

MINISTERIO DE INDUSTRIA  
DIRECCION GENERAL DE MINAS  
E INDUSTRIAS DE LA CONSTRUCCION  
INSTITUTO GEOLOGICO Y MINERO DE ESPAÑA

PLAN NACIONAL DE LA MINERIA  
PLAN NACIONAL DE ABASTECIMIENTO  
DE MATERIAS PRIMAS NO ENERGETICAS

00502

# FASE PRELIMINAR DE PROSPECCION DE RECURSOS GEOTERMICOS DE BAJA ENTALPIA EN EL VALLES (BARCELONA)

**TOMO IV. ANEXOS. - ANALISIS  
QUIMICOS Y CURVAS DE S. E. V.**

[Illegible text block]

[Illegible text block]

[Illegible text block]

**INSTITUTO GEOLOGICO Y MINERO DE ESPAÑA**

**00502**

**FASE PRELIMINAR DE PROSPECCION  
DE RECURSOS GEOTERMICOS DE  
BAJA ENTALPIA EN EL VALLES  
(BARCELONA)**

**TOMO IV. ANEXOS.- ANALISIS QUIMICOS  
Y CURVAS DE S.E.V.**

**COMPANIA GENERAL DE SONDEOS S.A.**

**DICIEMBRE 1977**

**TOMOS QUE COMPRENDE ESTE INFORME**

**TOMO I - ESTUDIO GEOLOGICO, HIDROGEOLOGICO  
Y GEOTERMICO.**

**TOMO II - PROSPECCION GRAVIMETRICA.**

**TOMO III - PROSPECCION ELECTRICA ( Resistividades  
y Autopotenciales ).**

**TOMO IV - ANEXOS.- ANALISIS QUIMICOS Y CURVAS  
DE S.E.V.**

**TOMO V - MAPAS Y FIGURAS FUERA DEL TEXTO**

# **ANALISIS QUIMICOS**

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-1) MANANTIAL CAN RAMONEDA ..... Fecha: SEPT-76

pH a 18°C ..... 7,15 ..... Conductividad a 18°C ..... 1140 ..... $\mu$ S/cm. Residuo seco a 110°C ..... ppm. Materia orgánica (DGO) ..... ppmO <sub>2</sub>	Dureza total: ..... 556 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca Alcalinidad TAC: ..... 352 ..... " " Alcalinidad TA: ..... - ..... " " CO <sub>2</sub> libre: ..... 18 ..... ppm.
--	---

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	429	7,03	56,15
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	128	2,66	21,24
Cl <sup>-</sup> .....	93	2,62	20,92
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	13	0,21	1,68
SiO <sub>2</sub> .....	18	-	-
Total: ... 12,52 ...			

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	33	1,43	11,30
K <sup>+</sup> .....	3	0,08	0,63
Ca <sup>++</sup> .....	152	7,60	60,08
Mg <sup>++</sup> .....	43	3,54	27,98
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
Total: ... 12,65 ...			

Fórmula iónica: ..... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na > K

Clasificación Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-2) MANANTIAL CAN FRUTOS..... Fecha: Sep-76...

pH a 18°C ..... 8,2  
 Conductividad a 18°C: ..... 760  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 396 ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 266 " "  
 Alcalinidad TA: ..... " "  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 6,16 ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	324	5,31	65,96
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	99	2,06	25,59
Cl <sup>-</sup>	23	0,65	8,07
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	2	0,03	0,37
SiO <sub>2</sub>	8	-	-

Total: ..... 8,05 ..

## Cationes

Na <sup>+</sup>	10	0,43	5,10
K <sup>+</sup>	3,6	0,09	1,06
Ca <sup>++</sup>	89	4,45	52,86
Mg <sup>++</sup>	42	3,45	40,97

NH<sub>4</sub><sup>+</sup> .....

Fe .....

Total: ..... 8,42 ..

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación:...(S-3)..Pozo..Castillo..de..Sentmenat..... Fecha:...Sept-76

pH a 18°C:.....7,5.....

Conductividad a 18°C 150Q.....µS/cm.

Residuo seco a 110°C:.....ppm.

Materia orgánica (DQO):.....ppmO<sub>2</sub>

Dureza total:.....6,6Q.....ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC:....2,94.....»»

Alcalinidad TA:.....»»

CO<sub>2</sub> libre:.....34.....ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	358	5,87	42,29
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	262	5,45	39,26
Cl <sup>-</sup>	88	2,48	17,87
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	5	0,08	0,57
SiO <sub>2</sub>	20	-	-
		Total: 13,88	

## Cationes

Na <sup>+</sup>	31	1,35	9,11
K <sup>+</sup>	14,5	0,37	2,49
Ca <sup>++</sup>	144	7,18	8,45
Mg <sup>++</sup>	72	5,92	39,94
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		Total: 14,82	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación:.....Bicarbonatada-sulfatada...calcico-magnésica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-4) POZO DOMINGO RAMONEDA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 7,55.....

Conductividad a 18°C: ..... 900.....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 424 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 548 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... 32 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	334	5,47	60,24
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	103	2,14	23,57
Cl <sup>-</sup> .....	39	1,10	12,11
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	23	0,37	4,07
SiO <sub>2</sub> .....	23	-	-
		<u>9,08</u>	
		Total:.....	

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	22	0,96	10,12
K <sup>+</sup> .....	2,8	0,07	0,74
Ca <sup>++</sup> .....	131	6,56	69,20
Mg <sup>++</sup> .....	23	1,89	19,93
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
		<u>9,48</u>	
		Total:.....	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada calcica.....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (S-5) POZO CAN CISA

Sep-76

Fecha: .....

pH a 18°C: ..... 7,45 .....

Conductividad a 18°C: ..... 945 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DGO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 462 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 232 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... 25 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	283	4,64	49,73
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	165	3,43	36,76
Cl <sup>-</sup> .....	28	0,79	8,46
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	29	0,47	5,04
SiO <sub>2</sub> .....	25	-	-
Total: ... 9,33 ...			

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	21	0,91	8,96
K <sup>+</sup> .....	2,2	0,05	0,49
Ca <sup>++</sup> .....	156	7,80	76,84
Mg <sup>++</sup> .....	17	1,39	13,69
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: .. 10,15 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: .. Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-6) POZO FABRICA VIGAS MAJORICA ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: 7,2  
 Conductividad a 18°C: 860  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: 376 ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: 254 » »  
 Alcalinidad TA: ..... » »  
 CO<sub>2</sub> libre: 25 ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	309	5,06	64,70
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	80	1,66	21,23
Cl <sup>-</sup>	23	0,65	8,31
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	28	0,45	5,75
S:O <sub>2</sub>	18	-	-

Total: 7,82

## Cationes

Na <sup>+</sup>	21	0,91	10,63
K <sup>+</sup>	5,2	0,13	1,52
Ca <sup>++</sup>	145	7,28	85,04
Mg <sup>++</sup>	3	0,24	2,80
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			

Total: 8,56

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: ..(S-7)..POZO..GRANJA..FOGARDO..(explotación.. Fecha: Sept-76

ganadera)

pH a 18°C .....7,4.....	Dureza total ....470..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C :.....950..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC:..... 332..... » »
Residuo seco a 110°C :..... ppm.	Alcalinidad TA:..... » »
Materia orgánica (DOO):..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre:..... 33..... ppm.
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	405	6,64	63,24
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	107	2,24	21,33
Cl <sup>-</sup> .....	40	1,12	10,66
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	31	0,50	4,76
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-
		Total: 10,50	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	26	1,13	10,67
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,47
Ca <sup>++</sup> .....	149	7,44	70,25
Mg <sup>++</sup> .....	24	1,97	18,60
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		Total: 10,59	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-8) POZO GRANJA FOGARDO (uso doméstico) Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 7,6 .....	Dureza total: ..... 398 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 810 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 216 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppm O <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 20 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	261	4,27	50,65
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	138	2,87	34,04
Cl <sup>-</sup> .....	28	0,79	9,37
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	31	0,50	5,93
S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	31	-	-
.....	.....	.....	.....
Total: ...	8,43	.....	.....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	19	0,82	9,49
K <sup>+</sup> .....	1,9	0,05	0,58
Ca <sup>++</sup> .....	140	7,06	81,71
Mg <sup>++</sup> .....	8,7	0,71	8,21
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....
Total: ...	8,64	.....	.....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (S-9) POZO MIGUEL MORRAL ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 7,8 .....	Dureza total: ..... 262 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 650 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 256 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 15 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	312	5,11	74,49
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	28	0,58	8,45
Cl <sup>-</sup> .....	29	0,82	11,95
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	22	0,35	5,10
SiO <sub>2</sub> .....	20	-	-
.....			
Total: ..... 6,86 .....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	40	1,74	24,75
K <sup>+</sup> .....	2,6	0,06	0,85
Ca <sup>++</sup> .....	79	3,96	56,33
Mg <sup>++</sup> .....	15,5	1,27	18,06
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
.....			
Total: ..... 7,03 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: ..... Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-10) POZO CAN ANEC ..... Fecha: Sep-76 .....

pH a 18°C: 7,55 .....	Dureza total: 510 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1020 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: 341 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: 12 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	416	6,82	64,10
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	86	1,79	16,82
Cl <sup>-</sup> .....	58	1,64	15,41
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	24	0,39	3,66
S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	12	-	-
.....	.....	.....	.....

Total: 10,64 .....

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	27	1,17	10,25
K <sup>+</sup> .....	1,8	0,04	0,35
Ca <sup>++</sup> .....	168	8,40	73,62
Mg <sup>++</sup> .....	21,9	1,80	15,77
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....

Total: 11,41 .....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-11) POZO CAN PATJAU ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C ..... 7,6 .....	Dureza total: ..... 652 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: .. 1260 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ... 4,32 ..... " "
Residuo seco a 110°C ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 13 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	527	8,64	63,57
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	130	2,71	19,94
Cl <sup>-</sup> .....	67	1,89	13,90
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	22	0,35	2,57
SiO <sub>2</sub> .....	15	-	-
Total: .. 13,59 ..			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	30	1,30	9,03
K <sup>+</sup> .....	2,5	0,06	0,41
Ca <sup>++</sup> .....	215	10,76	74,72
Mg <sup>++</sup> .....	27,7	2,28	15,83
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: .. 14,49 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada-cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (S-12) GALERIA CAN PATJAU ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 7,4 .....  
 Conductividad a 18°C: ... 1260 .....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DGO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total ..... 596 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 278 ..... " "  
 Alcalinidad TA: ..... " "  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 11 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	339	5,56	46,33
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	217	4,52	37,66
Cl <sup>-</sup> .....	51	1,44	12,00
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	30	0,48	4,00
SiO <sub>2</sub> .....	25	-	-
		12,00	
		Total: .....	

### Cationes

Na <sup>+</sup> .....	44	1,91	13,76
K <sup>+</sup> .....	2,2	0,05	0,36
Ca <sup>++</sup> .....	180	9,00	64,84
Mg <sup>++</sup> .....	35,5	2,92	21,03
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		13,88	
		Total: .....	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada-sulfatada cálcica



# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-13) POZO MAS TURULL ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: 7,2	Dureza total: 626 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1240 μS/cm.	Alcalinidad TAC: 388 » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: 8 ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	473	7,75	65,73
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	104	2,16	18,32
Cl <sup>-</sup> .....	58	1,64	13,91
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	15	0,24	2,03
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-
.....			
Total: 11,79			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	21	0,91	6,75
K <sup>+</sup> .....	2	0,05	0,37
Ca <sup>++</sup> .....	208	10,44	77,44
Mg <sup>++</sup> .....	25,3	2,08	15,43
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe.....	-	-	-
.....			
Total: 13,48			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-14) GALERIA MAS TURULL ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 7,3	Dureza total: ..... 604 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 1240 μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 322 " »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 8,8 ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	392	6,42	54,04
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	174	3,62	30,47
Cl <sup>-</sup> .....	54	1,52	12,79
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	20	0,32	2,69
SiO <sub>2</sub> .....	25	-	-
		<u>Total: 11,88</u>	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	29	1,26	9,45
K <sup>+</sup> .....	2	0,05	0,37
Ca <sup>++</sup> .....	191	9,56	71,72
Mg <sup>++</sup> .....	30	2,46	18,45
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		<u>Total: 13,33</u>	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación .. Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (S-15) POZO SEBASTIAN GOMEZ ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 7,1 .....	Dureza total ..... 793 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C ..... 152,5 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 490 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 18 ..... ppm
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	597	9,78	65,85
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	123	2,56	17,24
Cl <sup>-</sup> .....	85	2,40	16,16
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	7	0,11	0,74
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-
		Total: 14,85	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	35	1,52	8,73
K <sup>+</sup> .....	2,5	0,06	0,34
Ca <sup>++</sup> .....	268	13,37	76,79
Mg <sup>++</sup> .....	30	2,46	14,13
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		Total: 17,41	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (S-16) POZO CABALGAMIENTO

Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 7,5	Dureza total: 398 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1300 μS/cm.	Alcalinidad TAC: 176 » »
Residuo seco a 110°C: ppm.	Alcalinidad TA: » »
Materia orgánica (DOO): ppm O <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: 4 ppm.

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	214	3,51	26,13
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	420	8,74	65,08
Cl <sup>-</sup>	25	0,70	5,21
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	30	0,48	3,57
SiO <sub>2</sub>	10	-	-
		<u>13,43</u>	
		Total: 13,43	

## Cationes

Na <sup>+</sup>	107	4,65	35,96
K <sup>+</sup>	12,6	0,32	2,47
Ca <sup>++</sup>	117	5,88	45,47
Mg <sup>++</sup>	25,3	2,08	16,08
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>12,93</u>	
		Total: 12,93	

Fórmula iónica: SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 4 > CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > Ca<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Sulfatada calco-sódica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-1) AGUA TERMAL DE CALDES DE MONTBUI Fecha: Sept-76

pH a 15°C ..... 7,9.....

Conductividad a 18°C: 2075.....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C..... ppm.

Materia orgánica (DQO):..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 68..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 130..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... 2..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	158	2,59	13,81
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	27	0,56	2,98
Cl <sup>-</sup>	553	15,60	83,20
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-	-	-
SiO <sub>2</sub>	66	-	-

Total: 18,75

## Cationes

Na <sup>+</sup>	37,0	16,09	89,78
K <sup>+</sup>	18,5	0,47	2,62
Ca <sup>++</sup>	26	1,30	7,25
Mg <sup>++</sup>	0,73	0,06	0,33

NH<sub>4</sub><sup>+</sup>.....

Fe.....

Total: 17,92

Fórmula iónica: Cl<sup>-</sup> > CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Na<sup>+</sup> > Ca<sup>++</sup> > K<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup>

Clasificación: Clorurada sódica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-2) POZO CELESTINO PICANYOL

Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 7,26 .....

Conductividad a 18°C: ..... 690 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total ..... 336 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 262 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... 5 ..... ppm.

## Aniones

	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	319	5,23	75,25
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	27	0,56	8,06
Cl <sup>-</sup> .....	27	0,76	10,93
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	5,75
SiO <sub>2</sub> .....	23	-	-
Total: ..... 6,295 .....			

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	14	0,61	8,27
K <sup>+</sup> .....	3,6	0,09	1,22
Ca <sup>++</sup> .....	82	4,12	55,90
Mg <sup>++</sup> .....	31	2,55	34,60
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
Total: ..... 7,37 .....			

Fórmula iónica: ..CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>...>Cl<sup>-</sup>...>SO<sub>4</sub><sup>=</sup>...Ca<sup>++</sup>...>Mg<sup>++</sup>...>Na<sup>+</sup>...>K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

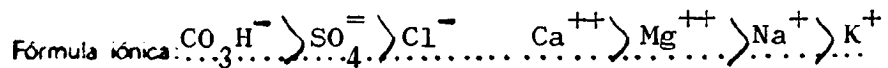
# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-3.) POZO CAN CREUS ..... Fecha: Sept-76...

pH a 18°C: ..... 7,9 .....	Dureza total ..... 328 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 650 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 246 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 5 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	300	4,92	73,00
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	37	0,77	11,42
Cl <sup>-</sup> .....	23	0,65	9,64
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	5,93
SiO <sub>2</sub> .....	25	-	-
		Total: 6,74	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	9,39
K <sup>+</sup> .....	3,1	0,08	1,08
Ca <sup>++</sup> .....	85	4,28	58,23
Mg <sup>++</sup> .....	28	2,30	31,29
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		Total: 7,35	



Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-4) POZO GRANJA S. ANTONIO

Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 7,9  
 Conductividad a 18°C: 780  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ppm.  
 Materia orgánica (DOO): ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: 370 ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: 294 " "  
 Alcalinidad TA: " "  
 CO<sub>2</sub> libre: 6 ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	358	5,87	77,23
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	11	0,23	3,02
Cl <sup>-</sup>	40	1,13	14,87
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	23	0,37	4,87
SiO <sub>2</sub>	20	-	-
Total: 7,60			

### Cationes

Na <sup>+</sup>	25	1,08	12,47
K <sup>+</sup>	6,4	0,16	1,85
Ca <sup>++</sup>	102	5,12	59,12
Mg <sup>++</sup>	28	2,30	26,55
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
Total: 8,66			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica



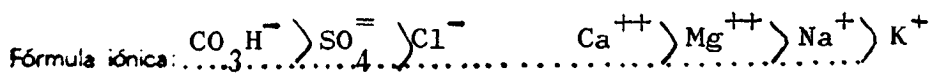
# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-5) POZO CAN PASCUALET ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,1 .....	Dureza total: ..... 316 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 670 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 259 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 6 ..... ppm
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	316	5,18	69,62
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	59	1,23	16,63
Cl <sup>-</sup> .....	3,5	0,99	13,30
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	2,4	0,04	0,54
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-
Total: ..... 7,44 .....			

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	23	1,00	13,47
K <sup>+</sup> .....	4,6	0,11	1,48
Ca <sup>++</sup> .....	72	3,60	48,52
Mg <sup>++</sup> .....	33	2,71	36,52
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ..... 7,42 .....			



Clasificación: Bicarbonatada calco-magnésica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-6) MANANTIAL TORRE NUEVA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 7,8	Dureza total: ..... 628 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 1040 μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 340 " "
Residuo seco a 110°C ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 12 ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	415	6,80	52,87
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	264	5,50	42,77
Cl <sup>-</sup> .....	20	0,56	4,35
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	-	-	-
SiO <sub>2</sub> .....	10	-	-
.....			
Total: 12,86			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	9	0,39	3,00
K <sup>+</sup> .....	3,2	0,08	0,61
Ca <sup>++</sup> .....	155	7,76	59,69
Mg <sup>++</sup> .....	58	4,27	36,69
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
.....			
Total: 13,00			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup>      Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-7) MANANTIAL MAS PASCUAL ..... Fecha: Sept-76...

pH a 18°C ..... 7,95.....	Dureza total: ..... 1100..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1700 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 270..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	329	5,39	24,97
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	737	15,34	71,08
Cl <sup>-</sup> .....	21	0,59	2,73
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	16	0,26	1,20
SiO <sub>2</sub> .....	8	-	-
Total: .. 21,58...			

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	12	0,52	2,27
K <sup>+</sup> .....	7,6	0,19	0,82
Ca <sup>++</sup> .....	321	16,08	70,19
Mg <sup>++</sup> .....	74,5	6,12	26,71
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: .. 22,91.....			

Fórmula iónica: SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ) CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> ) Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> ) Mg<sup>++</sup> ) Na<sup>+</sup> ) K<sup>+</sup>

Clasificación: Sulfatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-8) POZO MAS MASET ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C ..... 7,7 .....

Conductividad a 18°C: 950 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DQO): ..... ppm O<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 392 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 268 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	327	5,36	64,11
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	56	1,16	13,87
Cl <sup>-</sup> .....	52	1,47	17,58
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	23	0,37	4,42
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-
Total: ..... 8,36..			

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	23	1,00	10,96
K <sup>+</sup> .....	10,4	0,26	2,85
Ca <sup>++</sup> .....	108	5,40	59,21
Mg <sup>++</sup> .....	30	2,46	26,97
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ..... 9,12....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-9) GALERIA CAN QUERALTO

Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 7,4

Conductividad a 18°C: 975  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ppm.

Materia orgánica (DOO): ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: 440 ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: 298 " "

Alcalinidad TA: " "

CO<sub>2</sub> libre: 13 ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	363	5,95	71,43
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	57	1,18	14,16
Cl <sup>-</sup>	37	1,04	12,48
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	10	0,16	1,92
S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	17	-	-
		<u>8,33</u>	
		Total:	8,33

## Cationes

Na <sup>+</sup>	13	0,56	5,97
K <sup>+</sup>	2,1	0,05	0,53
Ca <sup>++</sup>	118	5,89	62,79
Mg <sup>++</sup>	35	2,88	30,70
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>9,38</u>	
		Total:	9,38

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> > Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-10) POZO CAN ROCA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,3 .....

Conductividad a 18°C: ..... 2150 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 471 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 258 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	314	5,14	30,47
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	57	1,18	6,99
Cl <sup>-</sup> .....	371	10,46	62,00
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	6	0,09	0,53
SiO <sub>2</sub> .....	20	-	-
		<u>16,87</u>	
		Total: .....	

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	165	7,17	36,34
K <sup>+</sup> .....	122	3,12	15,81
Ca <sup>++</sup> .....	115	5,74	29,09
Mg <sup>++</sup> .....	45	3,70	18,75
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		<u>19,73</u>	
		Total: 19,73.....	

Fórmula iónica: Cl<sup>-</sup> } CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Na<sup>+</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Clorurada sódico-cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

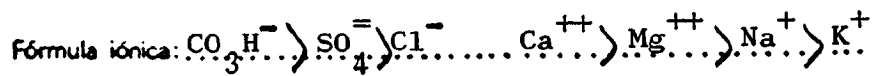
Denominación: (C-11) POZO GRANJA SANCO ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C ..... 8,3 .....  
 Conductividad a 18°C: ... 1250. ....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 536 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 326 ..... » »  
 Alcalinidad TA: ..... » »  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 15 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	397	6,50	56,28
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	136	2,83	24,50
Cl <sup>-</sup> .....	76	2,14	18,53
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	5	0,08	0,69
SiO <sub>2</sub> .....	18	-	-
		<u>11,55</u>	
		Total: .....	

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	40	1,74	13,94
K <sup>+</sup> .....	3,6	0,09	0,72
Ca <sup>++</sup> .....	141	7,03	56,33
Mg <sup>++</sup> .....	44	3,62	29,00
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		<u>12,48</u>	
		Total: .....	



Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-12) POZO ESCUELA AGRICULTURA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,2 .....	Dureza total: ..... 500 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 1150 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 256 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 7 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	312	5,11	45,70
CO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup> .....	115	2,39	21,38
Cl <sup>-</sup> .....	119	3,36	30,05
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	20	0,32	2,86
SiO <sub>2</sub> .....	22	-	-
.....	.....	.....	.....

Total: .. 11,18 ..

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	47	2,04	16,87
K <sup>+</sup> .....	3,1	0,08	0,66
Ca <sup>++</sup> .....	132	6,60	54,59
Mg <sup>++</sup> .....	41	3,37	27,87
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe.....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....
.....	.....	12,09	.....
.....	.....	Total:.....	.....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada -clorurada ..... cálcica.



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-13) POZO CAN PUJOL

Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 8,2

Dureza total: 392 ppm CO<sub>3</sub>Ca

Conductividad a 18°C: 710 μS/cm.

Alcalinidad TAC: 323 » »

Residuo seco a 110°C: ppm.

Alcalinidad TA: » »

Materia orgánica (DQO): ppmO<sub>2</sub>

CO<sub>2</sub> libre: 7 ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	394	6,46	78,21
CO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	38	0,79	9,56
Cl <sup>-</sup>	22	0,62	7,50
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	24	0,39	4,72
SiO <sub>2</sub>	20	-	-
Total:			8,26

## Cationes

Na <sup>+</sup>	25	1,08	12,06
K <sup>+</sup>	2,1	0,05	0,56
Ca <sup>++</sup>	112	5,60	62,57
Mg <sup>++</sup>	27	2,22	24,80
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
Total:			8,95

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-14) POZO CAN VALLS NOU ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,16 .....	Dureza total: ..... 864 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 2000 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 393 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 17 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	479	7,85	42,66
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	90	1,87	10,16
Cl <sup>-</sup> .....	305	8,60	46,74
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	5	0,08	0,43
SiO <sub>2</sub> .....	32	-	-
.....	.....	<u>18,40</u>	.....
	Total: .....	.....	.....

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	51	2,22	11,27
K <sup>+</sup> .....	6,5	0,16	0,81
Ca <sup>++</sup> .....	217	10,83	54,97
Mg <sup>++</sup> .....	7,9	6,49	32,94
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	<u>19,70</u>	.....
	Total: .....	.....	.....

Fórmula iónica: Cl<sup>-</sup> } CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: ..... Clorurada-bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-15) POZO CAN NEGRELL ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 9,3 ..... Conductividad a 18°C: ..... 760 ..... $\mu$ S/cm. Residuo seco a 110°C: ..... ppm. Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub> .....	Dureza total: ..... 540 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca Alcalinidad TAC: ..... 288 ..... " " Alcalinidad TA: ..... 16 ..... " " CO <sub>2</sub> libre: ..... - ..... ppm. .....
---	--

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	351	5,75	57,32 ..
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	10	0,33	3,29 ..
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	126	2,64	26,32 ..
Cl <sup>-</sup> .....	37	1,04	10,37 ..
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	17	0,27	2,69 ..
SiO <sub>2</sub> .....	10	-	-
Total: .. 10,03 ..			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	19	0,82	7,01 ..
K <sup>+</sup> .....	5,1	0,13	1,11 ..
Ca <sup>++</sup> .....	170	8,52	74,88 ..
Mg <sup>++</sup> .....	27	2,22	18,99 ..
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: .. 11,69 ..			

Fórmula iónica: ... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> + CO<sub>3</sub><sup>=</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: .. Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-16) POZO CAN VILADE VALL..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C ..... 8,3.....  
 Conductividad a 18°C: ..... 830.....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>  
 .....

Dureza total: ..... 430..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 326..... » »  
 Alcalinidad TA: ..... » »  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 3..... ppm.  
 .....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	397	6,51	69,18
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	59	1,23	13,07
Cl <sup>-</sup> .....	49	1,38	14,66
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	18	0,29	3,08
SiO <sub>2</sub> .....	30	-	-
		<u>9,41</u>	
		Total:.....	

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	31	1,35	13,39
K <sup>+</sup> .....	6	0,15	1,48
Ca <sup>++</sup> .....	128	6,44	63,89
Mg <sup>++</sup> .....	26	2,14	21,23
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
		<u>10,08</u>	
		Total:.....	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup>..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica.....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (C-17) GALERIA CAN VILADEVALL

Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 8,1  
 Conductividad a 18°C: 670  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ppm.  
 Materia orgánica (DQO): ppm O<sub>2</sub>

Dureza total: 438 ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: 290 » »  
 Alcalinidad TA: » »  
 CO<sub>2</sub> libre: 2 ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	353	5,78	70,14
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	69	1,43	17,35
Cl <sup>-</sup>	25	0,71	8,61
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	20	0,32	3,88
SiO <sub>2</sub>	25	-	-
		<u>8,24</u>	
		Total: 8,24	

### Cationes

Na <sup>+</sup>	13	0,56	5,94
K <sup>+</sup>	3,2	0,08	0,84
Ca <sup>++</sup>	149	7,48	79,32
Mg <sup>++</sup>	16	1,31	13,89
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>9,43</u>	
		Total: 9,43	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-18) POZO FABRICA ACEITE ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 8,7 .....

Conductividad a 18°C: ..... 1080 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 3,92 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 1,46 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... - ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	178	2,92	32,55
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	13	0,43	4,79
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	56	1,16	12,93
Cl <sup>-</sup> .....	144	4,06	45,26
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	4,46
SiO <sub>2</sub> .....	15	-	-
		<u>8,97</u>	
		Total: .....	

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	45	1,95	19,78
K <sup>+</sup> .....	4,4	0,11	1,11
Ca <sup>++</sup> .....	98	4,92	49,89
Mg <sup>++</sup> .....	35	2,88	29,21
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		<u>9,86</u>	
		Total: .....	

Fórmula iónica: Cl<sup>-</sup> } . Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>  
 CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> + CO<sub>3</sub><sup>=</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> }

Clasificación: Clorurada-bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-19) POZO LA VINYA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 8,4	Dureza total: 314 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 660 μS/cm.	Alcalinidad TAC: 192 " »
Residuo seco a 110°C: ppm.	Alcalinidad TA: " »
Materia orgánica (DQO): ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ppm

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	234	3,84	60,18
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	78	1,62	25,39
Cl <sup>-</sup>	23	0,65	10,19
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	17	0,27	4,23
SiO <sub>2</sub>	20	-	-
		<u>6,38</u>	
		Total: .....	

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup>	15	0,65	9,39
K <sup>+</sup>	3	0,07	1,01
Ca <sup>++</sup>	94	4,72	68,21
Mg <sup>++</sup>	18	1,48	21,38
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>6,92</u>	
		Total: .....	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

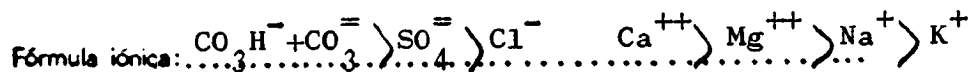
# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-20) POZO CAN GATELL ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,6 .....	Dureza total: ..... 362 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 710 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 218 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... 6 ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	266	4,36	61,84
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	7,2	0,24	3,40
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	67	1,39	19,71
Cl <sup>-</sup> .....	28	0,79	11,20
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	17	0,27	3,83
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-
Total: ..... 7,05 .....			

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	8,65
K <sup>+</sup> .....	2,5	0,06	0,75
Ca <sup>++</sup> .....	97	4,84	60,73
Mg <sup>++</sup> .....	29	2,38	29,86
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ..... 7,97 .....			



Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-21) POZO GRANJA CALDERINA

Sept-76

Fecha: .....

pH a 18°C: ..... 8,3 .....

Conductividad a 18°C: ..... 580 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DGO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 302 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 216 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... 5 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	263	4,31	69,07
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	44	0,91	14,58
Cl <sup>-</sup>	19	0,54	8,65
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	30	0,48	7,69
SiO <sub>2</sub>	18	-	-
		<u>6,24</u>	
		Total: .....	

## Cationes

Na <sup>+</sup>	10	0,43	6,59
K <sup>+</sup>	2,4	0,06	0,92
Ca <sup>++</sup>	94	4,72	72,39
Mg <sup>++</sup>	16	1,31	20,09
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>6,52</u>	
		Total: .....	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-22) GALERIA CAN CAMP ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C ..... 8,5 .....  
 Conductividad a 18°C: .. 550 .....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DGO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 340 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 304 ..... " "  
 Alcalinidad TA: ..... 3 ..... " "  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... - ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	370	6,06	77,79
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	4	0,13	1,67
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	27	0,56	7,18
Cl <sup>-</sup> .....	25	0,70	8,98
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	21	0,34	4,36
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-

Total: ... 7,79 ...

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	22	0,95	12,24
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,64
Ca <sup>++</sup> .....	100	5,04	64,95
Mg <sup>++</sup> .....	21	1,72	22,16
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			

Total: ... 7,76 ...

Fórmula iónica:  $CO_3H^- + CO_3^{=} > Cl^- > SO_4^{=} > Ca^{++} > Mg^{++} > Na^+ > K^+$

Clasificación: .. Bicarbonatada calcica ..

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-23) POZO VILLA ANGELA ..... Fecha: Spt-76...

pH a 18°C: ..... 8,9 .....

Conductividad a 18°C: ..... 540 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 264 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 230 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... 20 ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	280	4,59	71,72
CO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	24	0,80	12,50
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	13	0,27	4,21
Cl <sup>-</sup>	15	0,42	6,56
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	20	0,32	5,00
SiO <sub>2</sub>	17	-	-

Total: ..... 6,40 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup>	10	0,43	5,01
K <sup>+</sup>	2	0,05	0,58
Ca <sup>++</sup>	116	5,80	67,60
Mg <sup>++</sup>	28	2,30	26,80

NH<sub>4</sub><sup>+</sup> .....

Fe .....

Total: ..... 8,158 .....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> + CO<sub>3</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-24) MANANTIAL CAN CARARAC ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 374 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 712 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 240 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 2 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	293	4,80	61,85
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	94	1,96	25,25
Cl <sup>-</sup> .....	27	0,76	9,79
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	15	0,24	3,09
SiO <sub>2</sub> .....	15	-	-
		<u>7,76</u>	
		Total: .....	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	17	0,73	8,80
K <sup>+</sup> .....	3,6	0,09	1,08
Ca <sup>++</sup> .....	124	6,24	75,27
Mg <sup>++</sup> .....	15	1,23	14,83
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		<u>8,29</u>	
		Total: .....	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Bicarbonatada cálcica

Clasificación: .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (C-25). GALERIA CAN. SOLE ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,6 .....	Dureza total: ..... 256 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 525 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 206 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... 6 ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... - ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	251	4,11	70,62
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	3,9	0,13	2,23
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	39	0,82	14,09
Cl <sup>-</sup> .....	14	0,39	6,70
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	23	0,37	6,35
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-

Total: 5,82

### Cationes

Na <sup>+</sup> .....	15	0,65	10,06
K <sup>+</sup> .....	3,3	0,08	1,23
Ca <sup>++</sup> .....	75	3,76	58,20
Mg <sup>++</sup> .....	24	1,97	30,49

NH<sub>4</sub><sup>+</sup> .....

Fe .....

Total: 6,46

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> + CO<sub>3</sub><sup>=</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-1) POZO CASTILLO DE MONTBUI ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 8,3 .....

Conductividad a 18°C: ..... 520 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 252 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 207 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... - ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... 3 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	252	4,13	71,45
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	34	0,71	12,28
Cl <sup>-</sup> .....	22	0,62	10,72
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	20	0,32	5,53
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-

Total: ..... 5,78 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	21	0,91	15,21
K <sup>+</sup> .....	3,3	0,08	1,33
Ca <sup>++</sup> .....	78	3,92	65,55
Mg <sup>++</sup> .....	13	1,07	17,89

NH<sub>4</sub><sup>+</sup>.....

Fe.....

Total: ..... 5,98 .....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-2) POZO CAN REGASSOL ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 8,2 ..... Conductividad a 18°C: ..... 655 ..... S/cm. Residuo seco a 110°C: ..... ppm. Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub> .....	Dureza total: ..... 374 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca Alcalinidad TAC: ..... 292 ..... » » Alcalinidad TA: ..... - ..... » » CO <sub>2</sub> libre: ..... 3 ..... ppm. .....
---	---

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	356	5,83	73,51 ..
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	39	0,82	10,34 ..
Cl <sup>-</sup> .....	32	0,90	11,35 ..
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	24	0,38	4,79 ..
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-
.....			
Total: ..... 7,93 ..			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	14	0,60	7,34
K <sup>+</sup> .....	4,9	0,12	1,47
Ca <sup>++</sup> .....	109	5,48	67,07
Mg <sup>++</sup> .....	24	1,97	24,11 ..
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
.....			
Total: ..... 8,17 .....			

Fórmula iónica: ..... 3 CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... 4 ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup> .....

Clasificación: ..... Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-3) POZO CAN MATIES ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,1 .....	Dureza total: ..... 430 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 770 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 324 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 13 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	39,5	6,47	72,53
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	50	1,04	11,66
Cl <sup>-</sup> .....	34	0,96	10,76
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	28	0,45	5,04
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-
Total: ..... 8,92 .....			

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	7,38
K <sup>+</sup> .....	4,2	0,10	1,06
Ca <sup>++</sup> .....	138	6,92	74,01
Mg <sup>++</sup> .....	20	1,64	17,54
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ..... 9,35 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> > Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-4) POZO CAN FLIX ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 450 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 860 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 282 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 8 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	344	5,64	65,65
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	75	1,56	18,16
Cl <sup>-</sup> .....	37	1,04	12,10
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	22	0,35	4,07
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-
Total: ..... 8,59 .....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	19	0,82	8,30
K <sup>+</sup> .....	3,0	0,07	0,70
Ca <sup>++</sup> .....	99	4,96	50,20
Mg <sup>++</sup> .....	49	4,03	40,79
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
Total: ..... 9,88 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-5) POZO CAN GARRIGA ..... Fecha: Sept-76 ..

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 376 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 790 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 204 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 8 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	248	4,06	57,10
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	65	1,35	18,98
Cl <sup>-</sup> .....	44	1,24	17,44
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	29	0,46	6,47
SiO <sub>2</sub> .....	18	-	-
.....	.....	.....	.....
Total: .....	.....	<u>7,11</u>	.....

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	8,32
K <sup>+</sup> .....	3,3	0,08	0,96
Ca <sup>++</sup> .....	114	5,72	69,00
Mg <sup>++</sup> .....	22	1,80	21,71
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....
Total: .....	.....	<u>8,29</u>	.....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-6) POZO CAN FRARE ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,4 .....	Dureza total: ..... 368 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 840 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 282 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppm O <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... - ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	344	5,64	73,43
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	27	0,56	7,29
Cl <sup>-</sup> .....	40	1,13	14,71
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	22	0,35	4,56
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: ..... 7,68 .....</u>	

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	17	0,74	8,97
K <sup>+</sup> .....	3,2	0,08	0,97
Ca <sup>++</sup> .....	106	5,29	64,12
Mg <sup>++</sup> .....	26	2,14	25,93
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: ..... 8,25 .....</u>	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-7) POZO CAN. ISIDRET. NOU ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: ..... 8,4 .....

Conductividad a 18°C: ..... 885 ..... S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DQO): ..... ppm O<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 410 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 212 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... » ..... ppm

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	259	4,24	66,87
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	36	0,75	11,83
Cl <sup>-</sup>	42	1,18	18,61
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	11	0,17	2,68
SiO <sub>2</sub>	13	-	-
Total: ...			6,34

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup>	15	0,65	7,30
K <sup>+</sup>	3,6	0,09	1,01
Ca <sup>++</sup>	129	6,43	72,24
Mg <sup>++</sup>	21	1,73	19,44
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
Total: ...			8,90

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-8) POZO CAN PRUNAVELL ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 386 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 840 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 256 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 5 ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	312	5,11	66,36
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	42	0,87	11,30
Cl <sup>-</sup> .....	45	1,27	16,49
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	28	0,45	5,84
SiO <sub>2</sub> .....	18	-	-
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: ... 7,70</u>	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	8,18
K <sup>+</sup> .....	3	0,07	0,83
Ca <sup>++</sup> .....	130	6,52	77,34
Mg <sup>++</sup> .....	14	1,15	13,64
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: ... 8,43</u>	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-9) POZO CAN RIBAFORT ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,33 .....

Conductividad a 18°C 7,00 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 346 ..... ppm CC<sub>2</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 274 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... 8 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	334	5,47	65,82
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	86	1,79	21,54
Cl <sup>-</sup>	25	0,70	8,42
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	22	0,35	4,21
SiO <sub>2</sub>	20	-	-
		Total: 8,31	

## Cationes

Na <sup>+</sup>	10	0,82	10,51
K <sup>+</sup>	2,5	0,06	0,77
Ca <sup>++</sup>	102	5,12	65,64
Mg <sup>++</sup>	22	1,80	23,07
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		Total: 7,80	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (B-10) POZO CAN PECADOR ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 7,4 .....	Dureza total: ..... 416 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 870 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 272 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 4 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	332	5,44	64,84
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	44	0,91	10,84
Cl <sup>-</sup> .....	58	1,64	19,54
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	4,76
SiO <sub>2</sub> .....	38	-	-
Total: ..... 8,39 .....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	21	0,91	9,77
K <sup>+</sup> .....	3	0,07	0,75
Ca <sup>++</sup> .....	129	6,44	69,17
Mg <sup>++</sup> .....	23	1,89	20,30
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
Total: ..... 9,31 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-1) POZO CAN ARTIGUETES ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,0 .....	Dureza total: ..... 338 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 680 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 247 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 4 ..... ppm.

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	301	4,93	70,42
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	27	0,56	8,00
Cl <sup>-</sup> .....	37	1,04	14,85
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	29	0,47	6,71
SiO <sub>2</sub> .....	18	-	-
		<u>7,00</u>	
		Total: .....	

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	9,23
K <sup>+</sup> .....	2,4	0,06	0,80
Ca <sup>++</sup> .....	101	5,08	68,00
Mg <sup>++</sup> .....	20	1,64	21,95
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		<u>7,47</u>	
		Total: ...7,47.....	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-2) POZO CAN ROSAS ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 7,2 .....	Dureza total: ..... 384 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 760 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 147 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 4 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	359	5,88	75,87
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	25	0,52	6,71
Cl <sup>-</sup> .....	32	0,90	11,61
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	28	0,45	5,80
SiO <sub>2</sub> .....	15		
.....			
Total: ..... 7,75 .....			

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	8,15
K <sup>+</sup> .....	2,7	0,07	0,82
Ca <sup>++</sup> .....	108	5,40	63,83
Mg <sup>++</sup> .....	28	2,30	27,18
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
.....			
Total: ..... 8,46 .....			

Fórmula iónica: ... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: ... Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-3) POZO CAN VIDAL ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 7,9 .....	Dureza total: ..... 330 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: .. 510 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 256 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 6 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	312	5,11	76,49
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	28	0,58	8,68
Cl <sup>-</sup> .....	25	0,70	10,48
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	18	0,29	4,34
SiO <sub>2</sub> .....	20	-	-
Total: ... 6,68 ...			

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	9,37
K <sup>+</sup> .....	2,8	0,07	0,95
Ca <sup>++</sup> .....	97	4,88	66,30
Mg <sup>++</sup> .....	21	1,72	23,37
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ... 7,236 .....			

Fórmula iónica: ... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> ... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada calcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-4) POZO CAN LLUC ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 288 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 580 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 246 ..... " »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 6 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	300	4,92	79,61
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	23	0,48	7,76
Cl <sup>-</sup> .....	18	0,51	8,25
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	17	0,27	4,37
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-
Total: ... 6,18 .....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	13	0,56	8,80
K <sup>+</sup> .....	3,1	0,08	1,25
Ca <sup>++</sup> .....	83	4,16	65,41
Mg <sup>++</sup> .....	19	1,56	24,53
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ... 6,36 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: .. Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (E=5)..POZO..CAN..BRUGUE..... Fecha: Sept-76...

pH a 18°C:.....8.3.....	Dureza total:.....338..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C:.....6.50..... μS/cm.	Alcalinidad TAC:.....258..... » »
Residuo seco a 110°C:..... ppm.	Alcalinidad TA:..... » »
Materia orgánica (DOO):..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre:.....6..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	314	5,15	75,07
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	29	0,60	8,74
Cl <sup>-</sup> .....	24	0,68	9,91
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	27	0,43	6,27
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: ..63,86.....</u>	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	9,16
K <sup>+</sup> .....	3,4	0,08	1,06
Ca <sup>++</sup> .....	99	4,96	65,87
Mg <sup>++</sup> .....	22	1,80	23,99
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: ..73,53.....</u>	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>..... Cl<sup>-</sup>..... SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>..... Ca<sup>++</sup>..... Mg<sup>++</sup>..... Na<sup>+</sup>..... K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación:...(E-6)...POZO...CAN. PENEDES..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C:..... 8,3 .....	Dureza total:..... 608 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C:.... 1460..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC:..... 232..... " "
Residuo seco a 110°C:..... ppm.	Alcalinidad TA:..... " "
Materia orgánica (DGO):..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre:..... 14..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	283	4,64	43,44..
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	153	3,18	29,77..
Cl <sup>-</sup> .....	93	2,62	24,53..
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	15	0,24	2,24
SiO <sub>2</sub> .....	23	-	-
		<u>Total: 10,68</u>	

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	36	1,56	11,59...
K <sup>+</sup> .....	2,8	0,07	0,52
Ca <sup>++</sup> .....	176	8,78	65,27..
Mg <sup>++</sup> .....	37	3,04	22,60..
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
		<u>Total: 13,45</u>	

Fórmula iónica:..CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>...>SO<sub>4</sub><sup>=</sup>...>Cl<sup>-</sup>.....Ca<sup>++</sup>...>Mg<sup>++</sup>...>Na<sup>+</sup>...>K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-7) POZO JAIME CIURANS ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,1 .....	Dureza total: ..... 678 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1120 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 236 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	287	4,70	42,49
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	173	3,60	32,55
Cl <sup>-</sup> .....	91	2,57	23,23
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	12	0,19	1,71
SiO <sub>2</sub> .....	18	-	-
.....			
Total: ... 11,06 ...			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	31	1,35	9,04
K <sup>+</sup> .....	3,6	0,09	0,60
Ca <sup>++</sup> .....	183	9,13	61,15
Mg <sup>++</sup> .....	53	4,36	29,20
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
.....			
Total: ... 14,93 ...			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> .....

Clasificación: ... Bicarbonatada - sulfatada cálcica ...

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-8.) MANANTIAL CAN L'ERMITA ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: ..... 7,9 .....	Dureza total: ..... 432 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 870 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 275 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 4 ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	335	5,49	64,36
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	69	1,43	16,76
Cl <sup>-</sup> .....	45	1,27	14,88
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	21	0,34	3,98
SiO <sub>2</sub> .....	20	-	-
.....			
Total: ..... 8,53 .....			

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	20	0,87	9,12
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,52
Ca <sup>++</sup> .....	154	7,72	80,92
Mg <sup>++</sup> .....	11	0,90	9,43
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
.....			
Total: ..... 9,54 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-9) MANANTIAL DEL ABRE ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: 8,15	Dureza total: 380 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 710 S/cm	Alcalinidad TAC: 278 " "
Residuo seco a 110°C: ppm	Alcalinidad TA: " "
Materia orgánica (DOO): ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: 6 ppm

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	339	5,56	74,43
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	38	0,79	10,57
Cl <sup>-</sup>	30	0,85	11,38
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	17	0,27	3,61
SiO <sub>2</sub>	20	-	-
<u>Total: 7,47</u>			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup>	17	0,74	8,88
K <sup>+</sup>	1,8	0,04	0,48
Ca <sup>++</sup>	126	6,32	75,87
Mg <sup>++</sup>	15	1,23	14,76
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	-	-	-
Fe	-	-	-
<u>Total: 8,33</u>			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-10) POZO CAN TABAC ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,2 .....	Dureza total: ..... 510 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 890 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 322 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	393	6,44	59,35
CO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup> .....	96	1,99	18,34
Cl <sup>-</sup> .....	70	1,97	18,15
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	28	0,45	4,15
SiO <sub>2</sub> .....	23	-	-
Total: ..... 10,85 .....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	17	0,74	6,73
K <sup>+</sup> .....	1,9	0,05	0,45
Ca <sup>++</sup> .....	168	8,40	76,43
Mg <sup>++</sup> .....	22	1,80	16,38
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ..... 10,99 .....			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: .. Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-11) POZO CAN MASPONTS ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: ..... 8,1 .....

Conductividad a 18°C: ..... 1625 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 664 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 344 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... 11 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	419	6,87	43,20
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	200	4,16	26,16
Cl <sup>-</sup> .....	165	4,65	29,24
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	14	0,22	1,38
SiO <sub>2</sub> .....	20	-	-

Total: 15,90 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	42	1,83	11,98
K <sup>+</sup> .....	8,4	0,21	1,37
Ca <sup>++</sup> .....	163	8,13	53,24
Mg <sup>++</sup> .....	62	5,10	33,39
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			

Total: 15,27 .....

Fórmula iónica: ..CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada-clorurada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (E-12) GALERIA CAN. CABOT ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,7 .....

Conductividad a 18°C: ..... 600 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 422 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 306 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... 14 ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... - ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	373	6,11	65,41
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	8	0,29	3,10
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	67	1,39	14,88
Cl <sup>-</sup> .....	44	1,24	13,27
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	19	0,31	3,32
SiO <sub>2</sub> .....	6	-	-

Total: ...9,34 ...

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	22	0,95	10,06
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,53
Ca <sup>++</sup> .....	140	7,00	74,15
Mg <sup>++</sup> .....	17,5	1,44	15,25
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			

Total: ...9,44 ...

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: ..(E-13)..POZO..CAN..VALLS..... Fecha: ..Sept-76..

pH a 18°C: .....8,3.....	Dureza total: .....692..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: .....1330..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: .....224..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: .....8..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	273	4,47	42,61
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	161	3,35	31,93
Cl <sup>-</sup> .....	88	2,48	23,64
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	12	0,19	1,81
SiO <sub>2</sub> .....	23	-	-
.....			
Total: 10,49.....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	31	1,35	8,87
K <sup>+</sup> .....	2,5	0,06	0,39
Ca <sup>++</sup> .....	252	12,57	82,64
Mg <sup>++</sup> .....	15	1,23	8,08
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
.....			
Total: 15,21.....			

Fórmula iónica: .....CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>.....>.....SO<sub>4</sub><sup>=</sup>.....>.....Cl<sup>-</sup>..... Ca<sup>++</sup>>Na<sup>+</sup>>Mg<sup>++</sup>>K<sup>+</sup>

Clasificación: .....Bicarbonatada-sulfatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-14) POZO CAN PUIG ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,2 .....

Conductividad a 18°C: 820 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 440 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 288 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... 12 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	351	5,75	64,10
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	79	1,64	18,28
Cl <sup>-</sup>	40	1,13	12,59
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	28	0,45	5,01
S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	20	-	-

Total: ..... 8,97 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup>	20	0,87	8,92
K <sup>+</sup>	3,2	0,08	0,82
Ca <sup>++</sup>	148	7,40	75,89
Mg <sup>++</sup>	17	1,40	14,36

NH<sub>4</sub><sup>+</sup> .....

Fe .....

Total: ..... 9,75 .....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-15) POZO CAN FARELL ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: ..... 7.28 .....

Conductividad a 18°C: 1550 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 776 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 442 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... 38 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	539	8.83	58.51
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	98	2.04	13.52
Cl <sup>-</sup>	144	4.06	26.90
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	10	0.16	1.06
SiO <sub>2</sub>	16	-	-

Total: 15.09

## Cationes

Na <sup>+</sup>	31	1.35	7.97
K <sup>+</sup>	3.6	0.09	0.53
Ca <sup>++</sup>	157	7.83	46.27
Mg <sup>++</sup>	93	7.65	45.21

NH<sub>4</sub><sup>+</sup> .....

Fe .....

Total: 16.92

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada calcico-magnésica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-16) POZO CAN BENET ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 520 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1040 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 192 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 3 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	234	3,83	33,77
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	215	4,47	39,41
Cl <sup>-</sup> .....	100	2,82	24,86
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	14	0,22	1,94
SiO <sub>2</sub> .....	10	-	-
Total: 11,34 .....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	22	0,96	8,42
K <sup>+</sup> .....	4,2	0,10	0,87
Ca <sup>++</sup> .....	115	5,74	50,35
Mg <sup>++</sup> .....	56	4,60	40,35
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: 11,40 .....			

Fórmula iónica: SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Sulfatada - bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-17) POZO LA BASTIDA VELLA ..... Fecha: Sept-76...

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 464 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1240 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 214 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	261	4,28	47,13
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	124	2,58	28,41
Cl <sup>-</sup> .....	73	2,06	22,68
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	10	0,16	1,76
SiO <sub>2</sub> .....	40	-	-
.....	.....	.....	.....

Total: ..... 9,08 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	27	1,17	10,85
K <sup>+</sup> .....	12,9	0,33	3,06
Ca <sup>++</sup> .....	122	6,08	56,40
Mg <sup>++</sup> .....	39	3,20	29,68
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....

Total: ..... 10,78 .....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: .. Bicarbonatada .. sulfatada .. cálcica .....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-18) GALERIA CAN BRUSTENGA ..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 8,2 .....

Conductividad a 18°C: 610 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 340 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 220 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: ..... 2 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	268	4,37	65,42
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	69	1,44	21,55
Cl <sup>-</sup>	23	0,65	9,73
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	14	0,22	3,29
SiO <sub>2</sub>	20	-	-

Total: ..... 6,68 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup>	19	0,82	10,72
K <sup>+</sup>	2,1	0,05	0,65
Ca <sup>++</sup>	91	4,56	59,60
Mg <sup>++</sup>	27	2,22	29,02

NH<sub>4</sub><sup>+</sup> .....  
Fe .....

Total: ..... 7,65 .....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: ..... Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación:.....(E-19) POZO CAN PAYAS..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C:.....8,2.....	Dureza total:.....486..... ppm CO <sub>3</sub> C.
Conductividad a 18°C:.....82,5..... μS/cm.	Alcalinidad TAC:.....316..... » »
Residuo seco a 110°C:..... ppm.	Alcalinidad TA:..... » »
Materia orgánica (DQO):..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre:.....1,3..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	385	6,31	67,27
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	69	1,43	15,24
Cl <sup>-</sup> .....	41	1,16	12,36
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	30	0,48	5,12
SiO <sub>2</sub> .....	6	-	-
		<u>9,38</u>	
		Total:.....	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	28	1,21	11,01
K <sup>+</sup> .....	3,2	0,08	0,72
Ca <sup>++</sup> .....	145	7,24	65,88
Mg <sup>++</sup> .....	39	2,46	22,38
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
		<u>10,99</u>	
		Total:.....	

Fórmula iónica:.....CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>.....SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>.....Cl<sup>-</sup>.....Ca<sup>++</sup>.....Mg<sup>++</sup>.....Na<sup>+</sup>.....K<sup>+</sup>

Clasificación:.....Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-20) POZO CAN FERRERIA ..... Fecha: Sept-70

pH a 18°C: ..... 8,15 .....  
 Conductividad a 18°C: 900 .....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DGO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 490 ..... ppm CO<sub>2</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 316 ..... " "  
 Alcalinidad TA: ..... " "  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 8 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	385	6,31	63,61
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	84	1,75	17,64
Cl <sup>-</sup> .....	46	1,30	13,10
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	35	0,56	5,64
SiO <sub>2</sub> .....	13	-	-

Total: 9,92

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	24	1,04	9,57
K <sup>+</sup> .....	3	0,07	0,64
Ca <sup>++</sup> .....	142	7,12	65,56
Mg <sup>++</sup> .....	32	2,63	24,21
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			

Total: 10,86

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-21) POZO JAIME PARELLADA ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: ..... 8,2 .....	Dureza total: ..... 4,08 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 980 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 264 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 6 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	322	5,28	64,07
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup> .....	48	1,00	12,13
Cl <sup>-</sup> .....	58	1,63	19,78
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	21	0,33	4,00
SiO <sub>2</sub> .....	24	-	-
Total: ..... 8,24 .....			

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	24	1,04	11,23
K <sup>+</sup> .....	3,3	0,08	0,86
Ca <sup>++</sup> .....	112	5,59	60,36
Mg <sup>++</sup> .....	31	2,55	27,53
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: ..... 9,26 .....			

Fórmula iónica: ..CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: ..... Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-22) POZO CAN GAFA ..... Fecha: Sept. 76..

pH a 18°C: ..... 8,3	Dureza total: ..... 448 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 920 μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 342 " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppm O <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ppm.

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	417	6,83	67,22
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	61	1,27	12,50
Cl <sup>-</sup> .....	57	1,61	15,84
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	28	0,45	4,43
SiO <sub>2</sub> .....	17	-	-

Total: 10,16

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	25	1,08	10,69
K <sup>+</sup> .....	2,3	0,06	0,59
Ca <sup>++</sup> .....	151	7,56	74,85
Mg <sup>++</sup> .....	17	1,40	13,86
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			

Total: 10,10

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-23) GALERIA CAN BARBANY ..... Fecha: ..Sept-76.

pH a 18°C: ..... 8,4 .....

Conductividad a 18°C: 660 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 348 ..... ppm CO<sub>2</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 250 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... " ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	305	5,00	66,13
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	82	1,71	22,62
Cl <sup>-</sup>	20	0,56	7,40
NO <sub>3</sub>	18	0,29	3,83
SiO <sub>2</sub>	20	-	-

Total: ... 7,56 ...

## Cationes

Na <sup>+</sup>	14	0,61	8,00
K <sup>+</sup>	2,4	0,06	0,78
Ca <sup>++</sup>	114	5,72	75,06
Mg <sup>++</sup>	15	1,23	16,14
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			

Total: ... 7,62 ...

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación:....(E-24)..POZO.CAN.ROURA..... Fecha:..Sept-76..

pH a 18°C:..... 7,1 .....	Dureza total:..... 496 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C:..... 1240 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC:..... 286 ..... » »
Residuo seco a 110°C:..... ppm.	Alcalinidad TA:..... » »
Materia orgánica (DOO):..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre:..... 22 ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	349	5,72	50,93
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....			
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	181	3,77	33,57
Cl <sup>-</sup> .....	55	1,55	13,80
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	12	0,19	1,69
SiO <sub>2</sub> .....	17		
.....			
<u>Total: 11,23...</u>			

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	32	1,39	12,14
K <sup>+</sup> .....	6,5	0,16	1,39
Ca <sup>++</sup> .....	93	4,64	40,52
Mg <sup>++</sup> .....	64	5,26	45,94
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
.....			
<u>Total: 11,45.....</u>			

Fórmula iónica:..... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup>      Mg<sup>++</sup> } Ca<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación:..... Bicarbonatada magnésico - cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-25) MANANTIAL DEL RECTOR ..... Fecha: Sept-76 ..

pH a 18°C ..... 7.8 .....  
 Conductividad a 18°C: 67.5 .....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DOO): ..... ppm<sub>O<sub>2</sub></sub>

Dureza total: ..... 316 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 196 ..... » »  
 Alcalinidad TA: ..... » »  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 5 ..... ppm

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	239	3,92	58,50
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	75	1,56	23,28
Cl <sup>-</sup> .....	29	0,82	12,24
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	5,97
SiO <sub>2</sub> .....	22	-	-
Total: .....			6,70

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	9,77
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,71
Ca <sup>++</sup> .....	95	4,76	67,42
Mg <sup>++</sup> .....	19	1,56	22,09
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: .....			7,06

Fórmula iónica: .. CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> .. Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-26) POZO CAN. L. HERMANO ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: ..... 8.3 .....  
 Conductividad a 18°C: ..... 890 .....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DQO): ..... ppm O<sub>2</sub>  
 .....

Dureza total: ..... 440 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 250 ..... " "  
 Alcalinidad TA: ..... " "  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm.  
 .....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	305	5,00	57,47
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	102	2,12	24,36
Cl <sup>-</sup> .....	42	1,18	13,56
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	4,59
SiO <sub>2</sub> .....	28	-	-
.....			

Total: 8,70

### Catiónes

Na <sup>+</sup> .....	19	0,82	8,47
K <sup>+</sup> .....	3,5	0,09	0,93
Ca <sup>++</sup> .....	134	6,72	69,42
Mg <sup>++</sup> .....	25	2,05	21,17
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
.....			

Total: 9,68

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

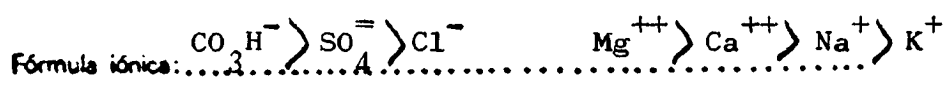
Denominación: ..(E-27)..POZO..CAN..ROQUES..ALBES..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: ..... 8,3 .....  
 Conductividad a 18°C: ..... 830 .....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 328 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 214 ..... » »  
 Alcalinidad TA: ..... » »  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 11 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	261	4,28	60,19
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....			
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	75	1,56	21,94
Cl <sup>-</sup> .....	33	0,93	13,08
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	21	0,34	4,78
SiO <sub>2</sub> .....	25		
Total: <u>...73,11...</u>			

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	16	0,69	9,42
K <sup>+</sup> .....	2,7	0,07	0,95
Ca <sup>++</sup> .....	64	3,19	43,58
Mg <sup>++</sup> .....	41	3,37	46,04
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
Total: <u>...72,32...</u>			



Clasificación: Bicarbonatada magnésico-calcica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (E-28) POZO CAN UNYO ..... Fecha: Sept-76.

pH a 18°C: ..... 8,2 .....	Dureza total: ..... 460 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 1040 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 274 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 12 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	334	5,47	58,69
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	90	1,87	20,06
Cl <sup>-</sup> .....	58	1,64	17,59
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	21	0,34	3,65
SiO <sub>2</sub> .....	22	-	-
Total: ... 9,32 ...			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	32	1,39	12,98
K <sup>+</sup> .....	4,6	0,12	1,12
Ca <sup>++</sup> .....	148	7,40	69,09
Mg <sup>++</sup> .....	22	1,80	16,80
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
Total: ... 10,71 ...			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> > Cl<sup>-</sup> > Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: .. Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (L-1) POZO CAN BARRAQUE ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 394 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 2000 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 294 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	358	5,87	31,62
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	42	0,87	4,68
Cl <sup>-</sup> .....	405	11,42	61,53
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	2,15
SiO <sub>2</sub> .....	32	-	-
.....			
Total: <u>18,56</u> .....			

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	110	4,78	28,33
K <sup>+</sup> .....	166	4,24	25,13
Ca <sup>++</sup> .....	116	5,80	34,38
Mg <sup>++</sup> .....	25	2,05	12,15
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
.....			
Total: <u>16,87</u> .....			

Fórmula iónica: Cl<sup>-</sup> > CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup>

Clasificación: Clorurada calcico-sódica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (L-2) POZO CAN ARTIGUES ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,3 .....

Conductividad a 18°C: 990 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 208 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 112 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... 5 ..... ppm

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	136	2,23	26,80
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	24	0,50	6,01
Cl <sup>-</sup>	184	5,19	62,38
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	25	0,40	4,80
SiO <sub>2</sub>	17	-	-
Total: ..... 8,32 .....			

## Cationes

Na <sup>+</sup>	57	2,48	31,43
K <sup>+</sup>	49	1,25	15,84
Ca <sup>++</sup>	71	3,56	45,12
Mg <sup>++</sup>	7,3	0,60	7,60
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
Total: ..... 7,89 .....			

Fórmula iónica: Cl<sup>-</sup> } CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Ca<sup>++</sup> } Na<sup>++</sup> } K<sup>+</sup> } Mg<sup>++</sup>

Clasificación: Clorurada calcico-sódica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (L-3) POZO CAN CAPONET ..... Fecha: Sept-70

pH a 18°C: ..... 8,1 .....	Dureza total: ..... 424 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 730 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 326 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	397	6,51	67,67
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	61	1,27	13,20
Cl <sup>-</sup> .....	51	1,44	14,97
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	25	0,40	4,15
SiO <sub>2</sub> .....	42	-	-
		<u>Total: 9,62</u>	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	30	1,30	13,29
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,51
Ca <sup>++</sup> .....	116	5,80	59,30
Mg <sup>++</sup> .....	32	2,63	26,89
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
		<u>Total: 9,78</u>	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (L-4) POZO CAN SENALLA ..... Fecha: Sept-76 ..

pH a 18°C: ..... 8,2 .....	Dureza total: ..... 362 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 900 ..... S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 286 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 7 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	349	5,72	66,82
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	59	1,23	14,37
Cl <sup>-</sup> .....	44	1,24	14,48
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	23	0,37	4,32
SiO <sub>2</sub> .....	32	-	-

Total: ..... 8,56 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	48	2,09	22,23
K <sup>+</sup> .....	5,2	0,13	1,38
Ca <sup>++</sup> .....	99	4,96	52,76
Mg <sup>++</sup> .....	27	2,22	23,61
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			

Fe .....

Total: ..... 9,40 .....

Fórmula iónica: ..... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: ..... Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (L-5) POZO CAN RIERA ..... Fecha: Sept.-76.

pH a 18°C: ..... 8,2 .....	Dureza total: ..... 432 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 870 ..... /S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 282 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 8 ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	344	5,64	68,20
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	67	1,39	16,80
Cl <sup>-</sup> .....	31	0,87	10,52
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	23	0,37	4,47
SiO <sub>2</sub> .....	25	-	-

Total: .. 8,27 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	24	1,04	10,73
K <sup>+</sup> .....	2,4	0,06	0,62
Ca <sup>++</sup> .....	121	6,04	62,33
Mg <sup>++</sup> .....	31	2,55	26,21
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			

Total: .. 9,69 .....

Fórmula iónica: ... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (L-6) POZO CAN PINAR ..... Fecha: Sept-76 .....

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 570 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 1150 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 434 ..... " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppm O <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	529	8,67	70,54
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	40	0,83	6,75
Cl <sup>-</sup> .....	83	2,34	19,04
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	28	0,45	3,66
SiO <sub>2</sub> .....	26	-	-

Total: 12,29.....

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	41	1,78	13,44
K <sup>+</sup> .....	2,7	0,07	0,53
Ca <sup>++</sup> .....	172	8,60	64,95
Mg <sup>++</sup> .....	34	2,79	21,07
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
.....			
Total:		<u>13,24</u>	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (A-1) POZO CAN PAU ADJUTORI ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 8,1 .....	Dureza total: ..... 382 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 2100 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 268 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia organica (DQO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 10 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	327	5,36	31,29
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	29	0,60	3,50
Cl <sup>-</sup> .....	380	10,72	62,58
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	28	0,45	2,62
SiO <sub>2</sub> .....	27	-	-
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: 17,13</u>	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	160	6,96	38,77
K <sup>+</sup> .....	132	3,37	18,77
Ca <sup>++</sup> .....	77	3,84	21,39
Mg <sup>++</sup> .....	46	3,78	21,06
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
.....	.....	.....	.....
		<u>Total: 17,95</u>	

Fórmula iónica: ..CL<sup>-</sup> > CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Na<sup>+</sup> > Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: ..... Clorurada sódico-cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación:.....(A-2)..POZO..CAN..PLANDOLIC..... Fecha:..Sept-76.

pH a 18°C:.....8,3.....

Conductividad a 18°C:..1.120..... $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C:.....ppm.

Materia orgánica (DOO):.....ppmO<sub>2</sub>

Dureza total:.....562.....ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC:.....377....." "

Alcalinidad TA:....." "

CO<sub>2</sub> libre:.....10.....ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	460.....	7,54.....	63,73.....
CO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	-.....	-.....	-.....
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup> .....	90.....	1,87.....	15,80.....
Cl <sup>-</sup> .....	78.....	2,20.....	18,59.....
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	14.....	0,22.....	1,86.....
SiO <sub>2</sub> .....	20.....	-.....	-.....
		<u>Total:..11,83..</u>	

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	48.....	2,08.....	15,10.....
K <sup>+</sup> .....	17,7.....	0,45.....	3,26.....
Ca <sup>++</sup> .....	167.....	8,36.....	60,71.....
Mg <sup>++</sup> .....	35.....	2,88.....	20,91.....
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
		<u>Total:..13,77..</u>	

Fórmula iónica:.....CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>.....Cl<sup>-</sup>.....SO<sub>4</sub><sup>=</sup>.....Ca<sup>++</sup>.....Mg<sup>++</sup>.....Na<sup>+</sup>.....K<sup>+</sup>

Clasificación:..Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (A-3) POZO CAN RODOREDA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,3	Dureza total: ..... 336 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 565 ..... μS/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 220 ..... " " "
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... " " "
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 11 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	268	4,40	66,66
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	52	1,08	16,36
Cl <sup>-</sup> .....	25	0,70	10,60
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	26	0,42	6,36
SiO <sub>2</sub> .....	22	-	-

Total: .. 6,60 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	8	0,35	4,94
K <sup>+</sup> .....	1,5	0,03	0,42
Ca <sup>++</sup> .....	114	5,72	80,79
Mg <sup>++</sup> .....	12	0,98	13,84
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			

Total: .. 7,08 .....

Fórmula iónica: ..... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> ..... SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> ..... Cl<sup>-</sup> ..... Ca<sup>++</sup> ..... Mg<sup>++</sup> ..... Na<sup>+</sup> ..... K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (A-4) POZO GRANJA MALLORCA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,3 .....	Dureza total: ..... 370 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 750 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 284 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DGO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 8 ..... ppm
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	346	5,67	71,95
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup> .....	52	1,08	13,70
Cl <sup>-</sup> .....	23	0,65	8,25
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	30	0,48	6,09
SiO <sub>2</sub> .....	20	-	-
Total: ..... 7,88 .....			

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup> .....	19	0,82	9,96
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,61
Ca <sup>++</sup> .....	116	5,80	70,47
Mg <sup>++</sup> .....	19	1,56	18,95
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe .....	-	-	-
Total: ..... 8,23 .....			

Fórmula iónica: ..... CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup> .....

Clasificación: ..... Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación:.....(A-5) POZO CAN FORNS..... Fecha: Sept-76..

pH a 18°C: .....8,3.....

Conductividad a 18°C 6,90.....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C:..... ppm.

Materia orgánica (DQO):..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total:.....372..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC:.....308..... » »

Alcalinidad TA:..... » »

CO<sub>2</sub> libre:.....6..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	375	6,15	80,39
CO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub>	40	0,83	10,85
Cl <sup>-</sup>	17	0,48	6,27
NO <sub>3</sub>	12	0,19	2,48
SiO <sub>2</sub>	23	-	-
		<u>Total:.....7,65.....</u>	

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup>	14	0,60	7,46
K <sup>+</sup>	2,1	0,05	0,62
Ca <sup>++</sup>	126	6,32	78,60
Mg <sup>++</sup>	13	1,07	13,31
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>Total:.....8,04.....</u>	

Fórmula iónica:.....CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>.....SO<sub>4</sub><sup>=</sup>.....Cl<sup>-</sup>.....Ca<sup>++</sup>.....Mg<sup>++</sup>.....Na<sup>+</sup>.....K<sup>+</sup>

Clasificación:.....Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (A-6) MANANTIAL EL SERRAT DE LA AMETLLA Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 8,3

Conductividad a 18°C: 720  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ppm.

Materia orgánica (DOO): ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: 318 ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: 22,5 " "

Alcalinidad TA: " "

CO<sub>2</sub> libre: 4 ppm

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	274	4,49	62,79
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	52	1,08	15,10
Cl <sup>-</sup>	39	1,10	15,38
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	30	0,48	6,71
SiO <sub>2</sub>	20	-	-
		<u>Total: 7,15</u>	

Cationes	ppm	meq/l	% meq/l
Na <sup>+</sup>	22	0,95	12,85
K <sup>+</sup>	3,2	0,08	1,08
Ca <sup>++</sup>	115	5,76	77,94
Mg <sup>++</sup>	7,3	0,60	8,12
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>Total: 7,39</u>	

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } So<sub>4</sub><sup>=</sup> Ca<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } Mg<sup>++</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: ..(G-1.) AGUA TERMAL DE LA GARRIGA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C ..... 8,5 .....

Conductividad a 18°C: 710 .....  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 26 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: ..... 146 ..... " "

Alcalinidad TA: ..... 12 ..... " "

CO<sub>2</sub> libre: ..... - ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	<u>178</u>	<u>2,92</u>	<u>49,83</u>
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	<u>7,2</u>	<u>0,24</u>	<u>4,09</u>
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	<u>28</u>	<u>0,58</u>	<u>9,89</u>
Cl <sup>-</sup> .....	<u>75</u>	<u>2,12</u>	<u>36,17</u>
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	<u>-</u>	<u>-</u>	<u>-</u>
SiO <sub>2</sub> .....	<u>60</u>	<u>-</u>	<u>-</u>
Total: <u>5,86</u>			

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	<u>96</u>	<u>4,17</u>	<u>87,05</u>
K <sup>+</sup> .....	<u>4,1</u>	<u>0,10</u>	<u>2,08</u>
Ca <sup>++</sup> .....	<u>5,6</u>	<u>0,28</u>	<u>5,84</u>
Mg <sup>++</sup> .....	<u>2,9</u>	<u>0,24</u>	<u>5,01</u>
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
Total: <u>4,79</u>			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> = Na<sup>+</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada sódica



# ANÁLISIS QUÍMICO

Denominación: (G-2) POZO CAN BURBO ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 8,3

Conductividad a 18°C: 630  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: 316 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: 236 ..... » »

Alcalinidad TA: ..... » »

CO<sub>2</sub> libre: 3 ..... ppm

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	288	4,72	73,63
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	37	0,77	12,01
Cl <sup>-</sup>	21	0,59	9,20
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	21	0,33	5,15
SiO <sub>2</sub>	23	-	-

Total: 6,41

## Cationes

Na <sup>+</sup>	15	0,65	9,31
K <sup>+</sup>	2	0,05	0,71
Ca <sup>++</sup>	96	4,80	68,76
Mg <sup>++</sup>	18	1,48	21,20

NH<sub>4</sub><sup>+</sup> .....  
Fe .....  
.....

Total: 6,98

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (G-3) POZO CAN ILLA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,8 .....	Dureza total: ..... 476 ..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 2300 ..... S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 232 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 14 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	405	6,64	28,98
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....			
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	126	2,62	11,43
Cl <sup>-</sup> .....	470	13,26	57,87
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	24	0,39	1,70
SiO <sub>2</sub> .....	8	-	-
.....			
		<u>Total: 22,91</u>	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	240	10,44	45,00
K <sup>+</sup> .....	128	3,27	14,09
Ca <sup>++</sup> .....	136	6,78	29,22
Mg <sup>++</sup> .....	33	2,71	11,68
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			
.....			
		<u>Total: 23,20</u>	

Fórmula iónica: Cl<sup>-</sup> > CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> ..... Na<sup>+</sup> > Ca<sup>++</sup> > K<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup>

Clasificación: Clorurada sódico-cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (G-4) POZO CAN VIOLI VELL ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 7,9 .....	Dureza total: ..... 488 ..... ppm CO <sub>2</sub> Ca
Conductividad a 18°C: ..... 980 ..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC: ..... 250 ..... » »
Residuo seco a 110°C: ..... ppm.	Alcalinidad TA: ..... » »
Materia orgánica (DOO): ..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: ..... 1 ..... ppm.
.....	.....

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	305	5,00	53,30
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	121	2,52	26,86
Cl <sup>-</sup> .....	49	1,38	14,71
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	30	0,48	5,12
SiO <sub>2</sub> .....	22	-	-
.....	.....	.....	.....
		Total: 9,38	.....

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	11	0,47	4,56
K <sup>+</sup> .....	2,3	0,06	0,58
Ca <sup>++</sup> .....	157	7,88	76,50
Mg <sup>++</sup> .....	23	1,89	18,35
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	.....	.....	.....
Fe .....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	.....
		Total: 10,30	.....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (CN-1) POZO MERCE SERRA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 8,1 .....

Conductividad a 18°C: 7000  $\mu$ S/cm.

Residuo seco a 110°C: ..... ppm.

Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: 370 ppm CO<sub>3</sub>Ca

Alcalinidad TAC: 248 " "

Alcalinidad TA: " "

CO<sub>2</sub> libre: 6 ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	302	4,95	66,00
CO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	52	1,08	14,40
Cl <sup>-</sup>	35	0,99	13,20
NO <sub>3</sub>	30	0,48	6,40
SiO <sub>2</sub>	28	-	-
		<u>7,50</u>	
Total: 7,50			

## Cationes

Na <sup>+</sup>	14	0,61	7,57
K <sup>+</sup>	2,1	0,05	0,62
Ca <sup>++</sup>	121	6,08	75,53
Mg <sup>++</sup>	16	1,31	16,27
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			
		<u>8,05</u>	
Total: 8,05			

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Cl<sup>-</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (CN-2) POZO CAN SAMON ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: 8,2	Dureza total: 252 ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C: 520 μS/cm	Alcalinidad TAC: 188
Residuo seco a 110°C: ppm	Alcalinidad TA: »
Materia orgánica (DOO): ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre: 10 ppm

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	229	3,75	73,38
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	17	0,35	6,85
Cl <sup>-</sup>	19	0,53	10,37
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	30	0,48	9,39
SiO <sub>2</sub>	27	-	-

Total: 5,11

Cationes	ppm	meq/l	%
Na <sup>+</sup>	10	0,43	7,77
K <sup>+</sup>	1,8	0,04	0,72
Ca <sup>++</sup>	83	4,16	75,22
Mg <sup>++</sup>	11	0,90	16,27
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			

Total: 5,53

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> } Cl<sup>-</sup> } SO<sub>4</sub><sup>=</sup> } Ca<sup>++</sup> } Mg<sup>++</sup> } Na<sup>+</sup> } K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: (CN-3) POZO CAN JULIA ..... Fecha: Sept-76

pH a 18°C: ..... 8,2 .....  
 Conductividad a 18°C: ..... 590 .....  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DOO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: ..... 296 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: ..... 194 ..... \* \*  
 Alcalinidad TA: ..... \* \*  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... 7 ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	236	3,86	71,88
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	29	0,60	11,17
Cl <sup>-</sup>	19	0,53	9,87
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	24	0,38	7,07
SiO <sub>2</sub>	28	-	-

Total: 5,37

### Cationes

Na <sup>+</sup>	9	0,39	6,16
K <sup>+</sup>	1,7	0,04	0,63
Ca <sup>++</sup>	97	4,84	76,46
Mg <sup>++</sup>	13	1,06	16,74
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			

Total: 6,33

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> > Cl<sup>-</sup> > Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > ... K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada cálcica .....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación:.....(CN-4) POZO CAN PAU ROIG..... Fecha:..Sept-76..

pH a 18°C .....8,3.....	Dureza total:.....246..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C:.....580..... $\mu$ S/cm.	Alcalinidad TAC:.....211..... » »
Residuo seco a 110°C:..... ppm.	Alcalinidad TA:..... » »
Materia orgánica (DGO):..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre:.....10..... ppm.
.....	.....

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	257	4,21	70,75
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	29	0,60	10,08
Cl <sup>-</sup> .....	27	0,76	12,77
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	24	0,38	6,38
SiO <sub>2</sub> .....	25	-	-
.....	.....	.....	.....

Total:.....5,95.....

Cationes	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
Na <sup>+</sup> .....	19	0,82	14,18
K <sup>+</sup> .....	4,1	0,10	1,73
Ca <sup>++</sup> .....	79	3,96	68,51
Mg <sup>++</sup> .....	11	0,90	15,57
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....	-	-	-
Fe.....	-	-	-
.....	.....	.....	.....

Total:.....5,78.....

Fórmula iónica:.....CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup>..... Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación:.....Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación:.....(CN-5) POZO CAN SASTRE.....

Fecha: Sept-76

pH a 18°C:.....8,3.....  
 Conductividad a 18°C:.....760..... $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C:.....ppm.  
 Materia orgánica (DQO):.....ppmO<sub>2</sub>

Dureza total:.....348.....ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC:.....210.....» »  
 Alcalinidad TA:.....» »  
 CO<sub>2</sub> libre:.....2.....ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup>	256	4,19	60,72
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup>	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	48	1,00	14,49
Cl <sup>-</sup>	40	1,13	16,37
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	36	0,58	8,40
SiO <sub>2</sub>	22	-	-

Total:.....6,90.....

### Cationes

Na <sup>+</sup>	16	0,69	8,81
K <sup>+</sup>	7,5	0,19	2,42
Ca <sup>++</sup>	130	6,52	83,27
Mg <sup>++</sup>	5,3	0,43	5,49
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>			
Fe			

Total:.....7,83.....

Fórmula iónica:.....CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> Ca<sup>++</sup> > Na<sup>+</sup> > Mg<sup>++</sup> > K<sup>+</sup>

Bicarbonatada cálcica

Clasificación:.....



# ANALISIS QUIMICO

Denominación:.....RIERA DE CALDES..... Fecha:Sept-76.....

pH a 18°C:.....7,5.....	Dureza total:.....307..... ppm CO <sub>3</sub> Ca
Conductividad a 18°C:.....620..... S/cm.	Alcalinidad TAC:.....198..... » »
Residuo seco a 110°C:..... ppm.	Alcalinidad TA:..... » »
Materia orgánica (DOO):..... ppmO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> libre:..... ppm.

Aniones	<u>ppm</u>	<u>meq/l</u>	<u>% meq/l</u>
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	241,5	3,96	58,49
CO <sub>3</sub> <sup>=</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>=</sup> .....	76,1	1,60	23,63
Cl <sup>-</sup> .....	23,1	0,65	9,60
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	34,4	0,56	8,27
SiO <sub>2</sub> .....	19	-	-
		<u>Total:.....6,77.....</u>	

Cationes			
Na <sup>+</sup> .....	13,2	0,57	8,45
K <sup>+</sup> .....	2,1	0,05	0,74
Ca <sup>++</sup> .....	94	4,68	69,44
Mg <sup>++</sup> .....	17	1,44	21,36
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe.....			
		<u>Total:.....6,74.....</u>	

Fórmula iónica:.....CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>>SO<sub>4</sub><sup>=</sup>>Cl<sup>-</sup>.....Ca<sup>++</sup>>Mg<sup>++</sup>>Na<sup>+</sup>>K<sup>+</sup>.....

Clasificación:.....Bicarbonatada cálcica.....

# ANALISIS QUIMICO

Denominación: RIO CONGOST ..... Fecha: Setp-76

pH a 18°C: 7,3 .....  
 Conductividad a 18°C: 1520  $\mu$ S/cm.  
 Residuo seco a 110°C: ..... ppm.  
 Materia orgánica (DQO): ..... ppmO<sub>2</sub>

Dureza total: 440 ..... ppm CO<sub>3</sub>Ca  
 Alcalinidad TAC: 372 ..... » »  
 Alcalinidad TA: ..... » »  
 CO<sub>2</sub> libre: ..... ppm.

Aniones	ppm	meq/l	% meq/l
CO <sub>3</sub> H <sup>-</sup> .....	454,2	7,44	47,32
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> .....	-	-	-
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .....	138,9	2,88	18,32
Cl <sup>-</sup> .....	191,0	5,40	34,35
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	1	-	-
SiO <sub>2</sub> .....	19	-	-

Total: 15,72 .....

## Cationes

Na <sup>+</sup> .....	148,0	6,43	41,32
K <sup>+</sup> .....	13,2	0,33	2,12
Ca <sup>++</sup> .....	119,0	5,92	38,04
Mg <sup>++</sup> .....	35,1	2,88	18,51
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> .....			
Fe .....			

Total: 15,56 .....

Fórmula iónica: CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup> > Cl<sup>-</sup> > SO<sub>4</sub><sup>=</sup> Na<sup>+</sup> > Ca<sup>++</sup> > Mg<sup>++</sup> > K<sup>+</sup>

Clasificación: Bicarbonatada clorurada - sodico cálcica .....

**CURVAS S.E.V.**



# Geofísica

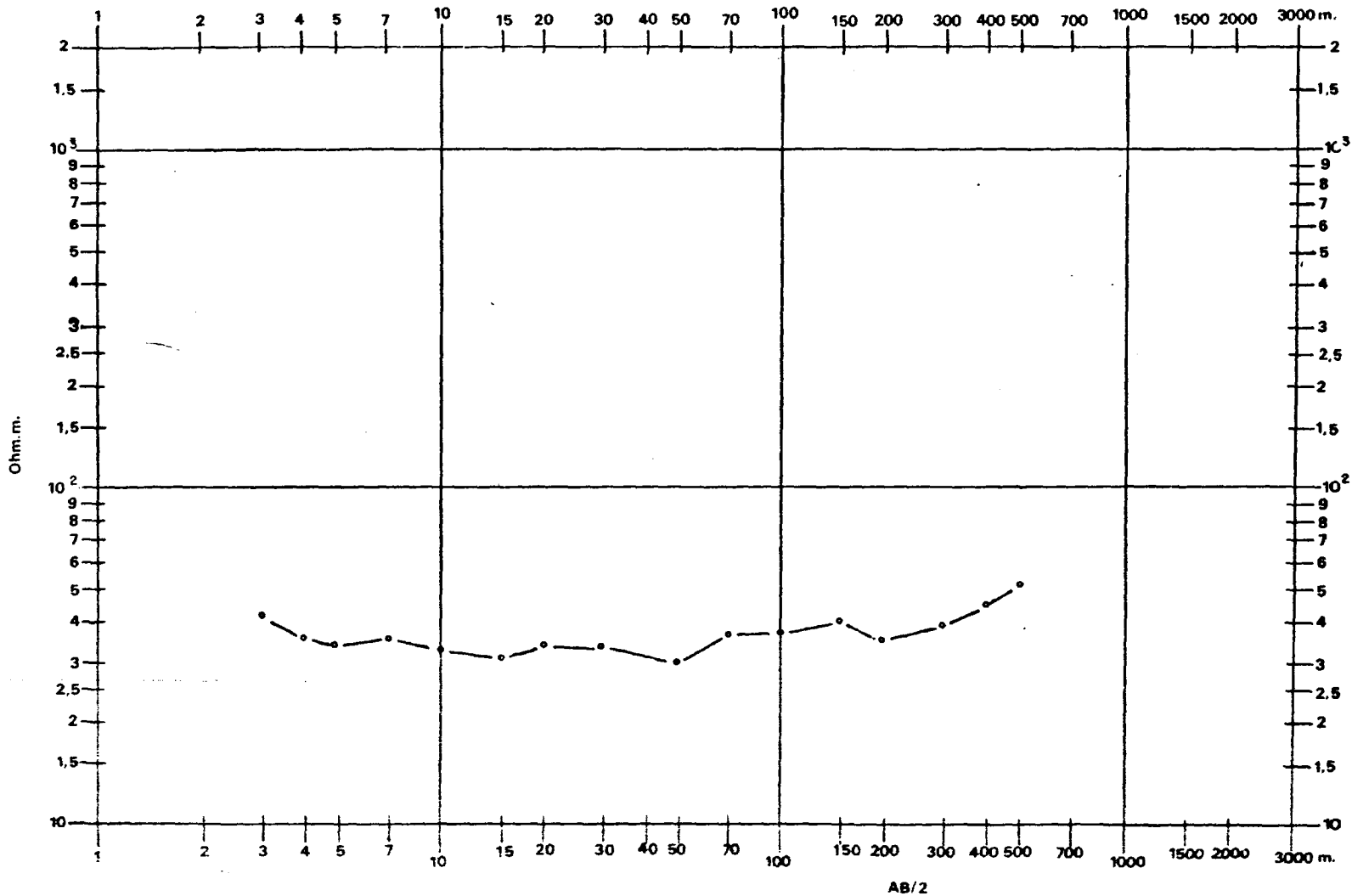
S.E.V. 1

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

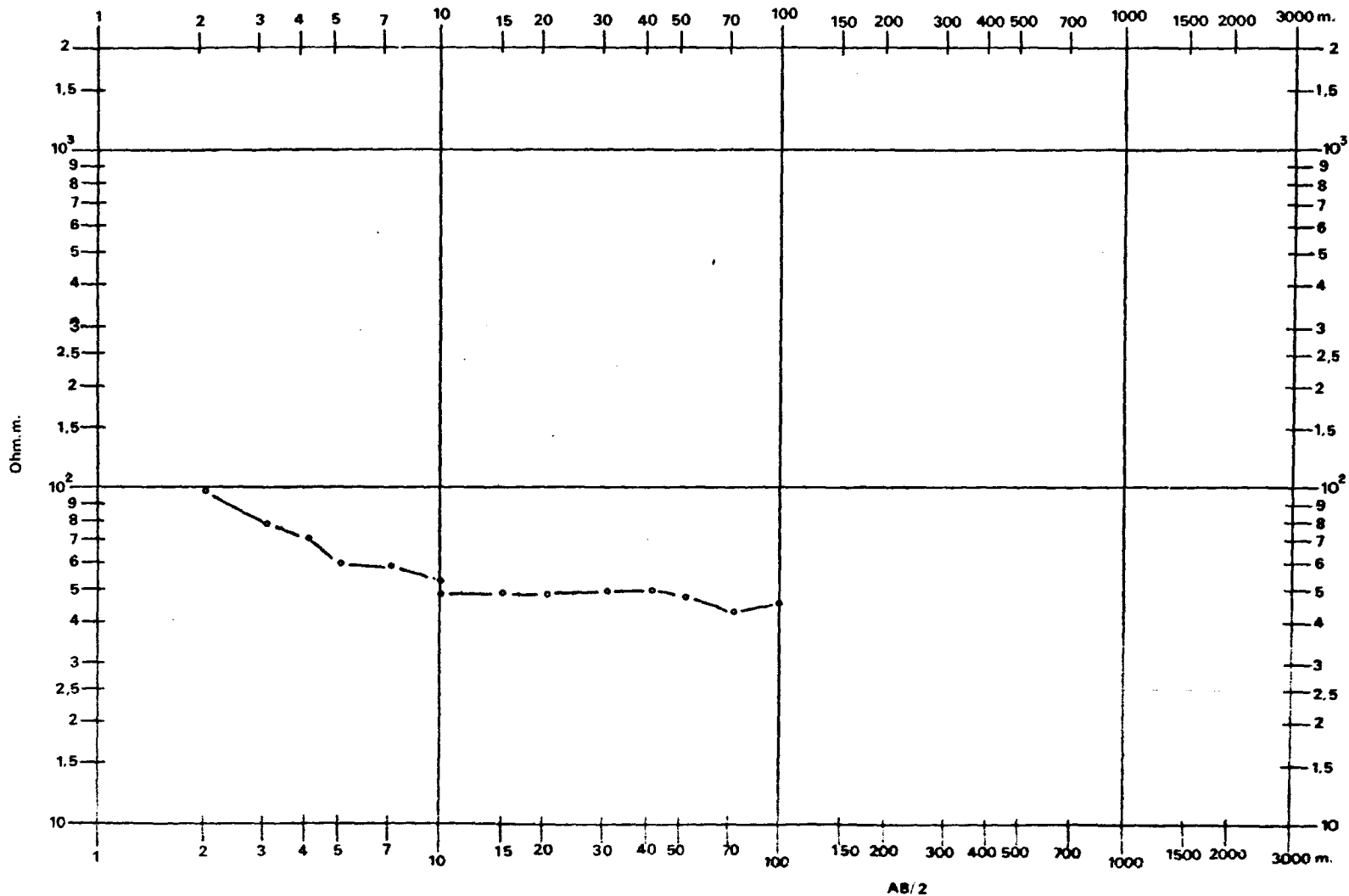
S.E.V. 40 Conglomerad

Cota suelo z: .....

Proyecto ..... El Vallés .....

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

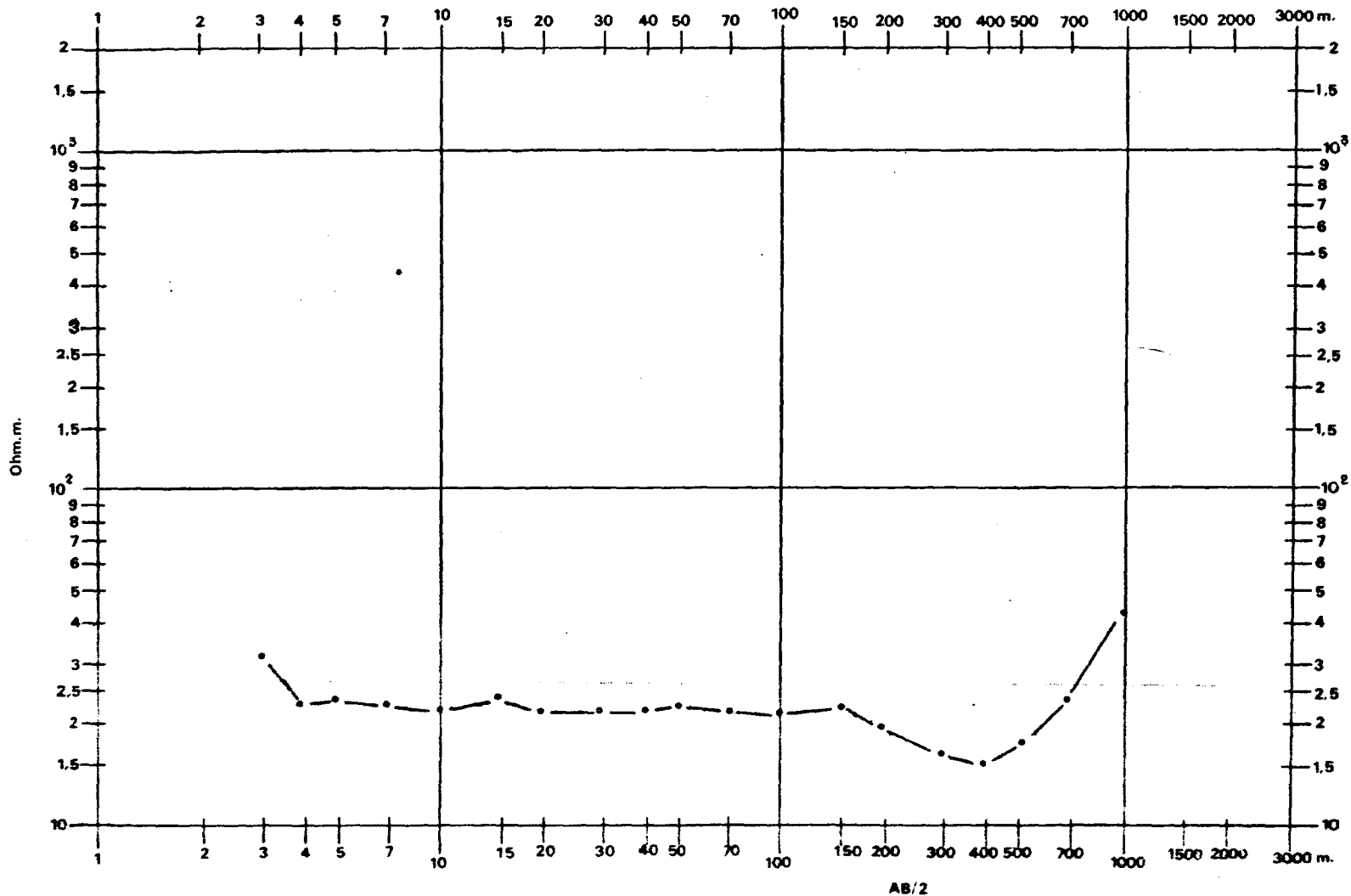
S.E.V. 2

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

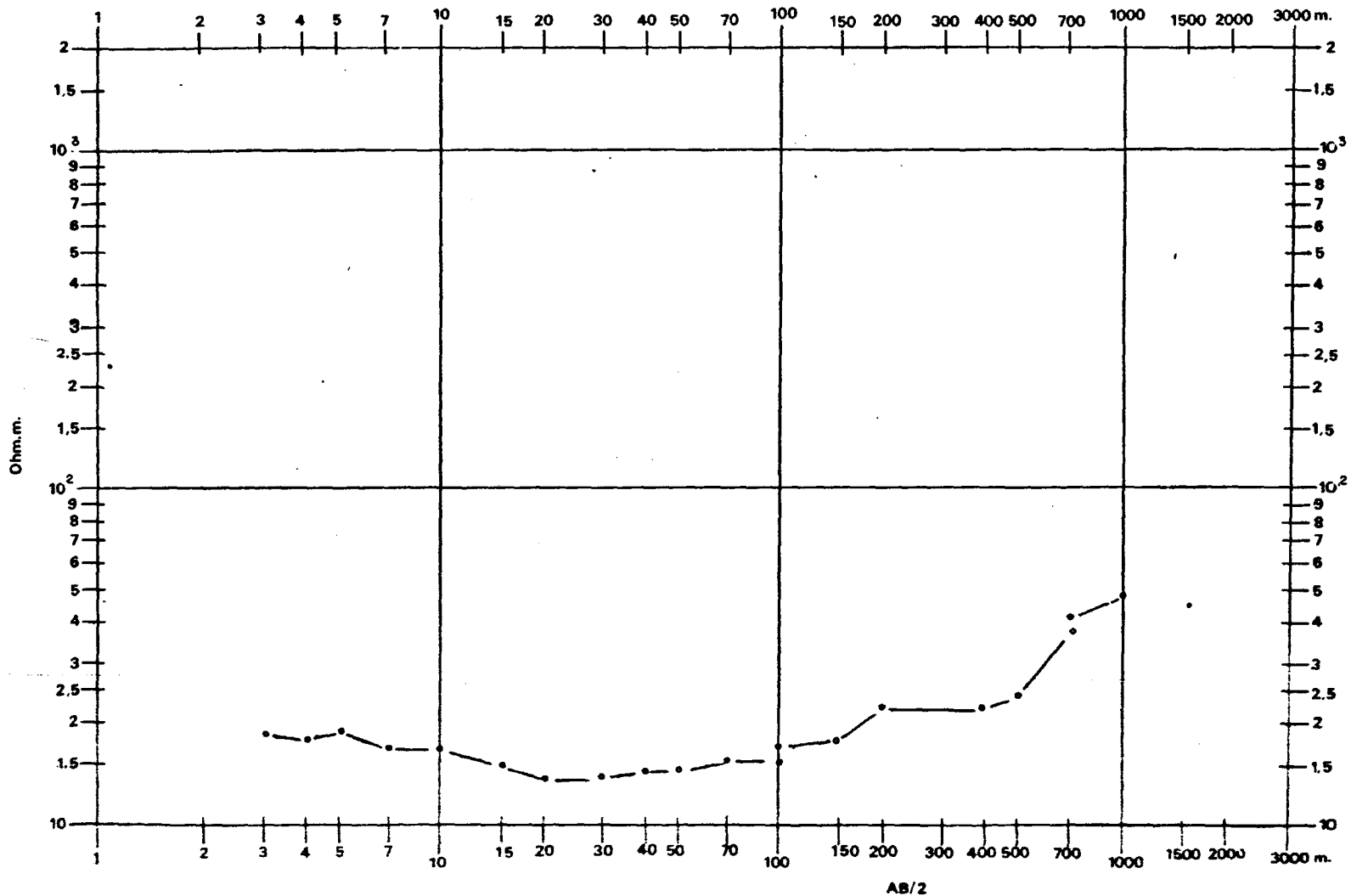
S.E.V. 3

Cota suelo z: .....

Proyecto EL Voljés

Perfil

Azimut de AB





# Geofísica

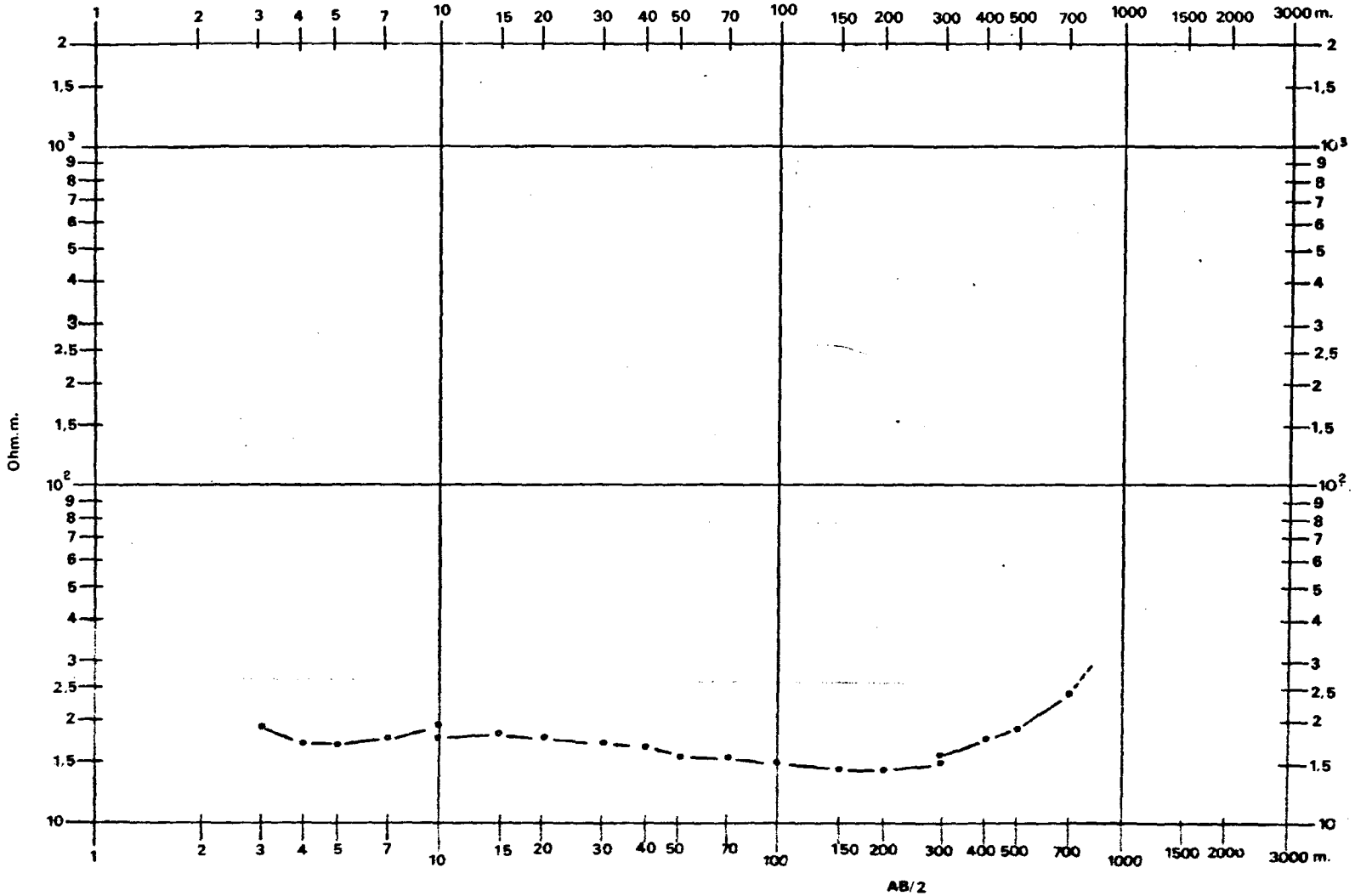
S.E.V. 4

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vellès

Perfil .....

Azimut de AB .....





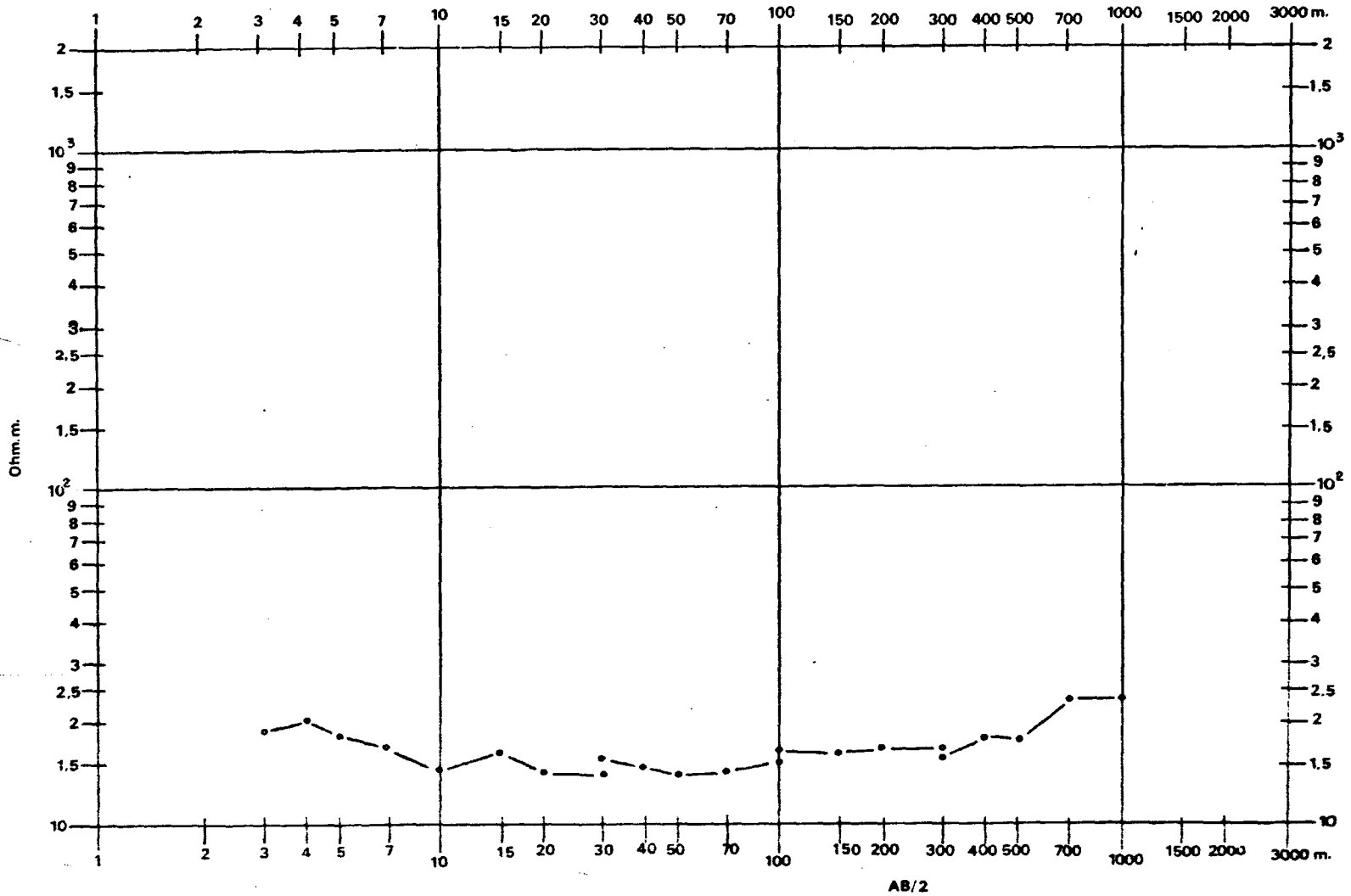


# Geofísica

S.E.V. 5

Cota suelo zs

Proyecto... El Yollés... Perfil... Azimut de AB...





# Geofísica

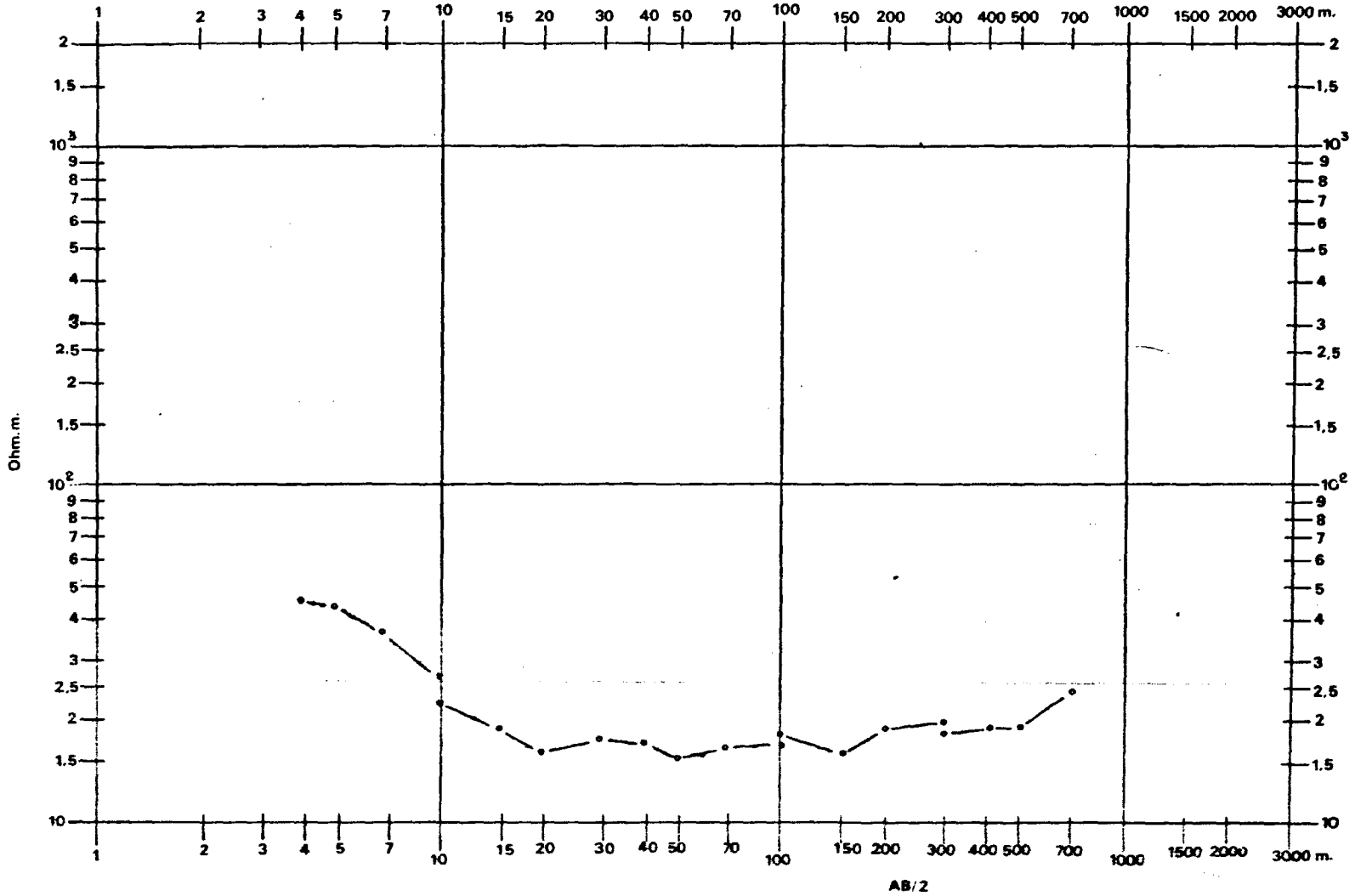
S.E.V. 6 Simétrico

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil

Azimut de AB



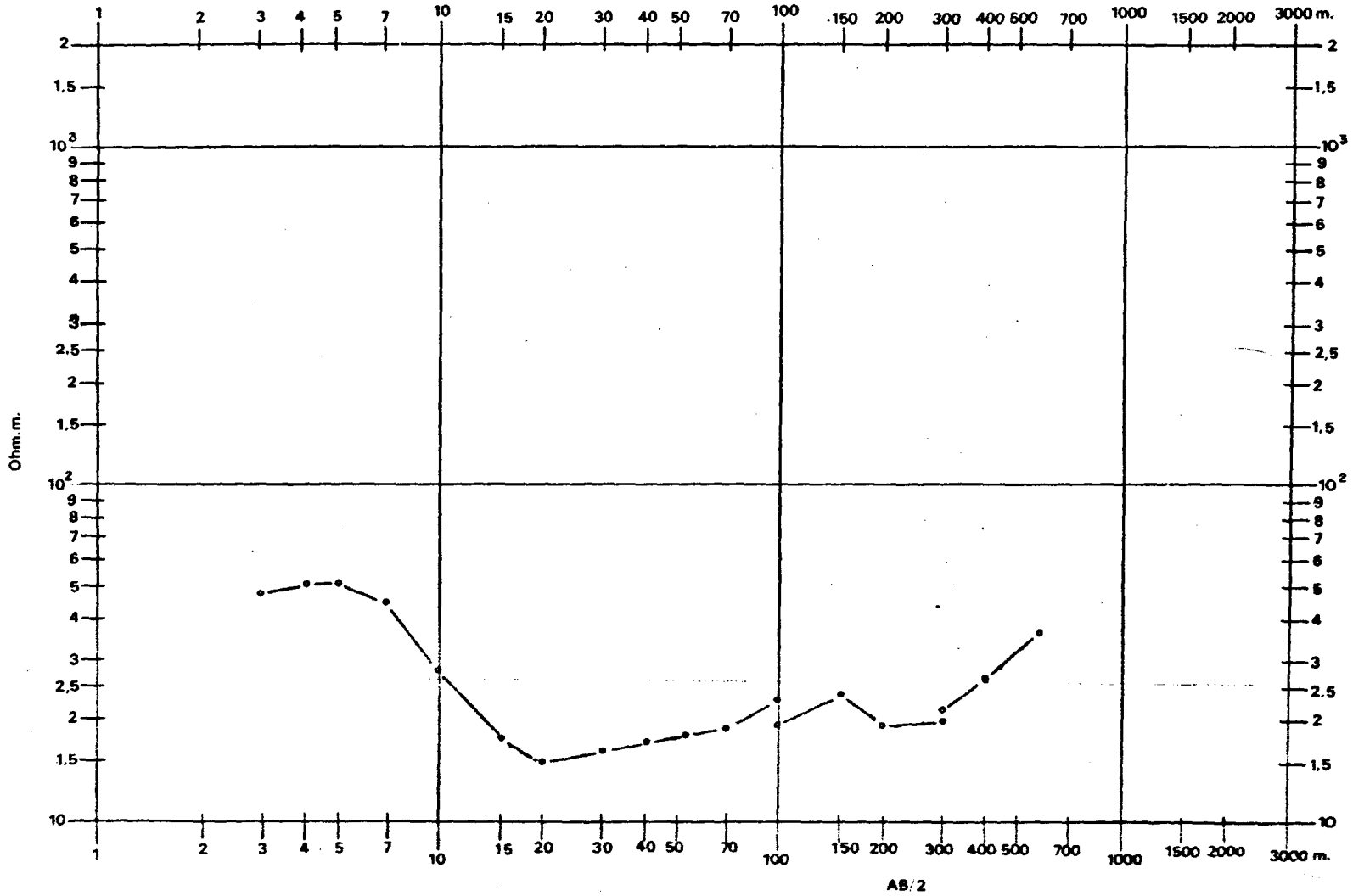


# Geofísica

S.E.V. 6 Asim. izq.

Cota suelo z: .....

Proyecto ... El Vallés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....





# Geofísica

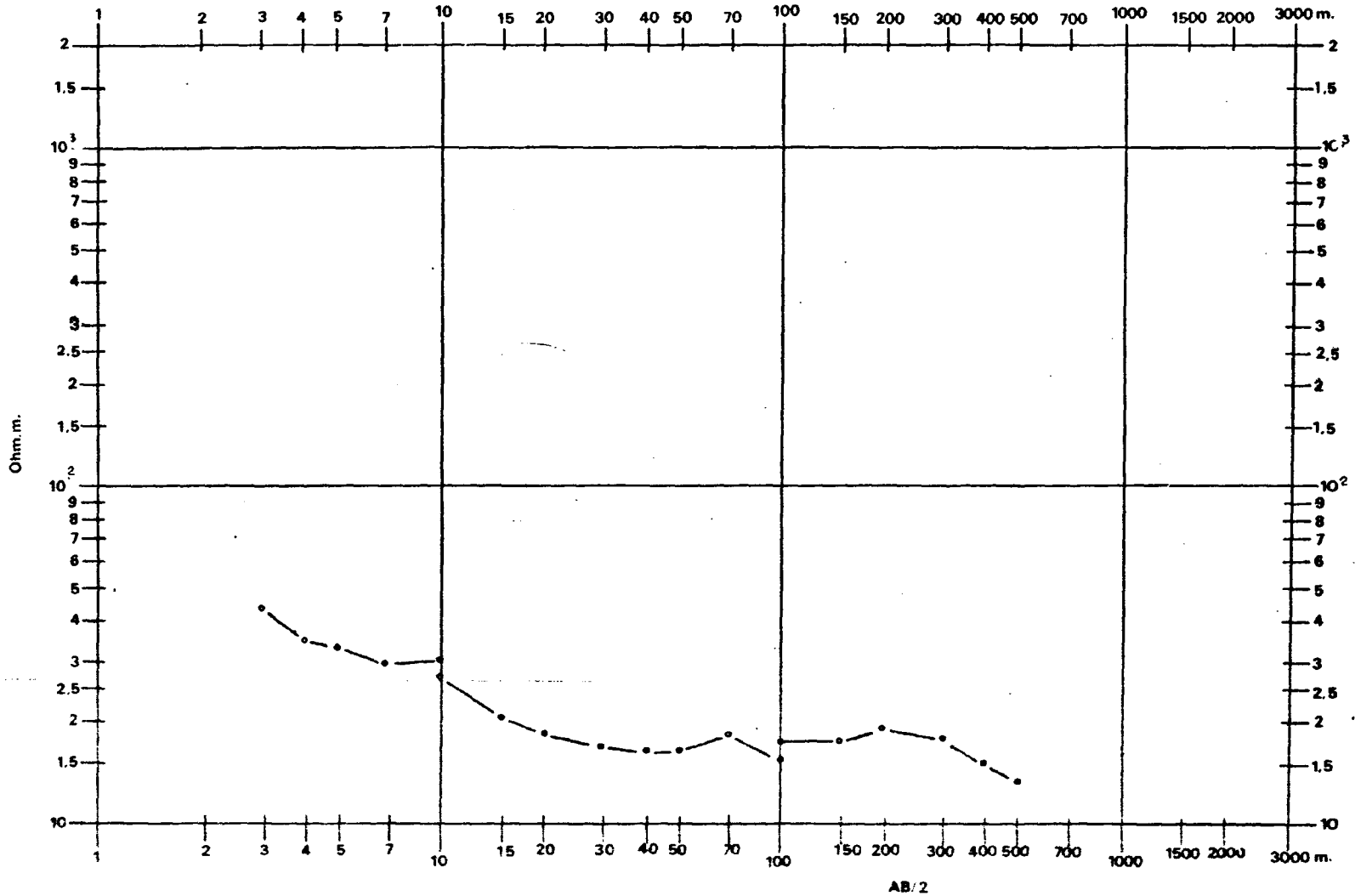
S.E.V. 6. Asim. der.

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés .....

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

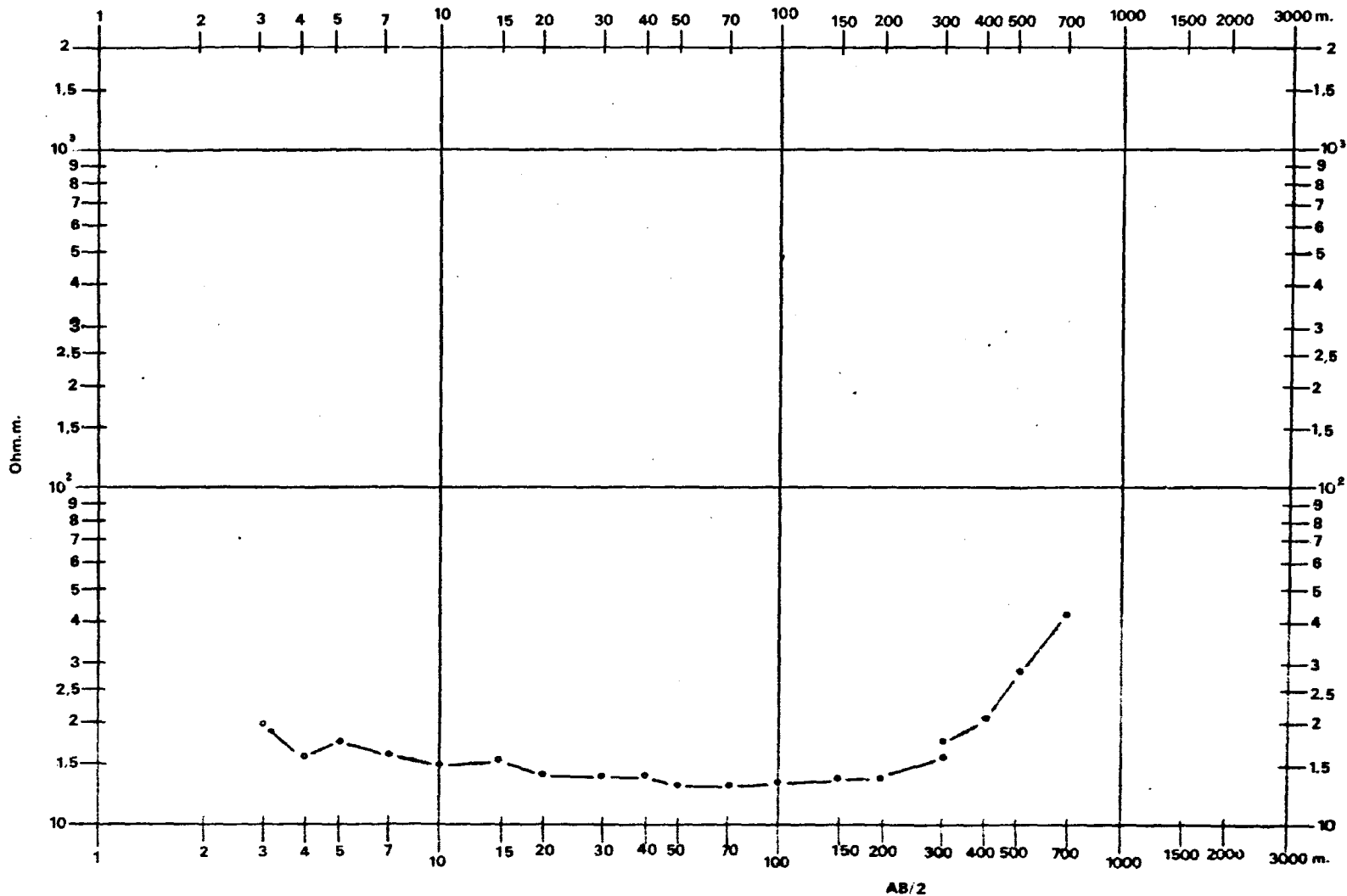
S.E.V. 7

Cota suelo z: .....

Proyecto El Volles

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

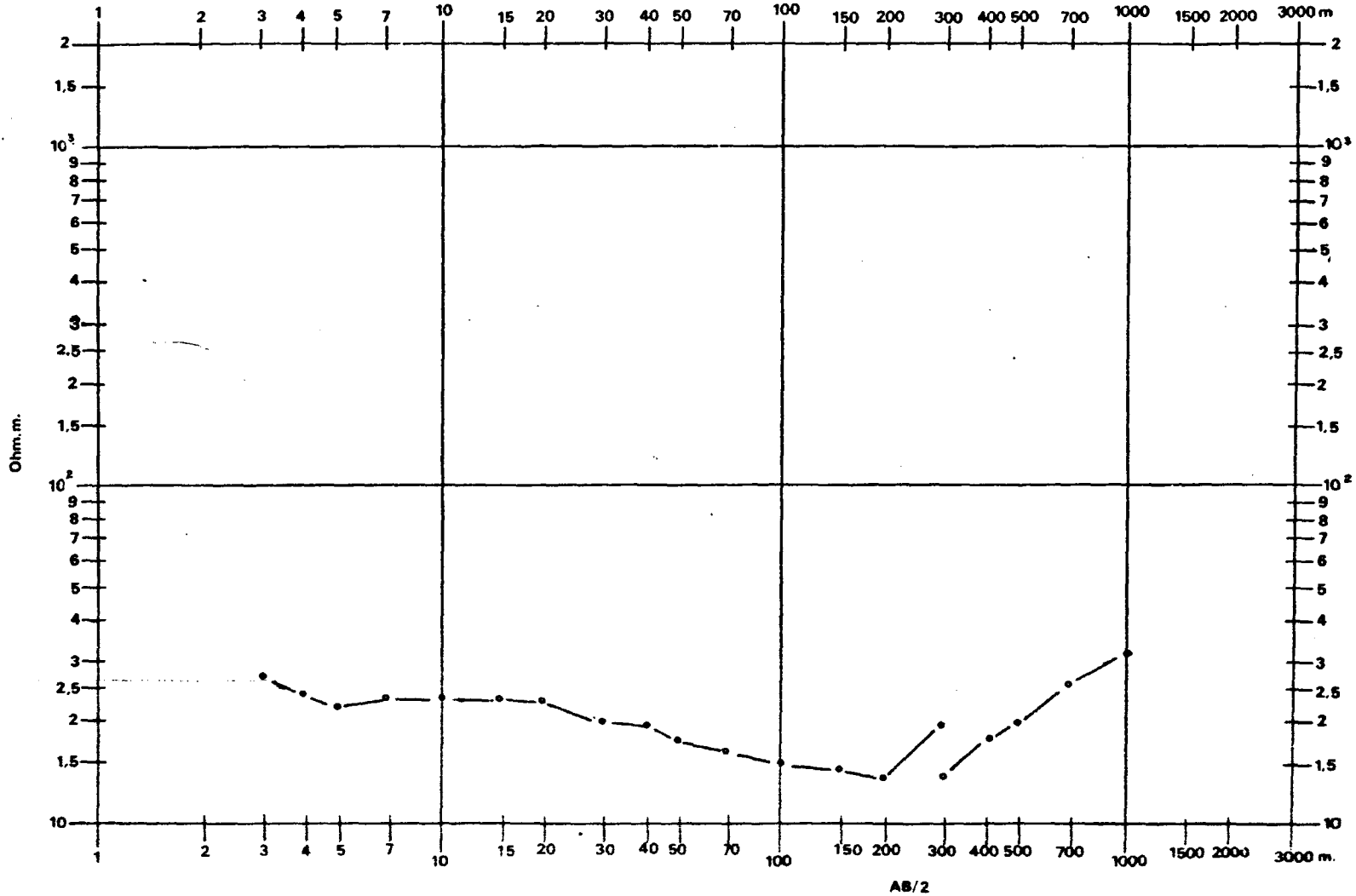
S.E.V. 8

Cota suelo z: .....

Proyecto... El Vallés .....

Perfil.....

Azimut de AB.....



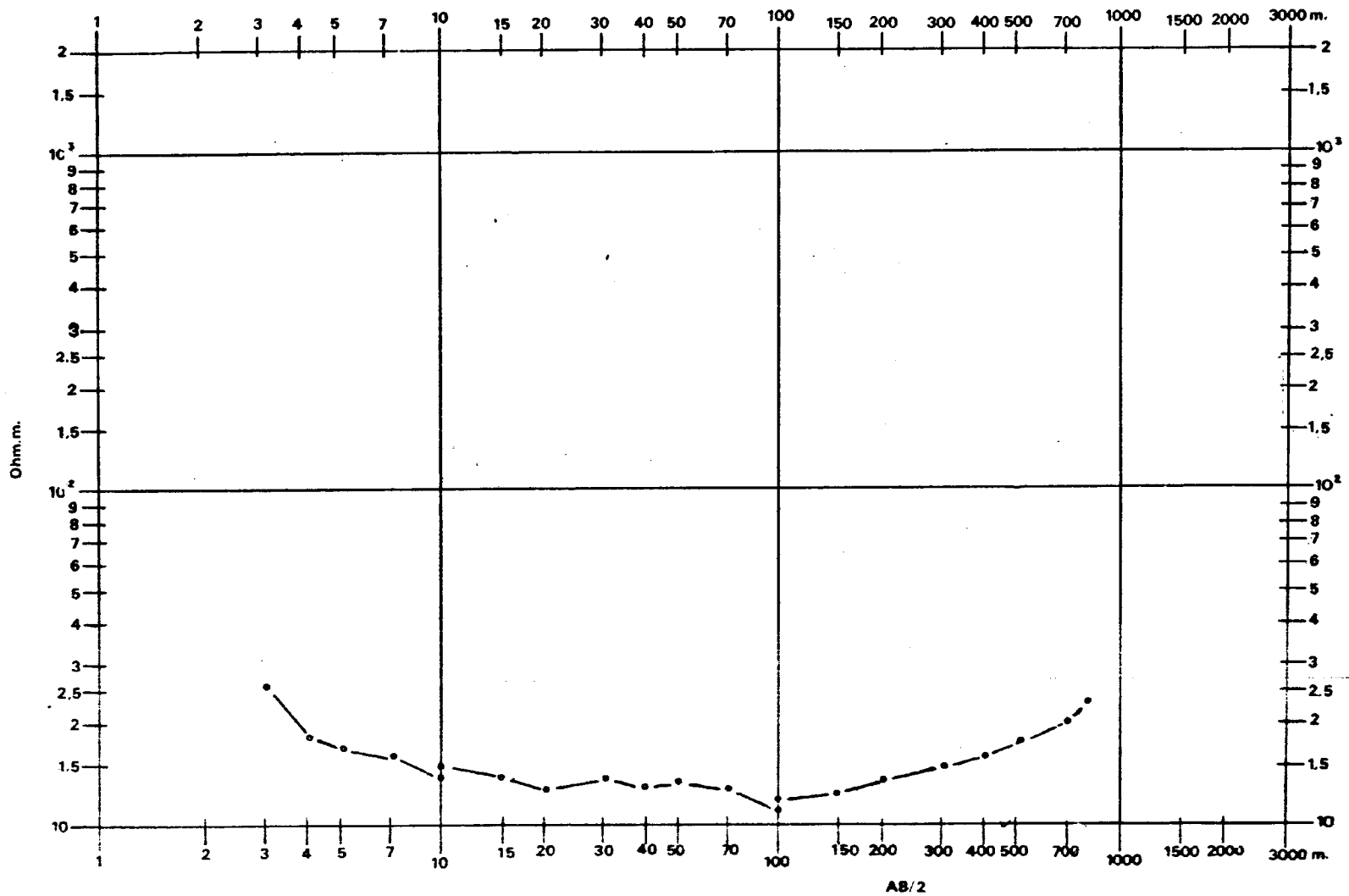


# Geofísica

S.E.V. 9

Cota suelo z:

Proyecto El Valle Perfil ..... Azimut de AB .....



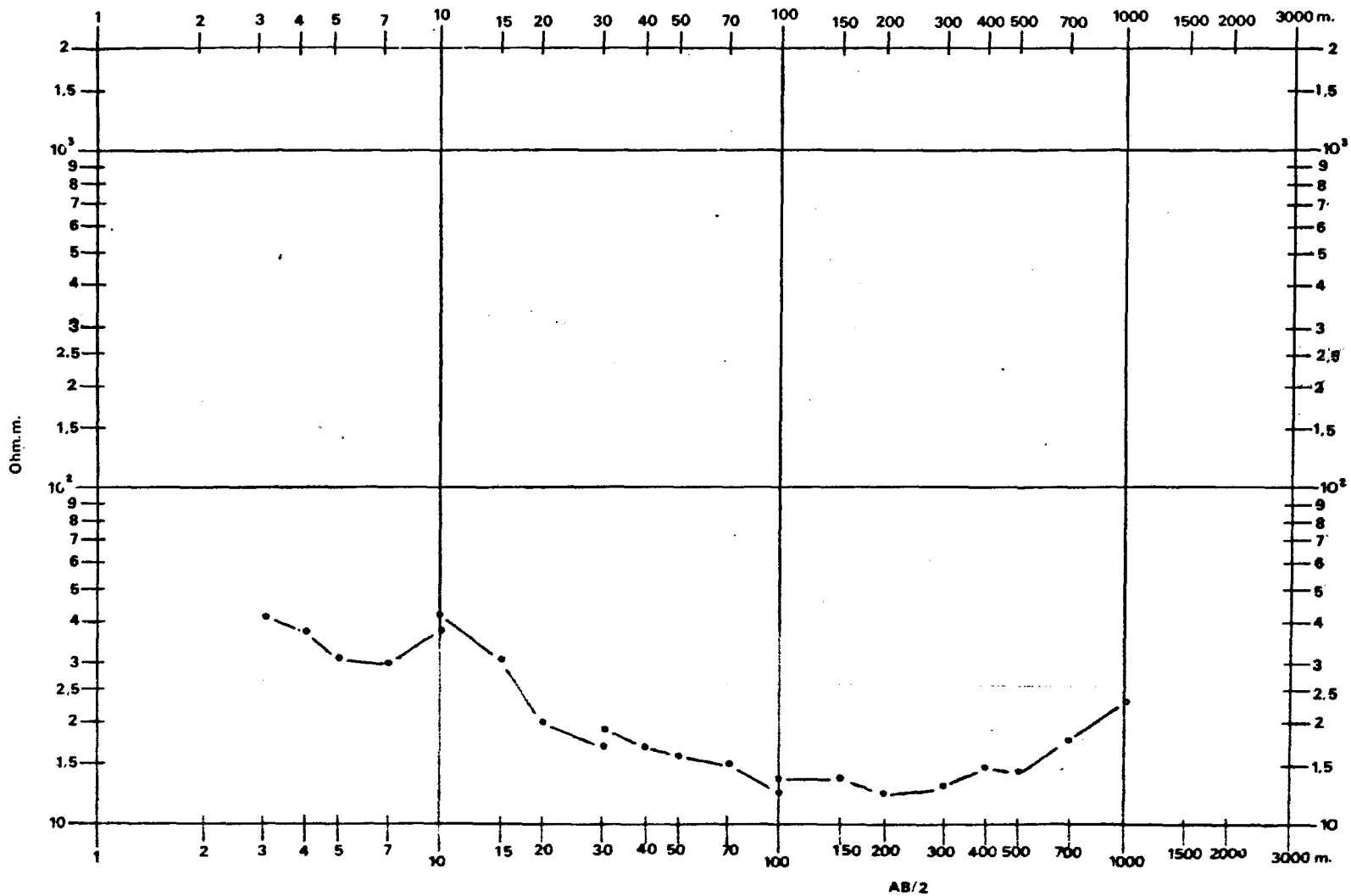


# Geofísica

S.E.V. 10

Cota suelo z2

Proyecto El Volles Perfil Azimut de AB







# Geofísica

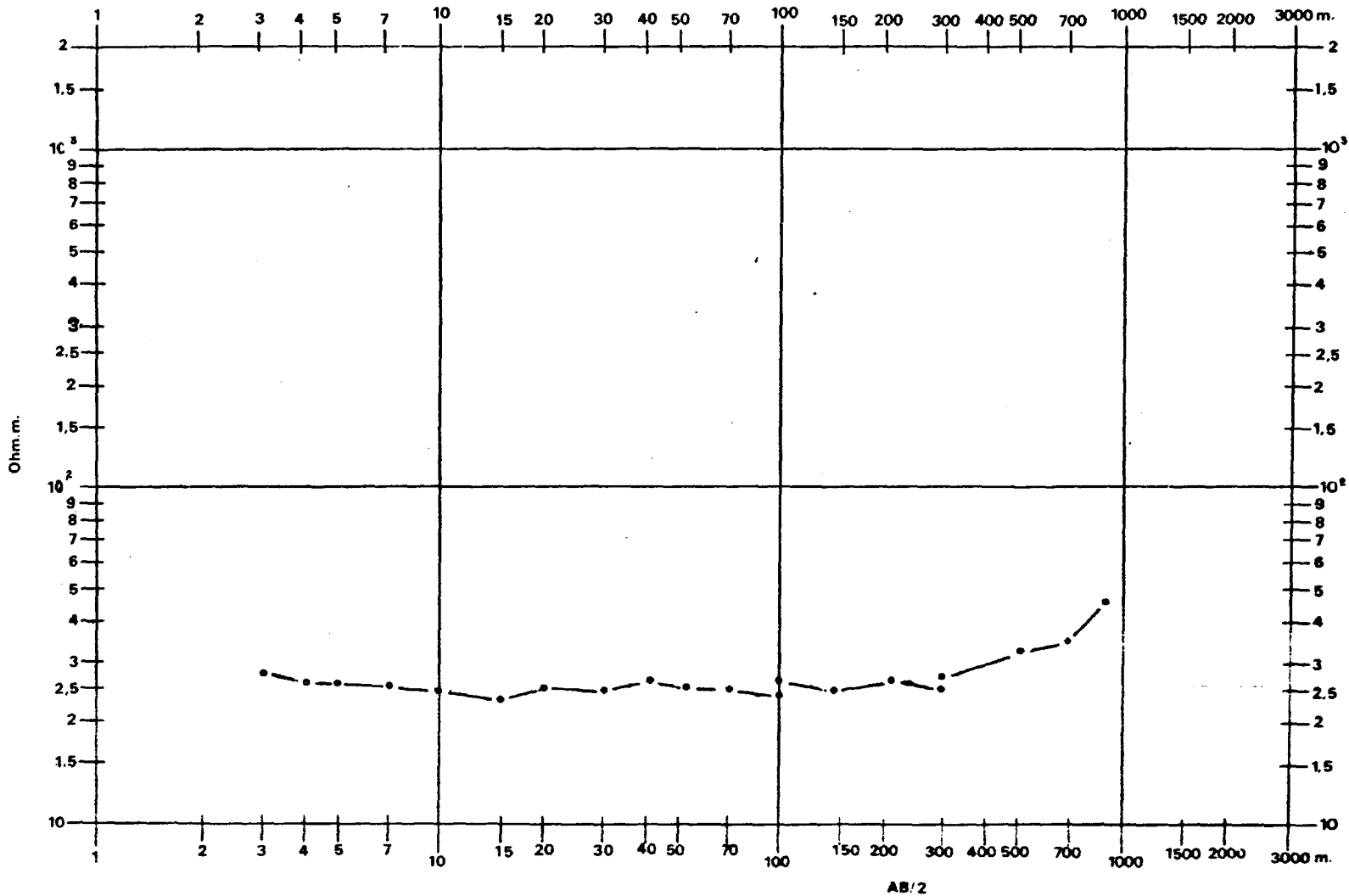
S.E.V. 11.....

Cota suelo zz.....

Proyecto... El Volles.....

Perfil.....

Azimut de AB.....





# Geofísica

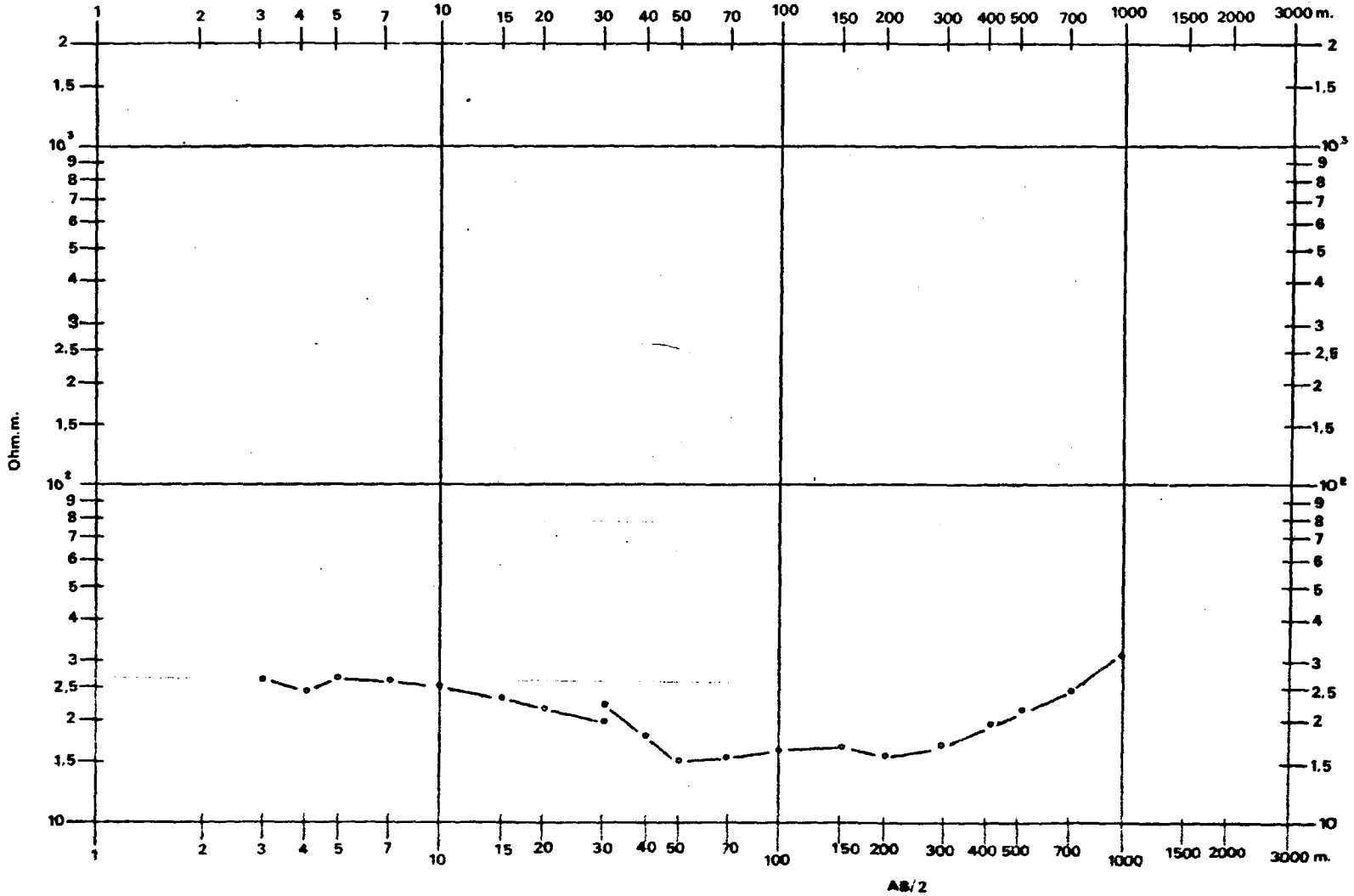
S.E.V. 12

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil .....

Azimut de AB .....



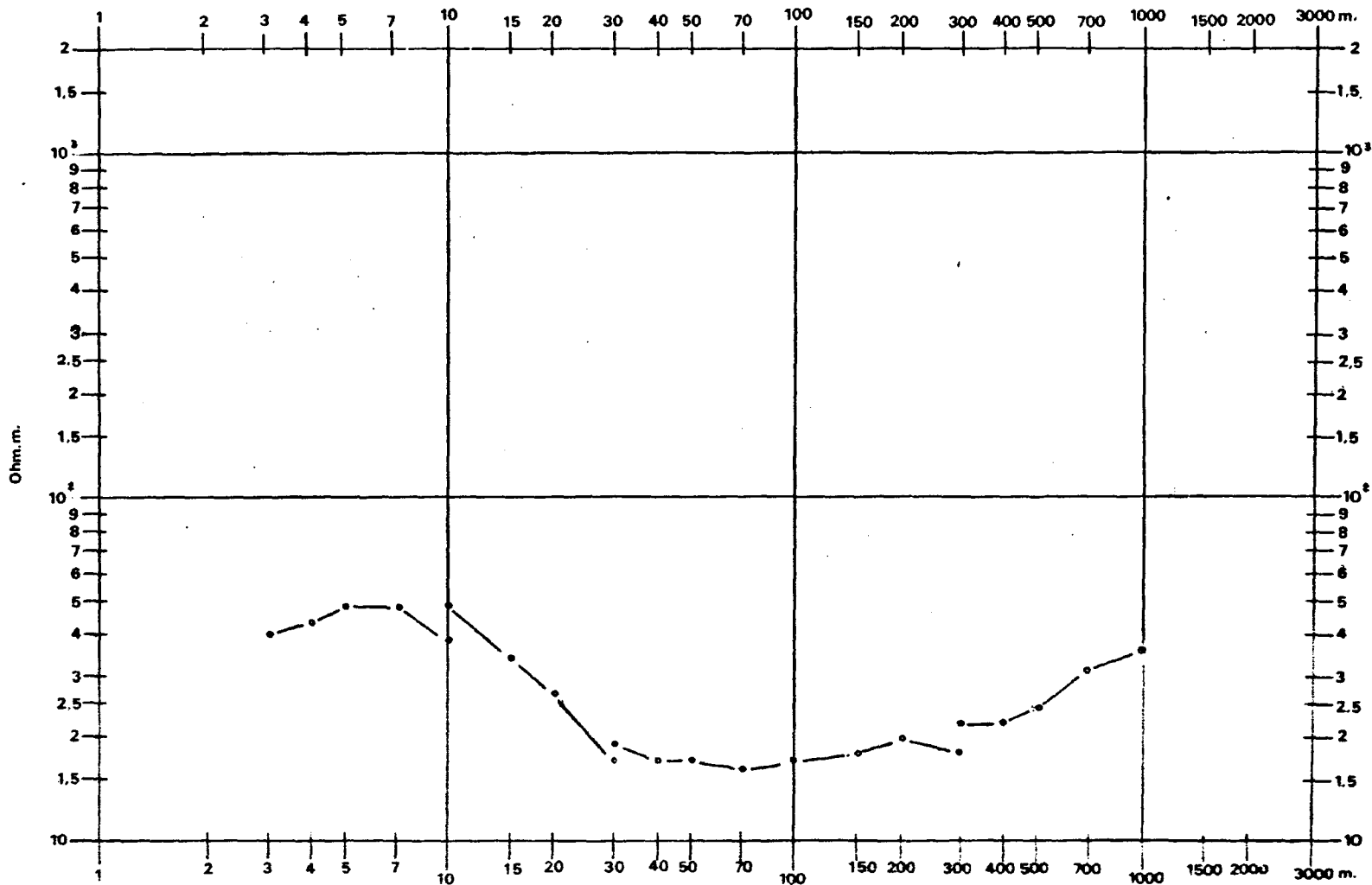


# Geofísica

S.E.V. 13

Cota suelo zs

Proyecto El Yollés Perfil Azimut de AB



AB/2

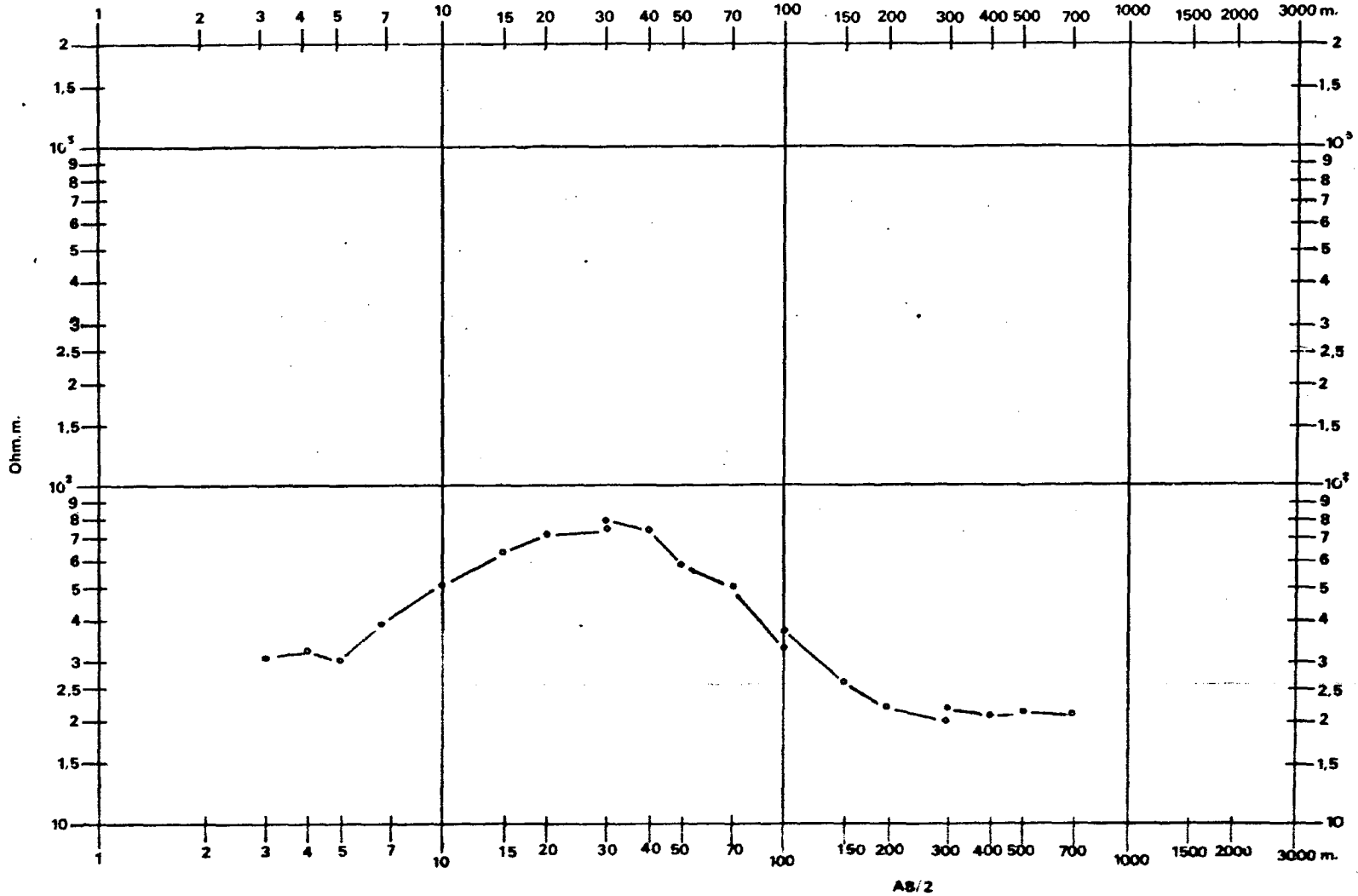


# Geofísica

S.E.V. 14

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés Perfil ..... Azimut de AB .....





# Geofísica

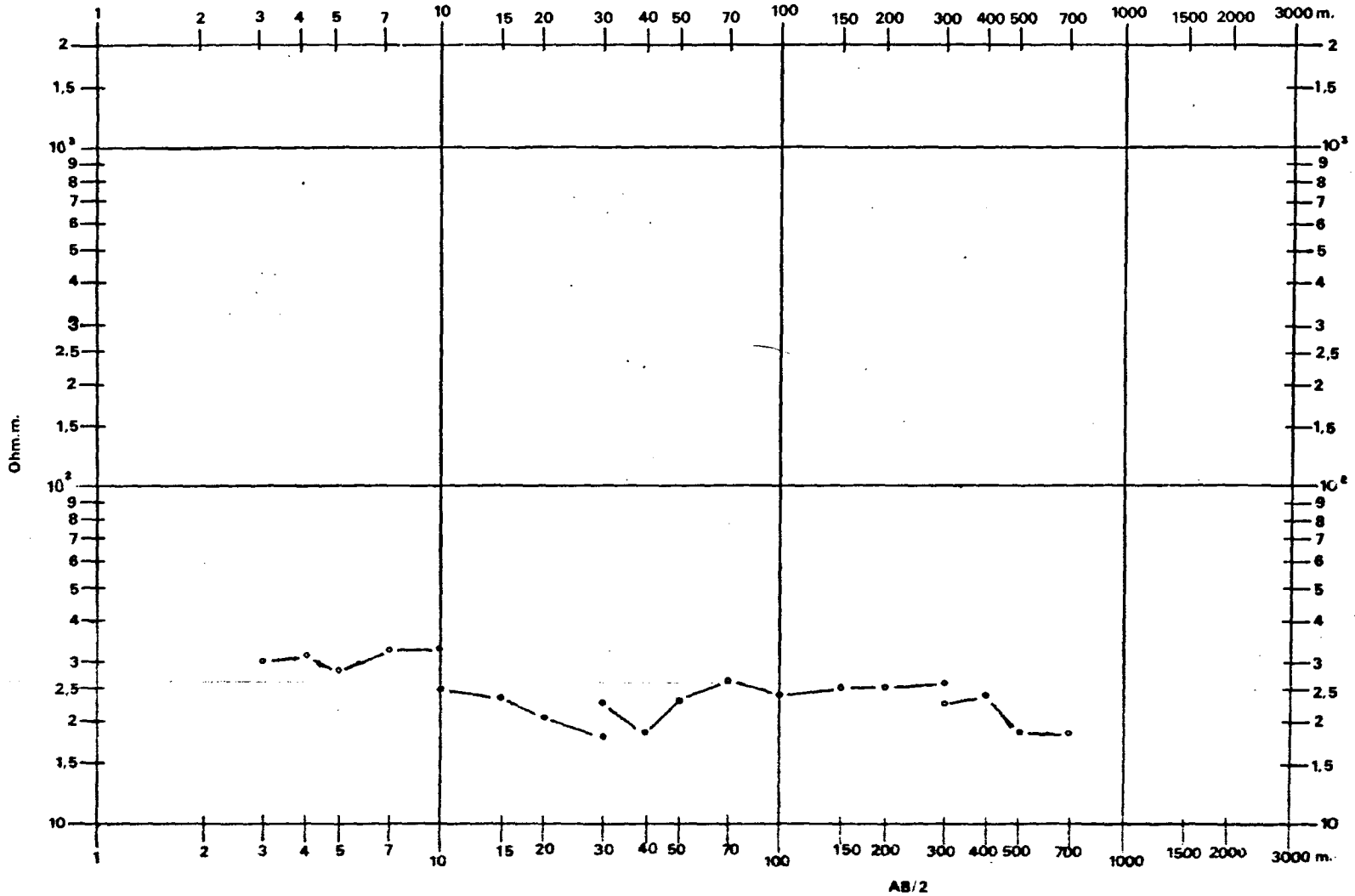
S.E.V. 15 Simétrico

Cota suelo z: .....

Proyecto El Valles

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

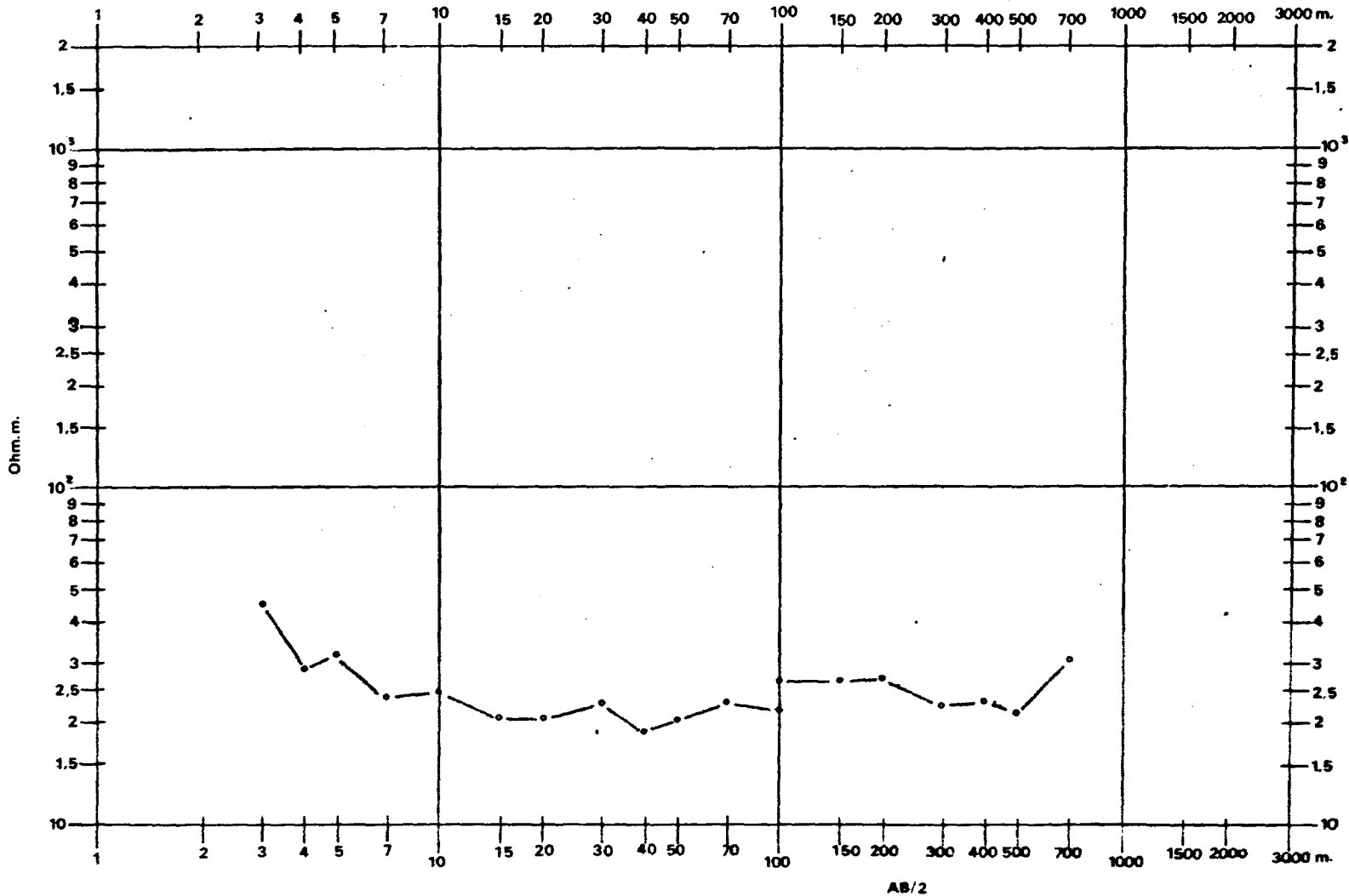
S.E.V. 15. Asim. izq.

Cota suelo zs .....

Proyecto ... El Vallés .....

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

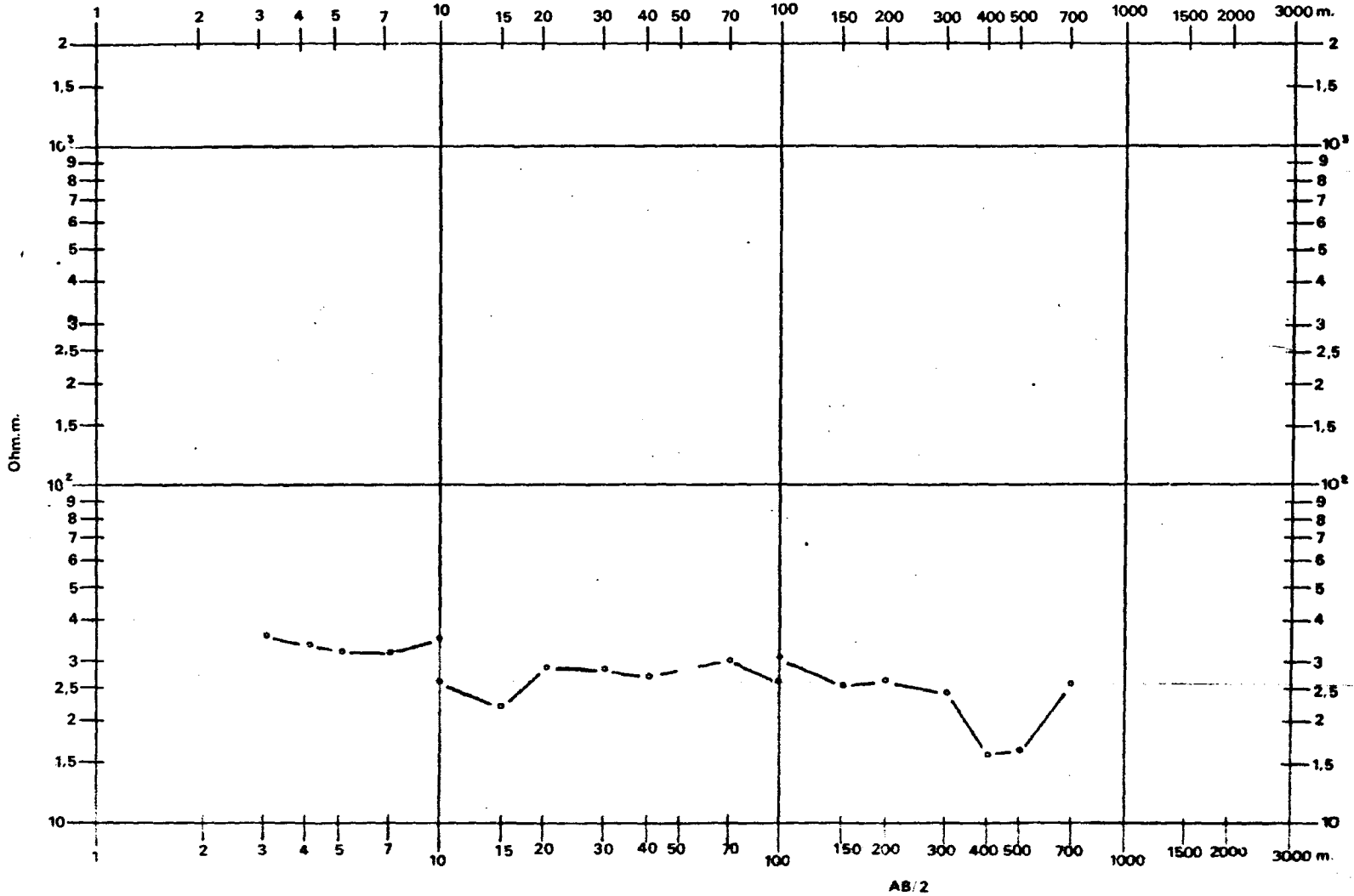
S.E.V. 15 Asim.der.

Cota suelo z: .....

Proyecto ... El Volcán .....

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

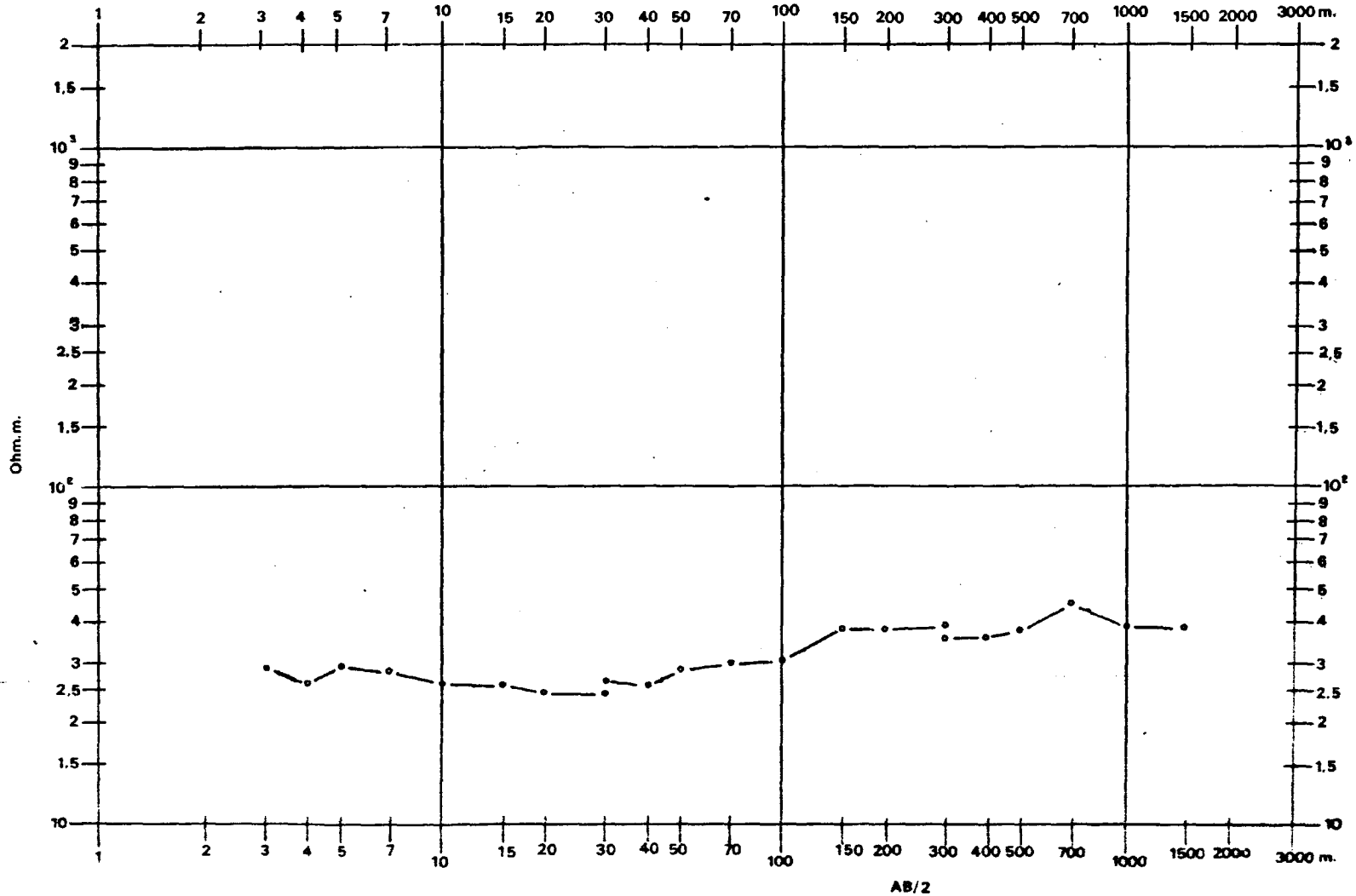
S.E.V. 16

Cota suelo zs

Proyecto El Vallés

Perfil

Azimut de AB







# Geofísica

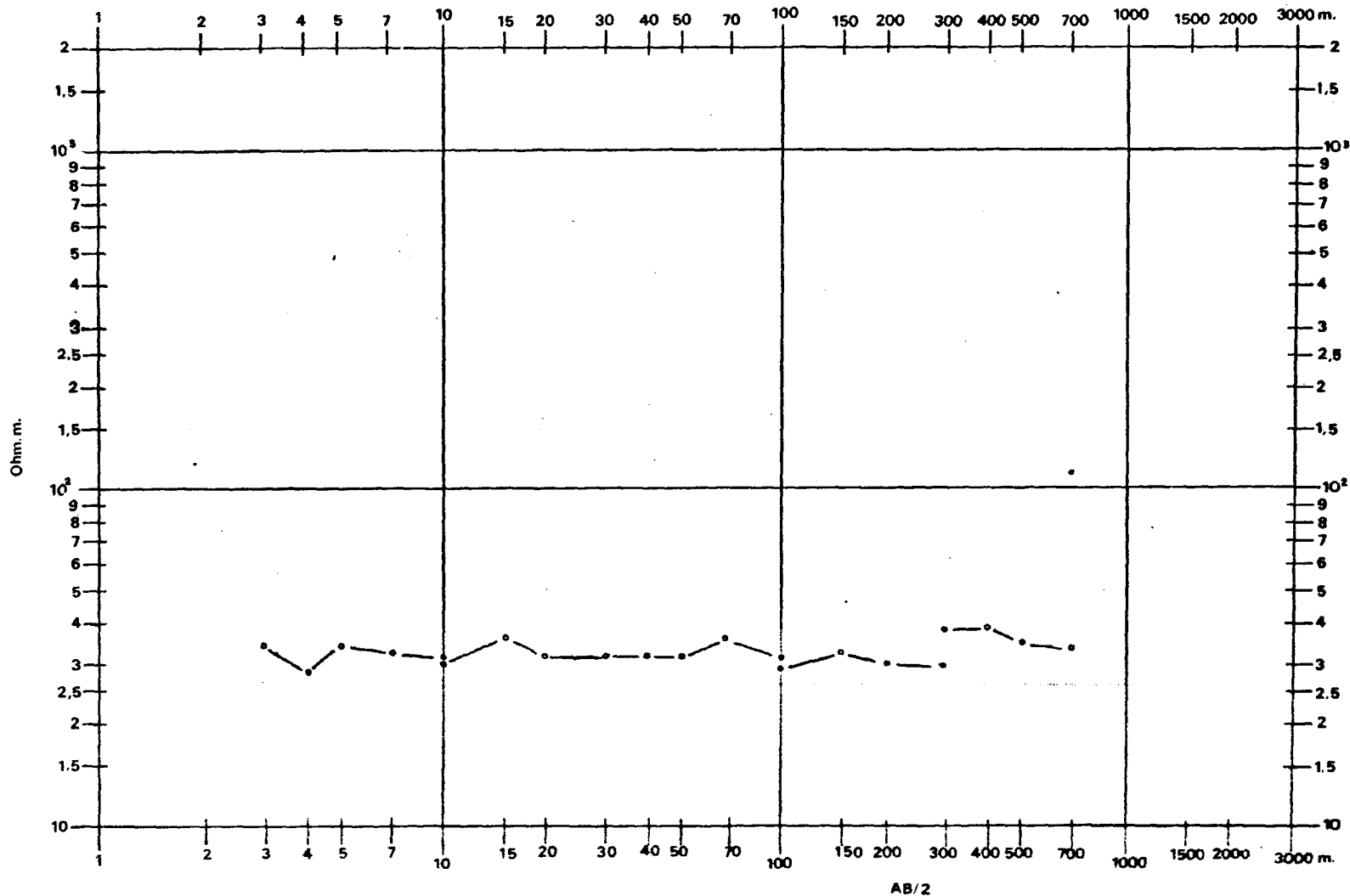
S.E.V. 17 Simétrico

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil

Azimut de AB



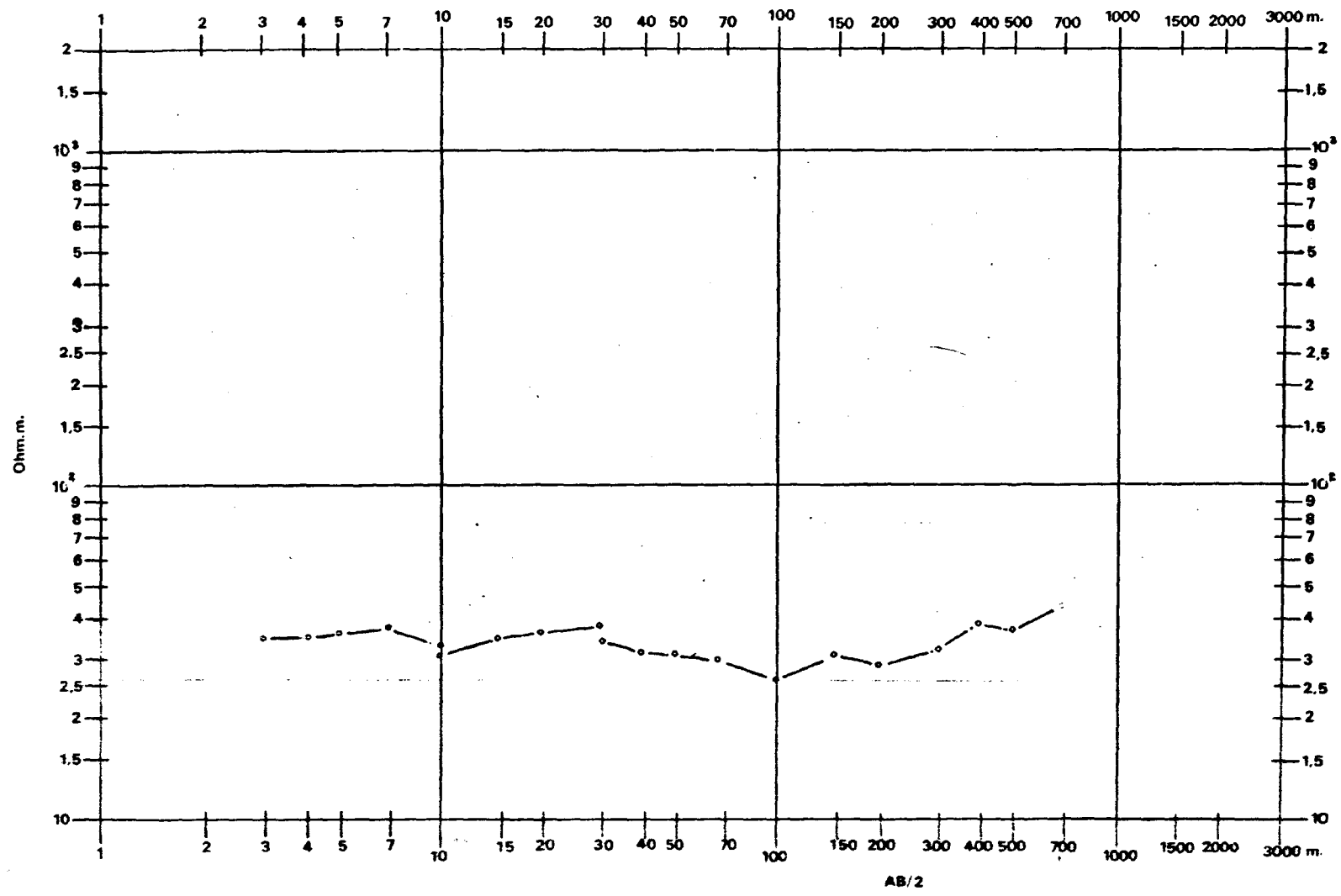


# Geofísica

S.E.V. 17 Asim. der.

Cota suelo zs.....

Proyecto ... El Vallés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....



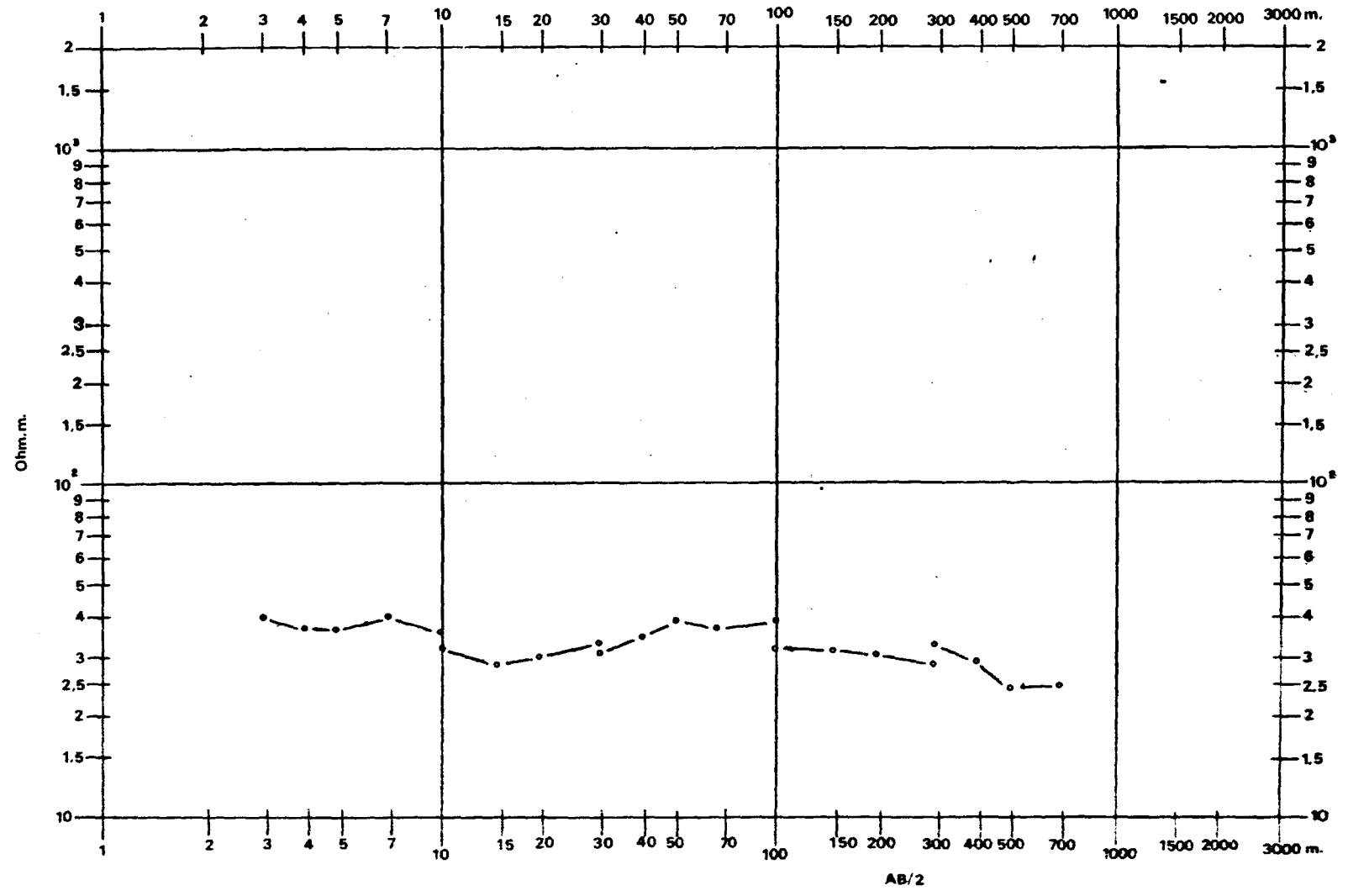


# Geofísica

S.E.V. 17 Asim. izq.

Cota suelo 25.....

Proyecto ... El. Volles. .... Perfil ..... Azimut de AB .....





# Geofísica

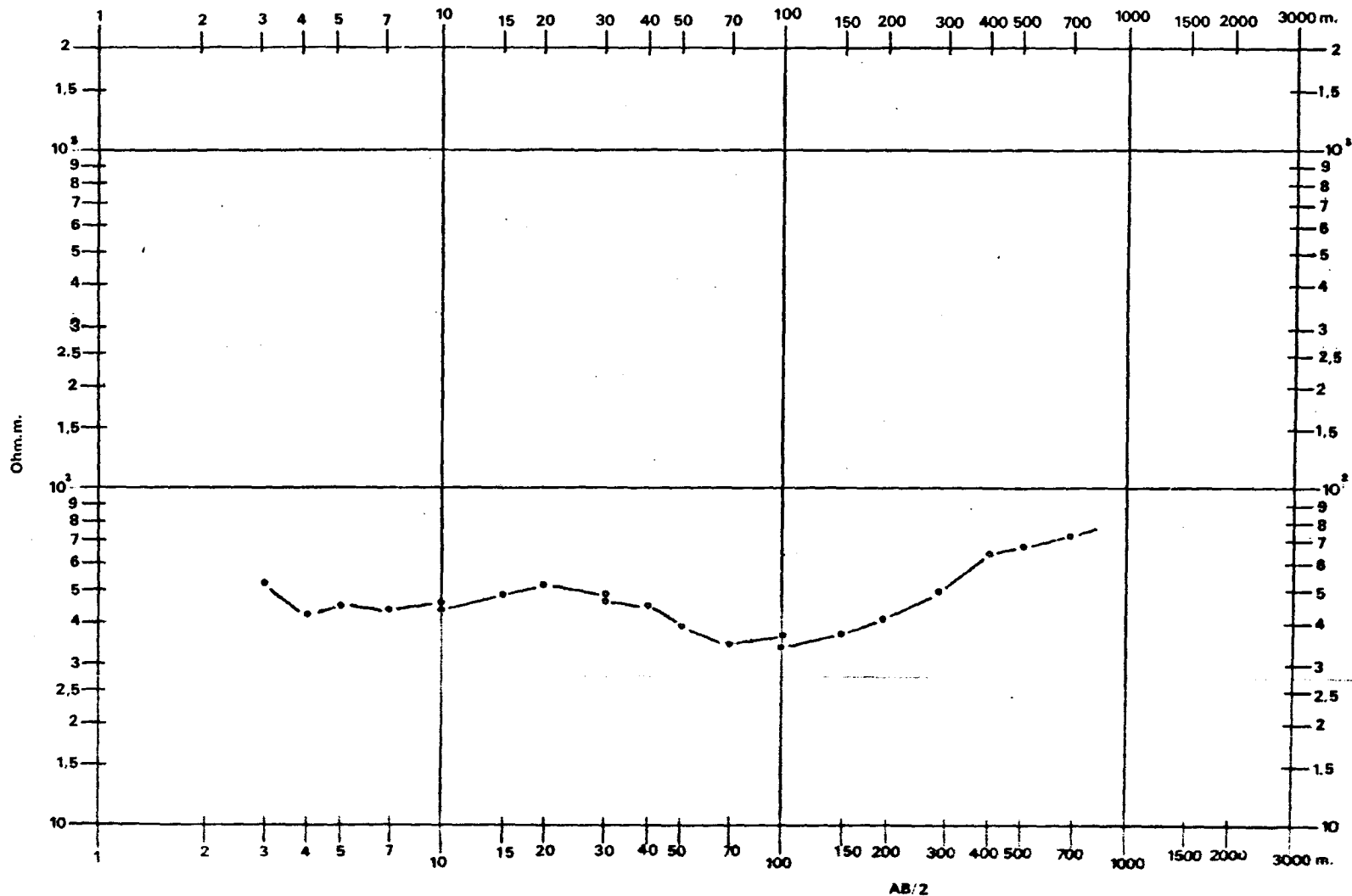
S.E.V. 18

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil .....

Azimut de AB .....



# Geofísica

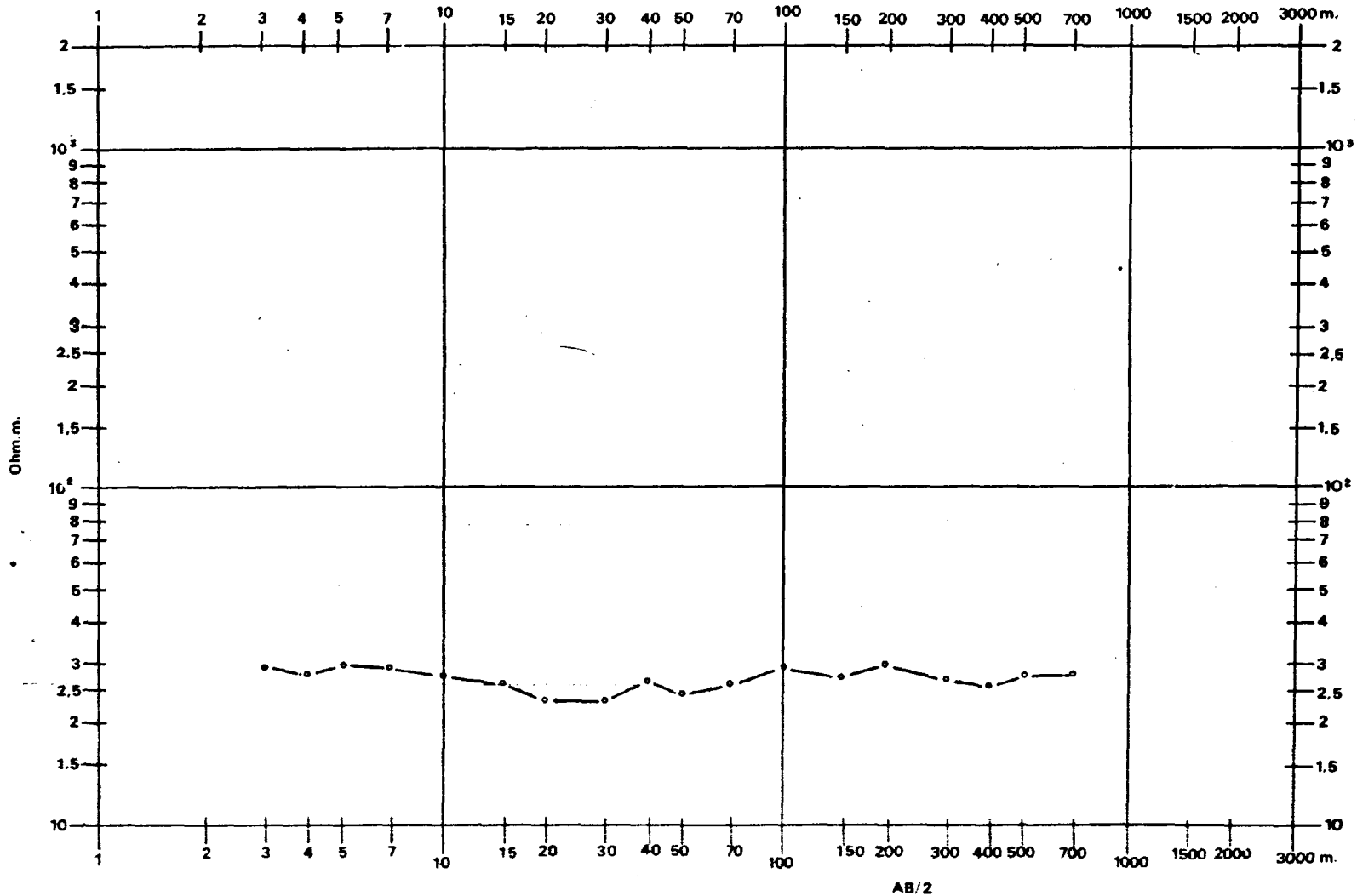
S.E.V. 19.....

Cota suelo z:.....

Proyecto ..... El Vallés.....

Perfil.....

Azimut de AB.....





# Geofísica

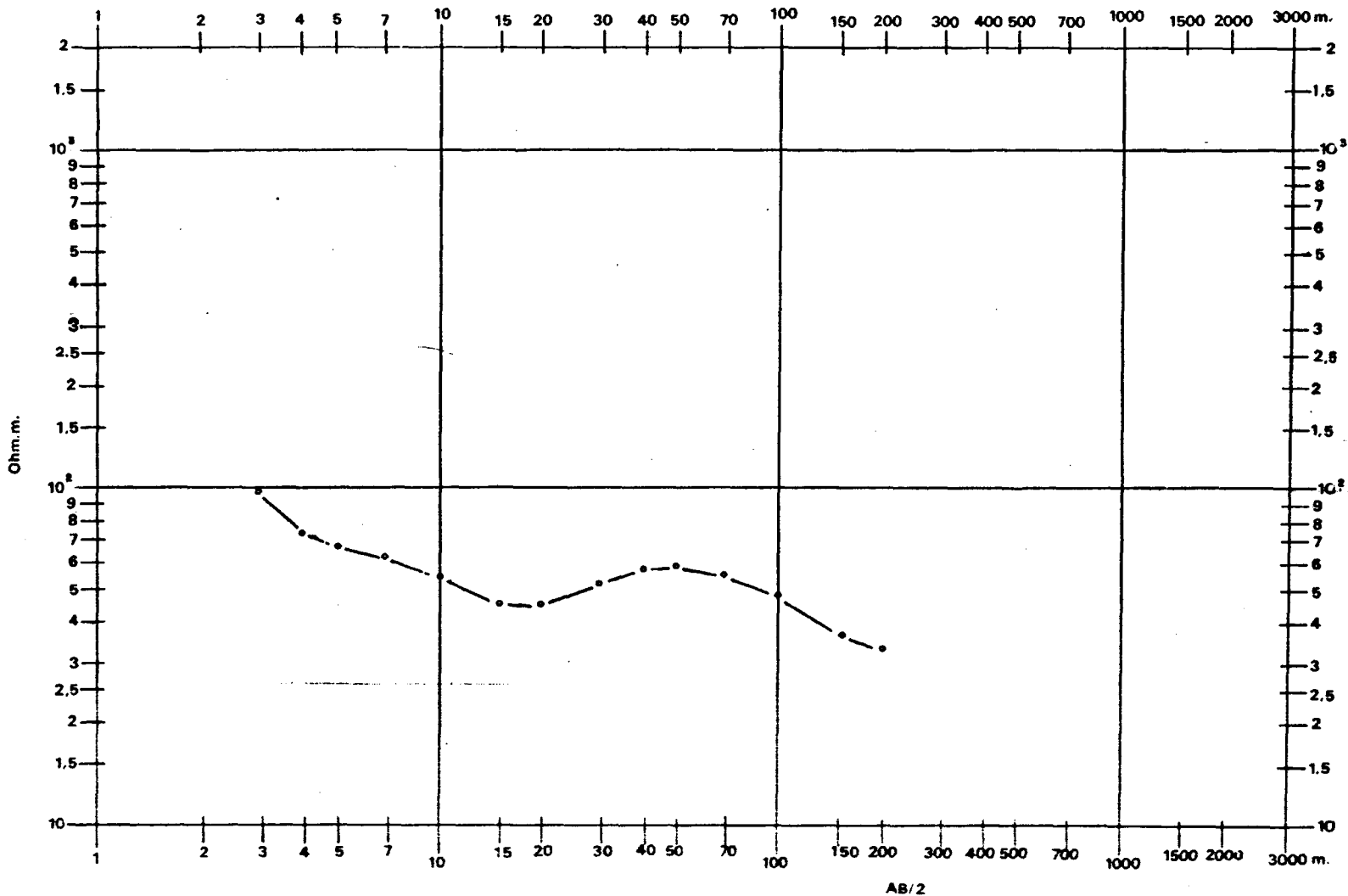
S.E.V. 20.....

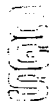
Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés.....

Perfil.....

Azimut de AB.....





# Geofísica

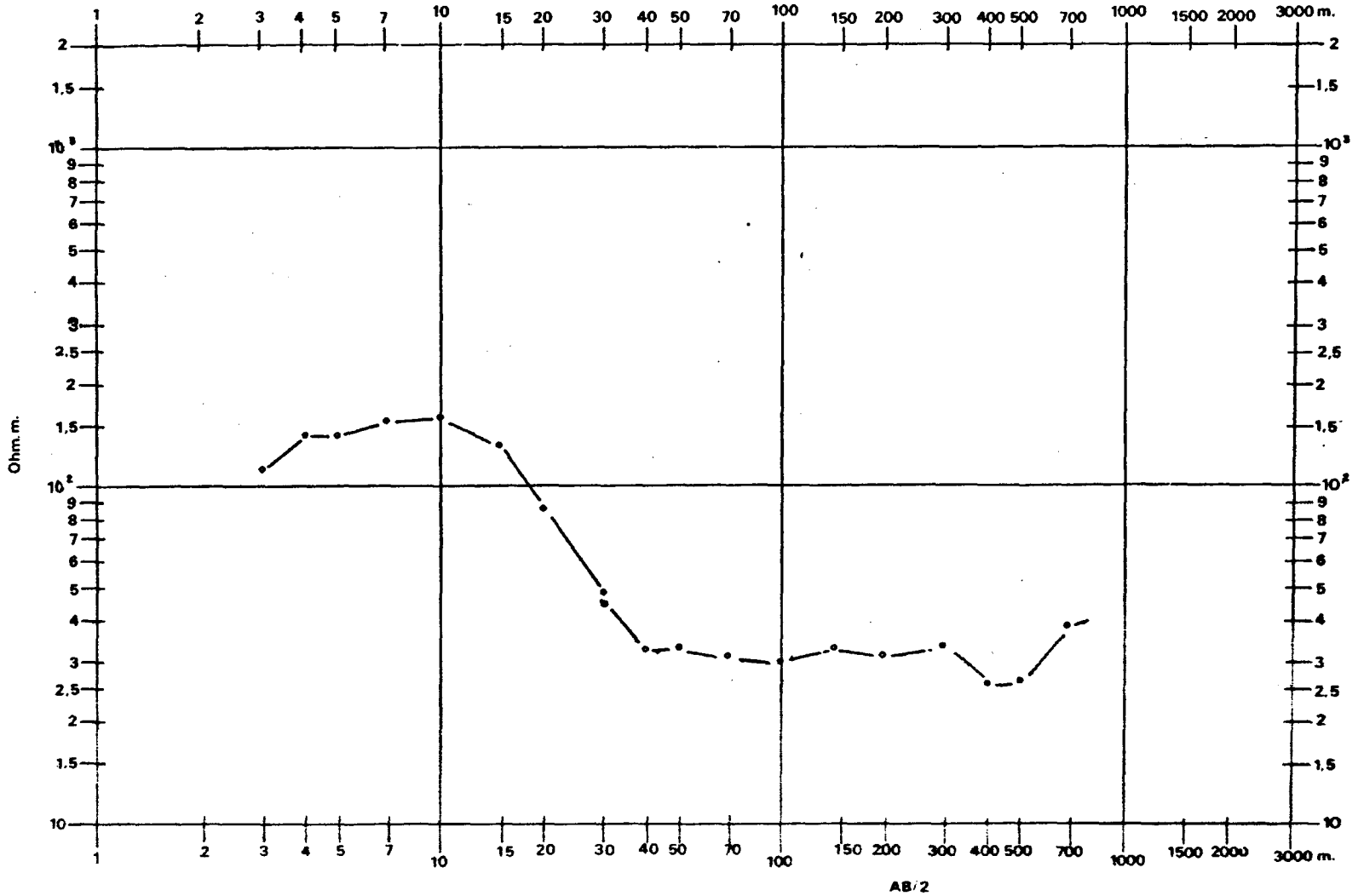
S.E.V. 21

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

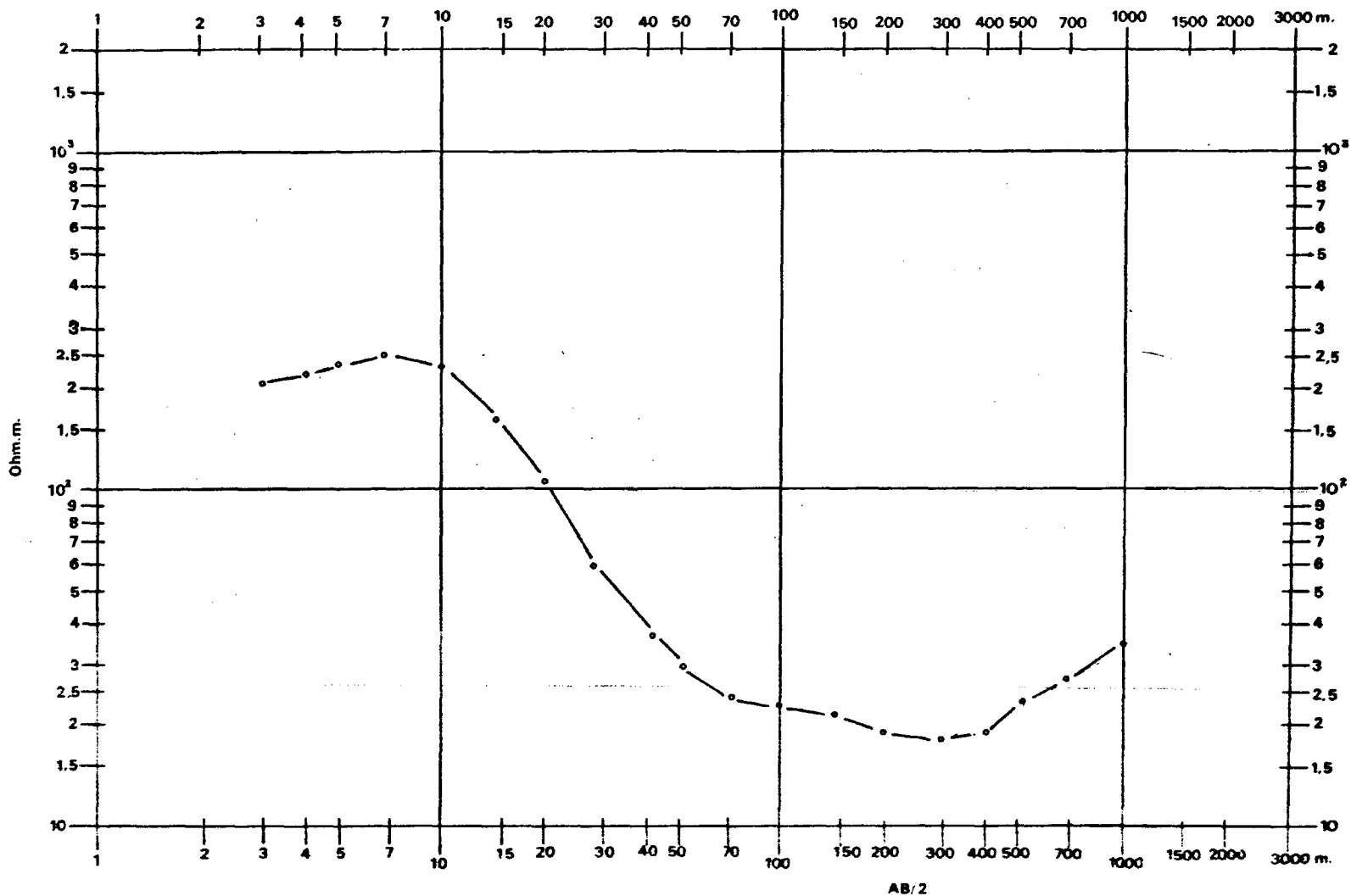
S.E.V. 22

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

Perfil .....

Azimut de AB .....





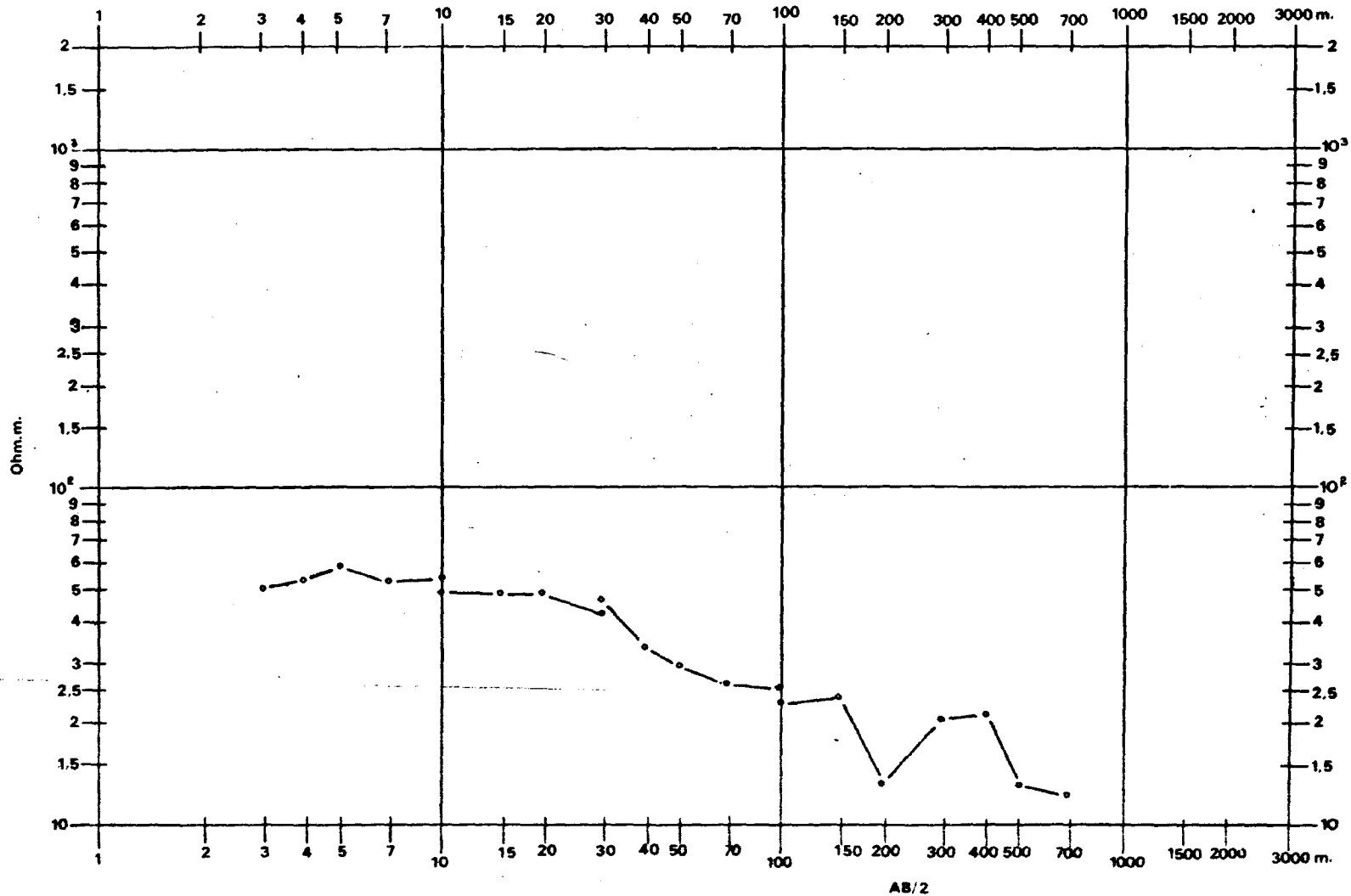


# Geofísica

S.E.V. 23 Simétrico

Cota suelo z: .....

Proyecto ... El Vallés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....



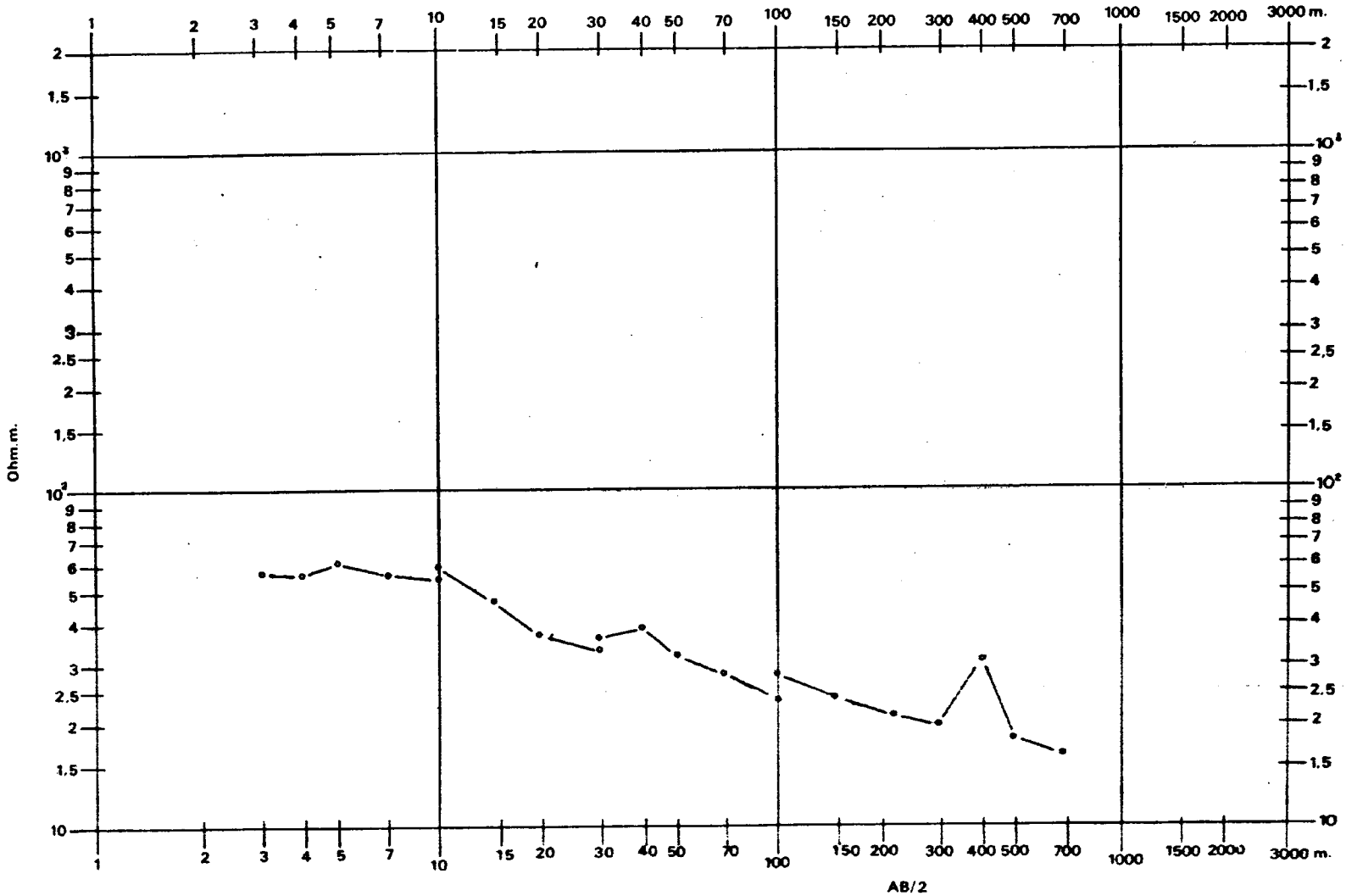


# Geofísica

S.E.V. 23 Asim. izq.

Cota suelo z: .....

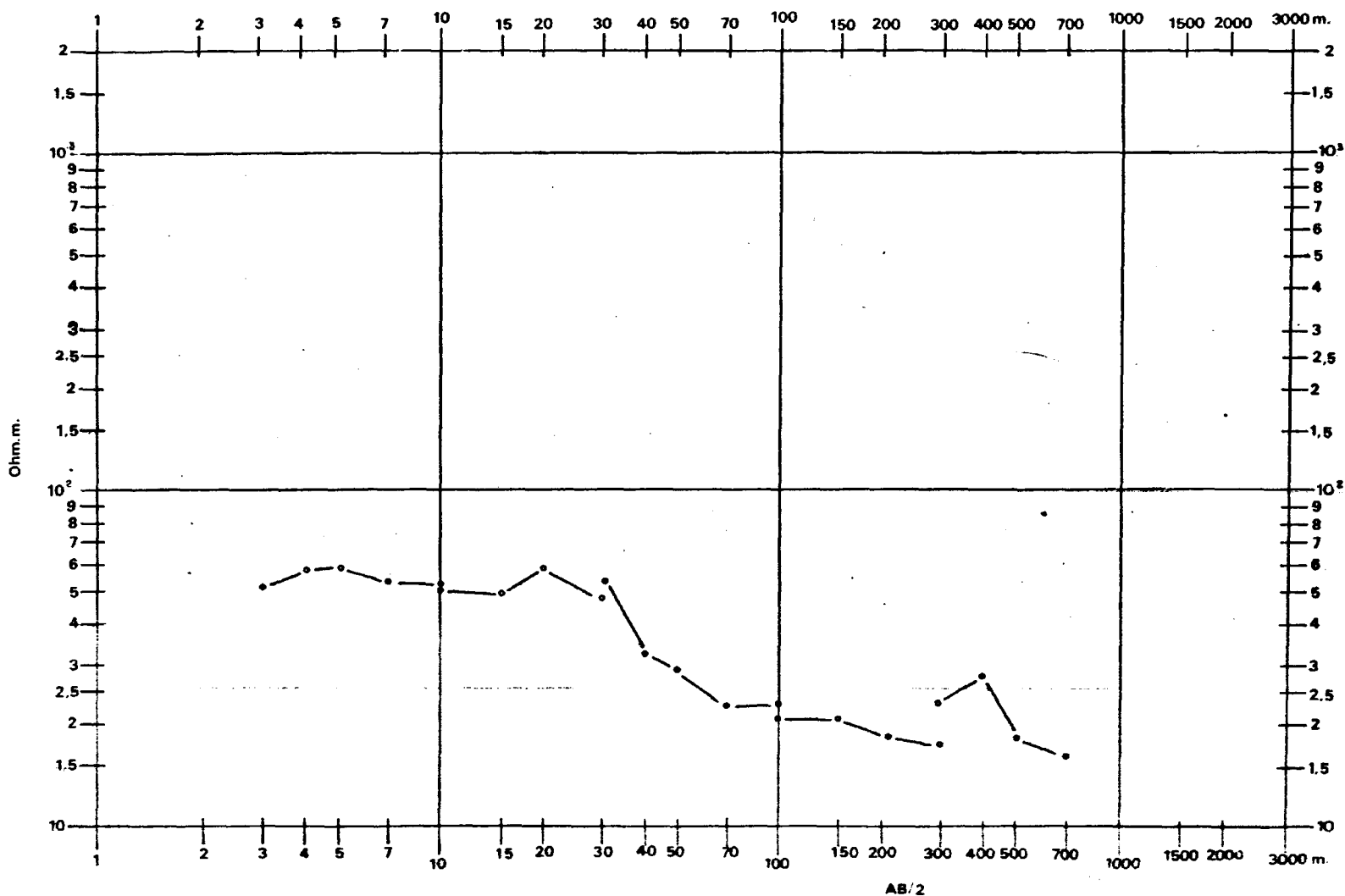
Proyecto ... El Yollés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....





Cota suelo z: .....

Proyecto El Volcán Perfil ..... Azimut de AB .....



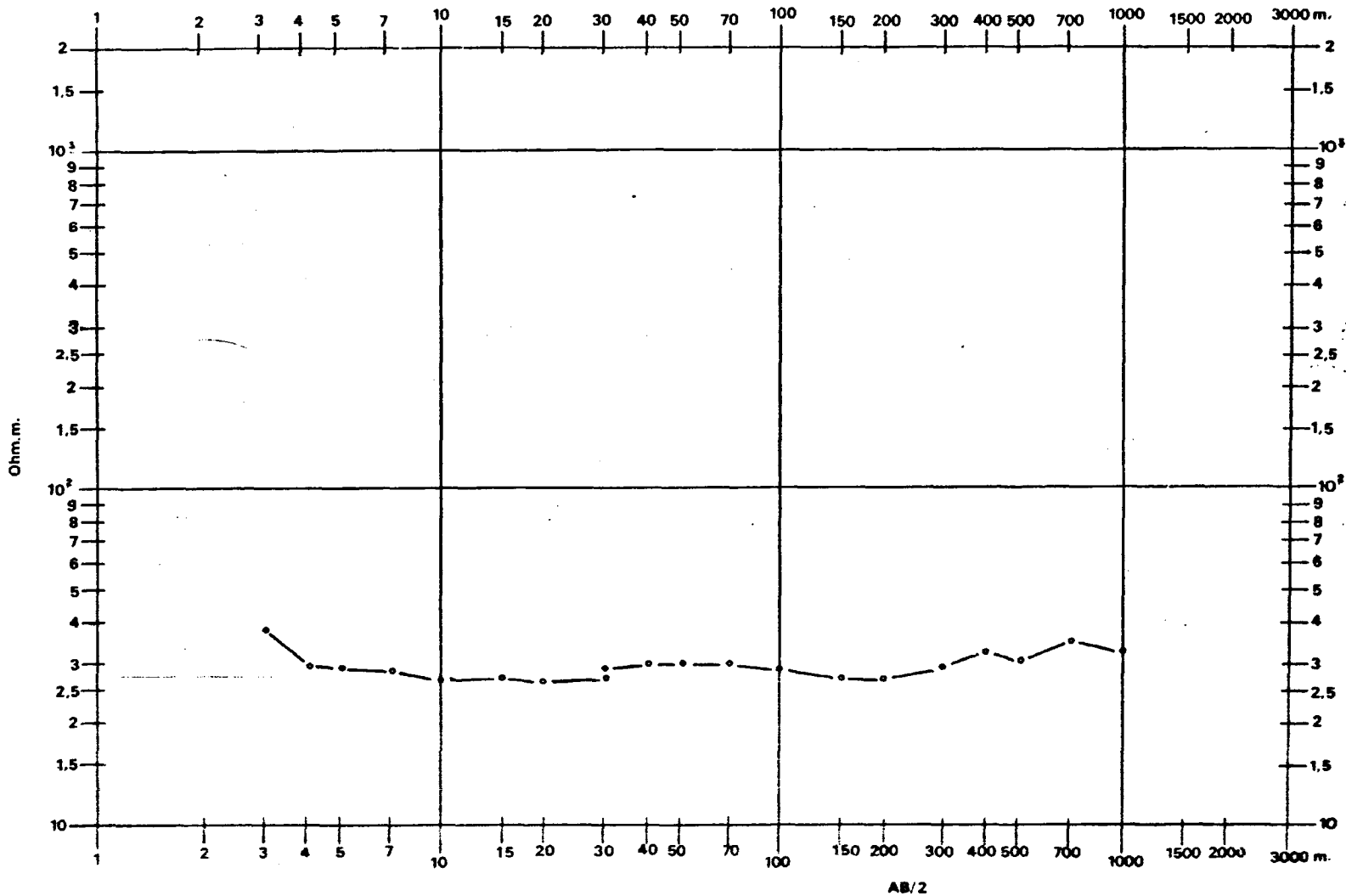


# Geofísica

S.E.V. 24

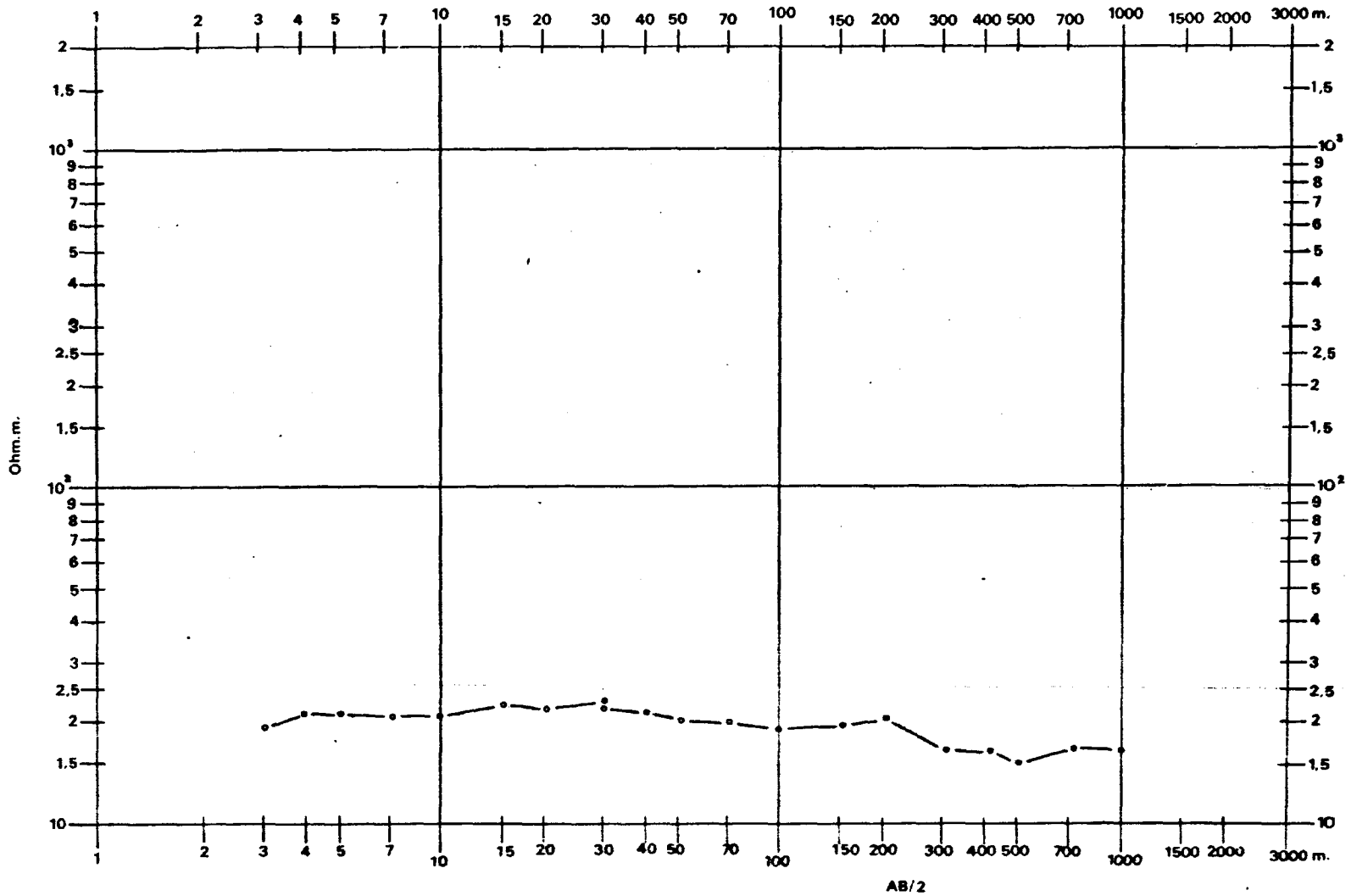
Cota suelo zs

Proyecto ..... El Volcán ..... Perfil ..... Azimut de AB .....



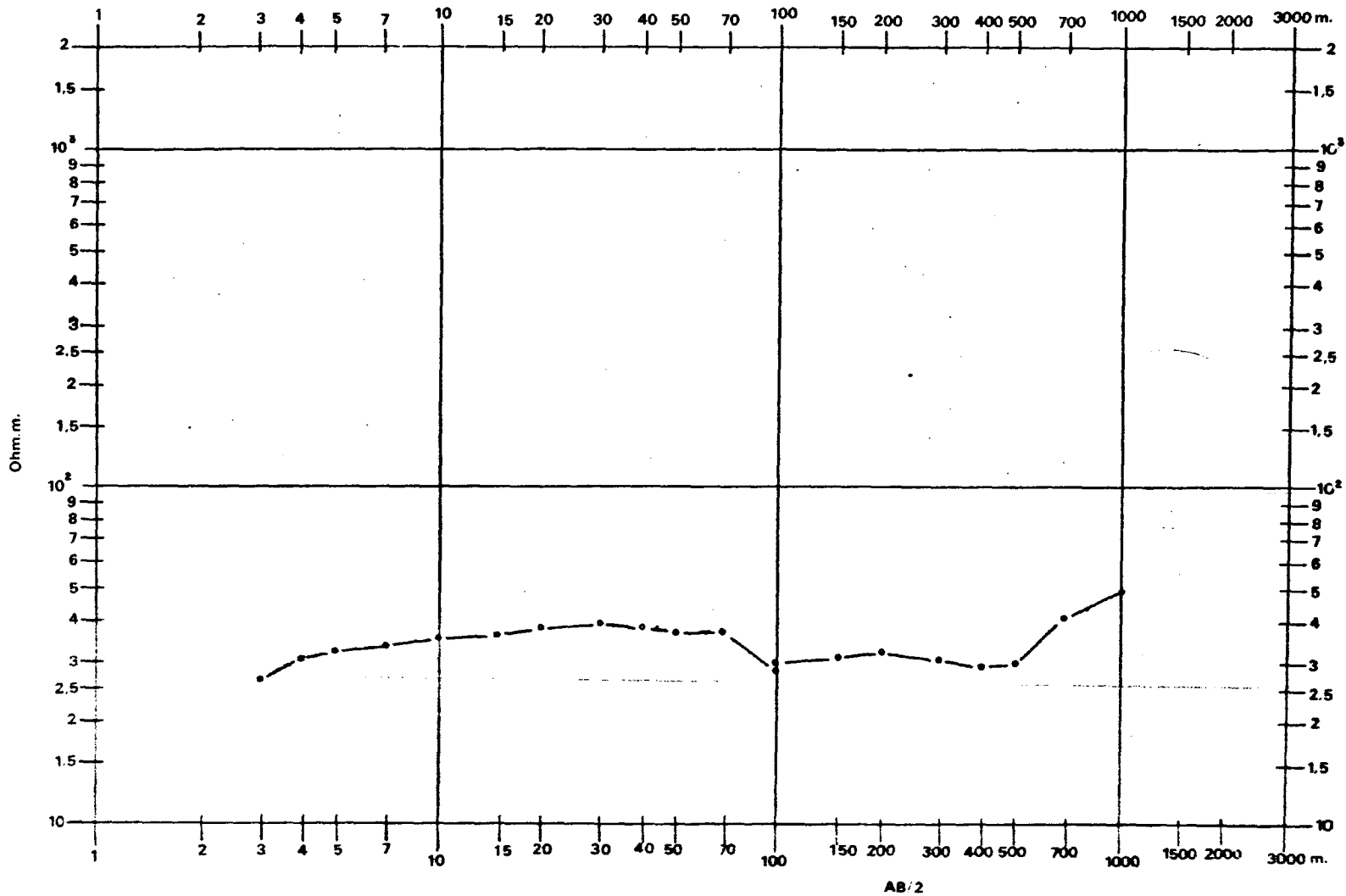


Proyecto El Valles Perfil ..... Azimut de AB .....





Proyecto El Vallés Perfil Azimut de AB



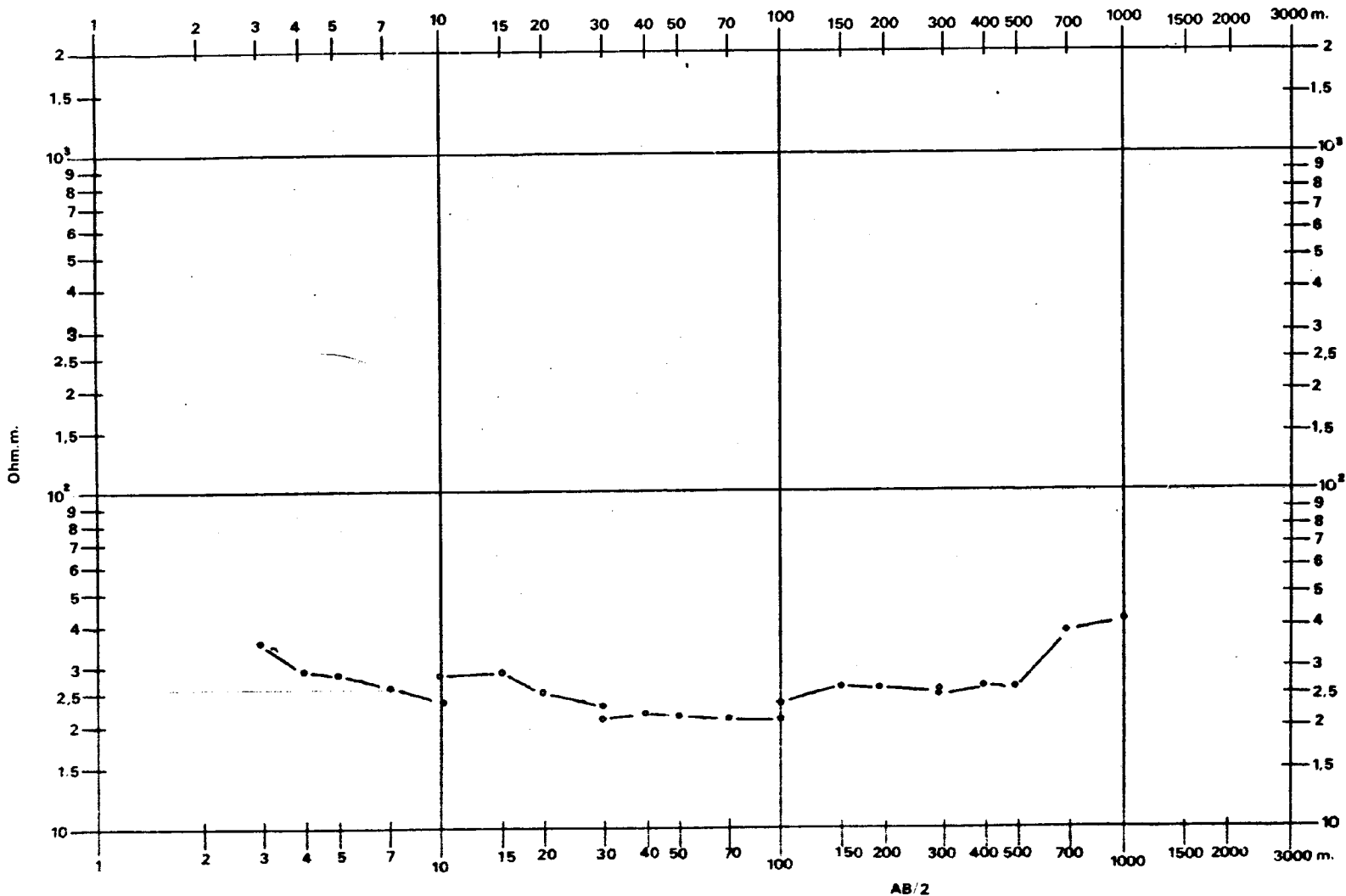


# Geofísica

S.E.V. 27

Cota suelo z z .....

Proyecto ... El Vallés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....





# Geofísica

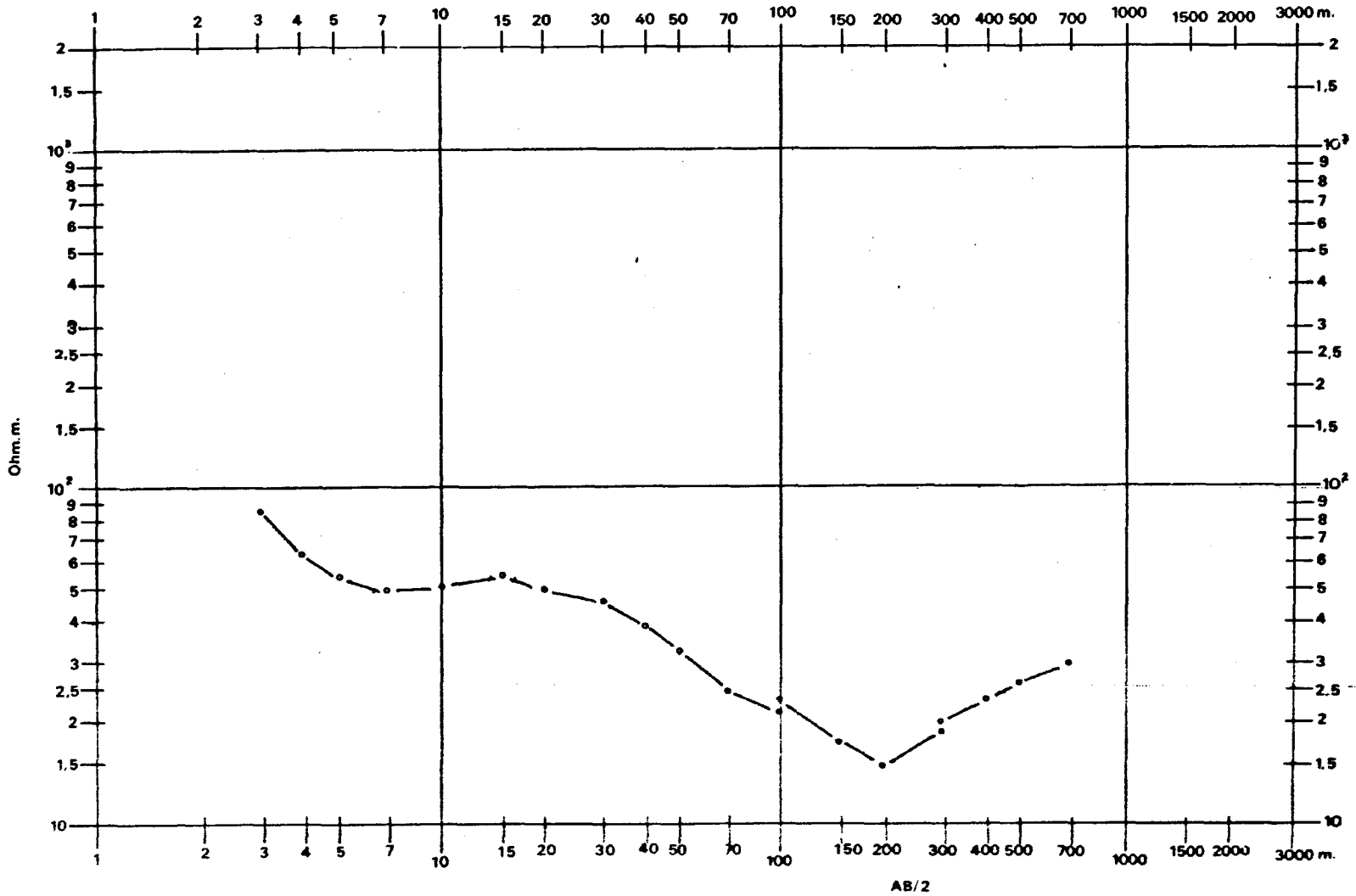
S.E.V. 28

Cota suelo z: .....

Proyecto El Vallés

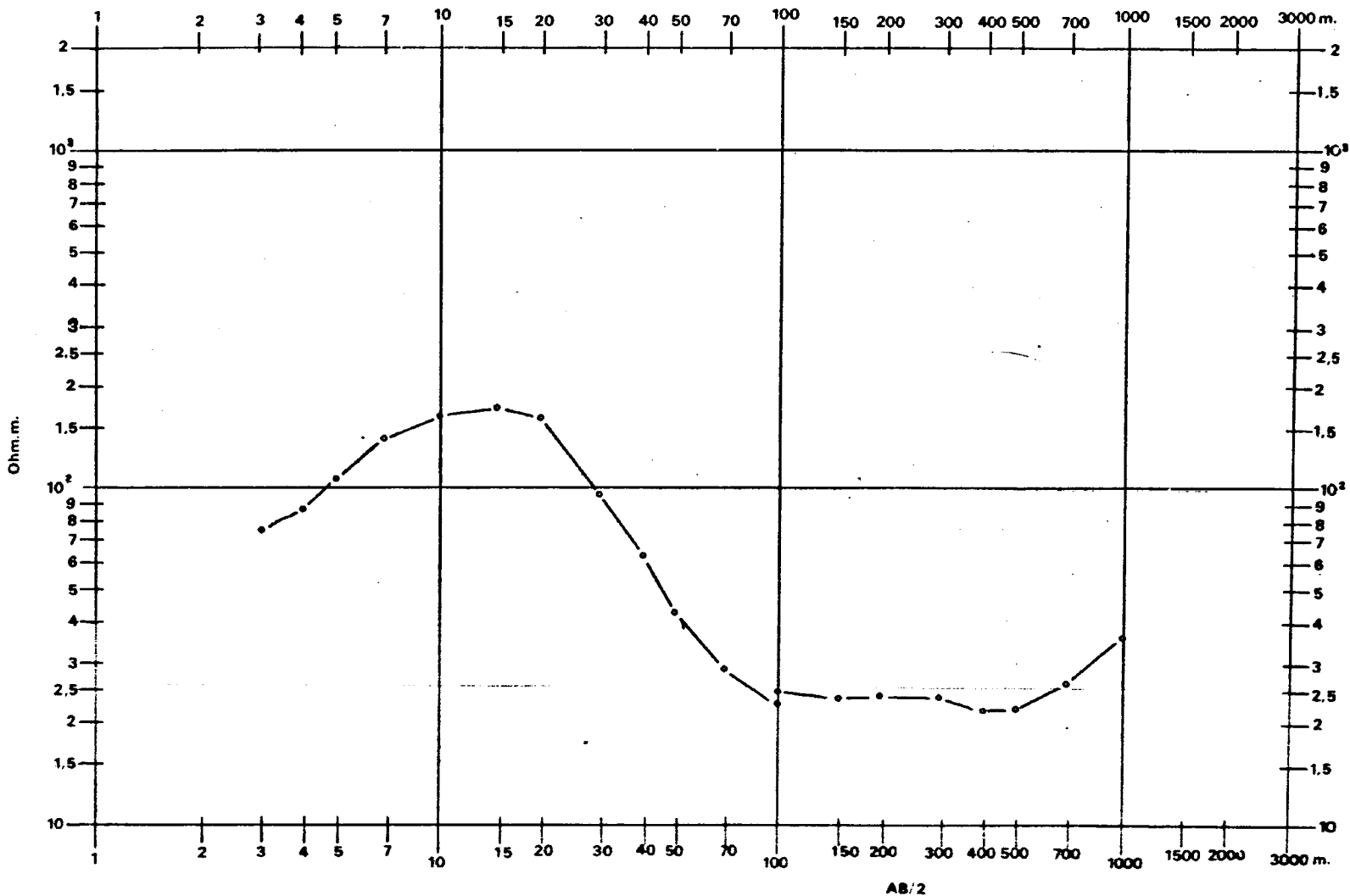
Perfil

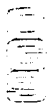
Azimut de AB





Proyecto ..... El Vallés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....





# Geofísica

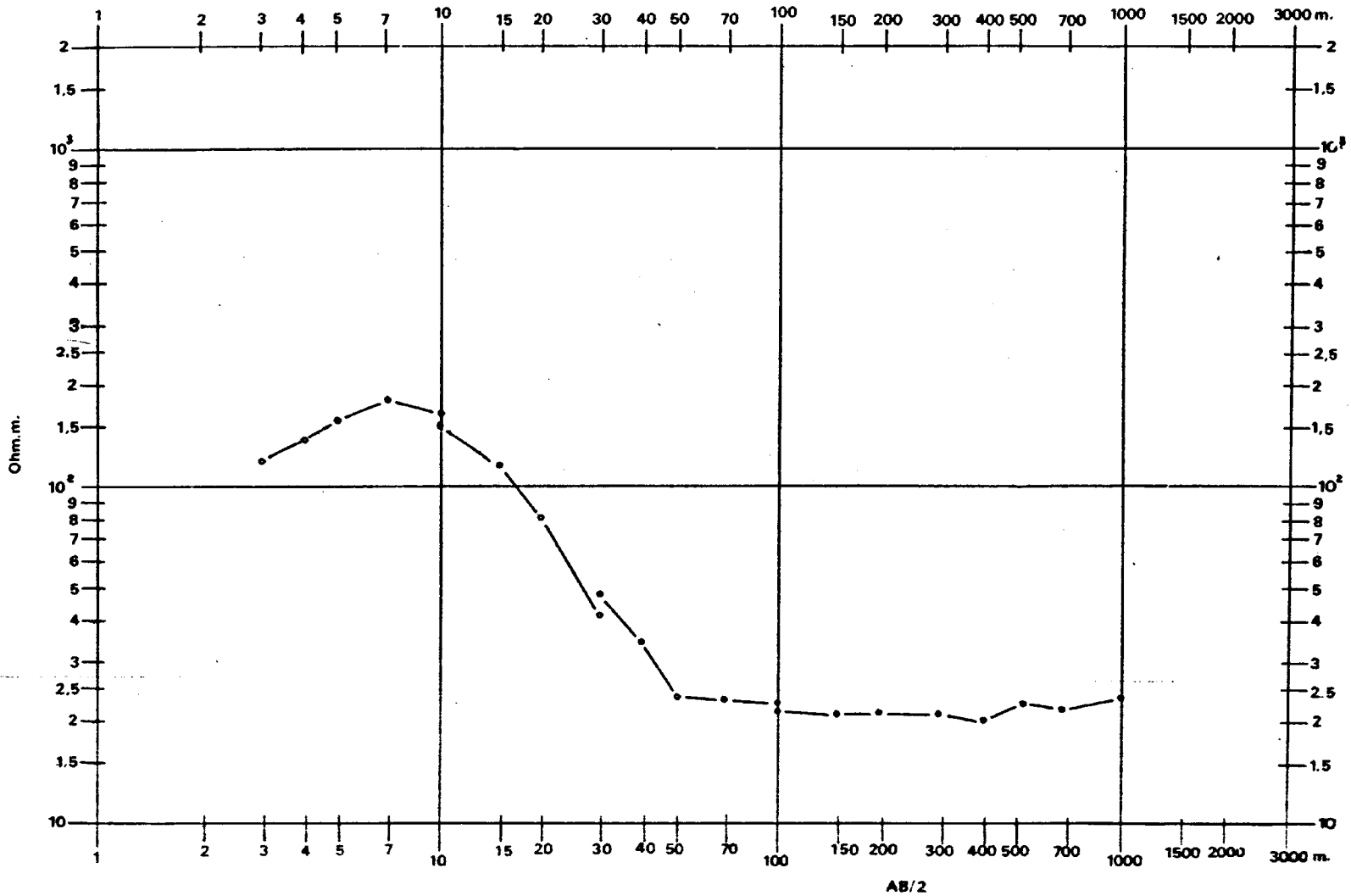
S.E.V. 30

Cota suelo z: .....

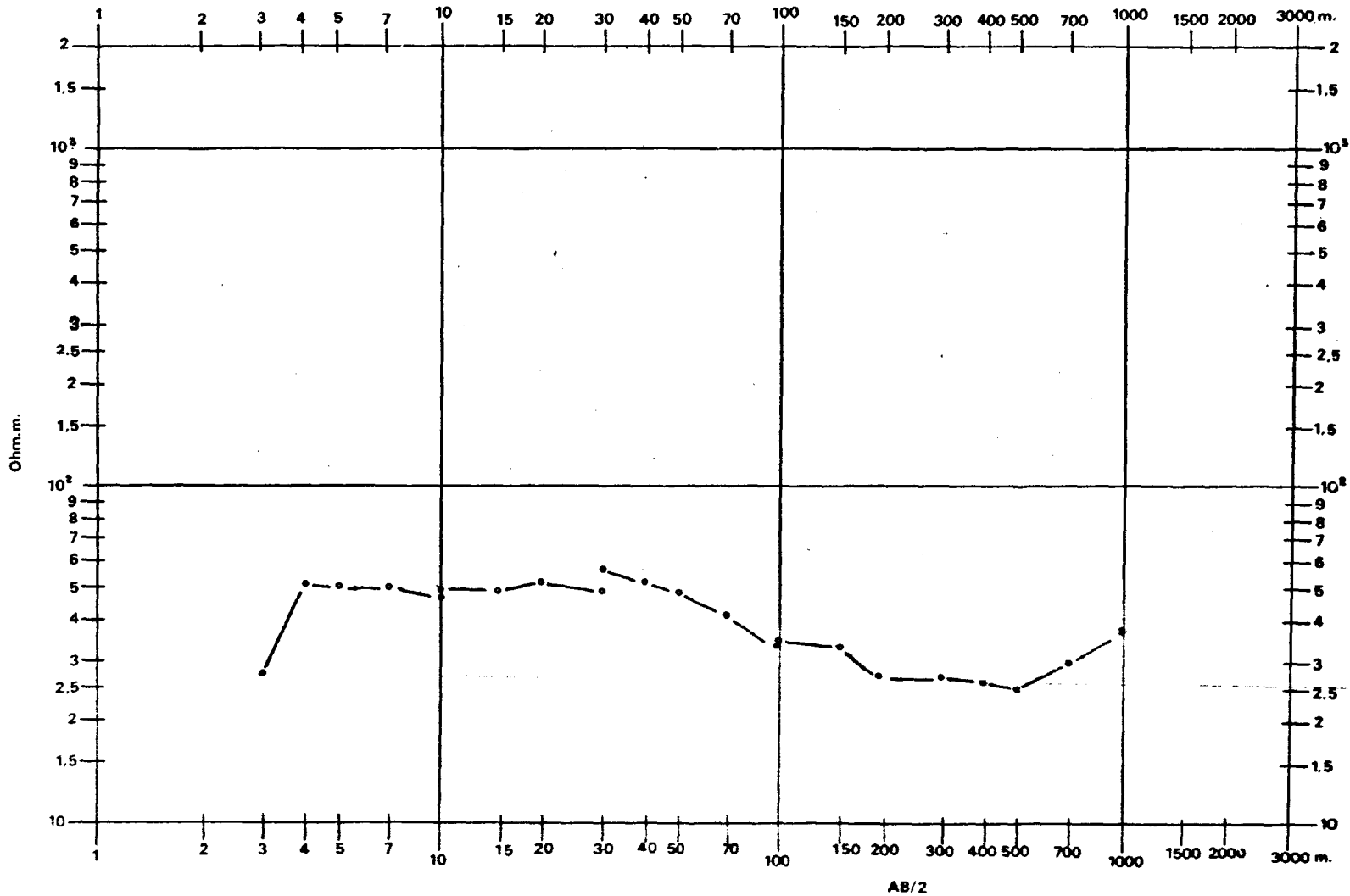
Proyecto ..... El. Vollés .....

Perfil .....

Azimut de AB .....



Proyecto ..... El Vallés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....



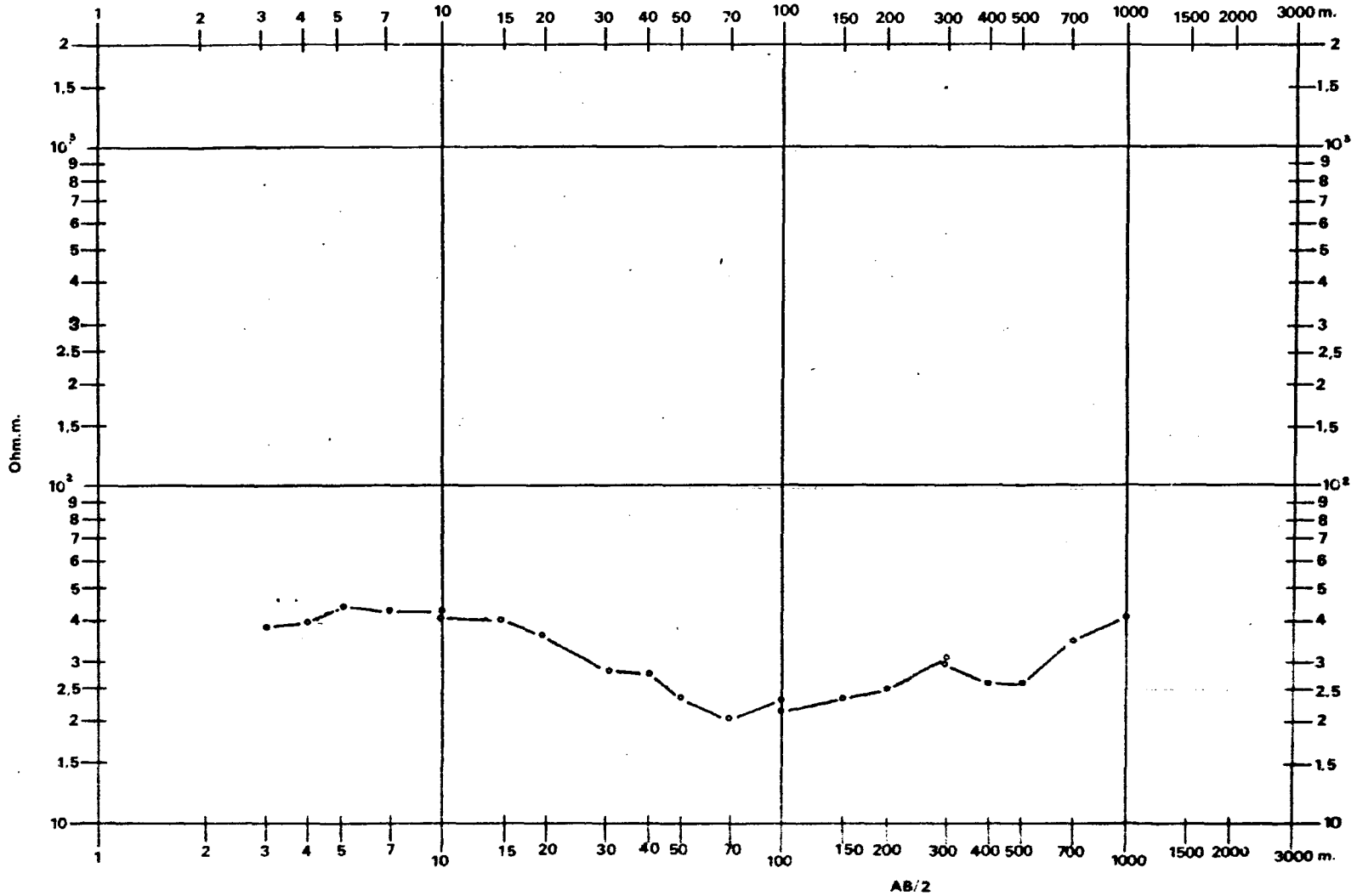


# Geofísica

S.E.V. 32

Cota suelo z: .....

Proyecto ..... El Vallés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....

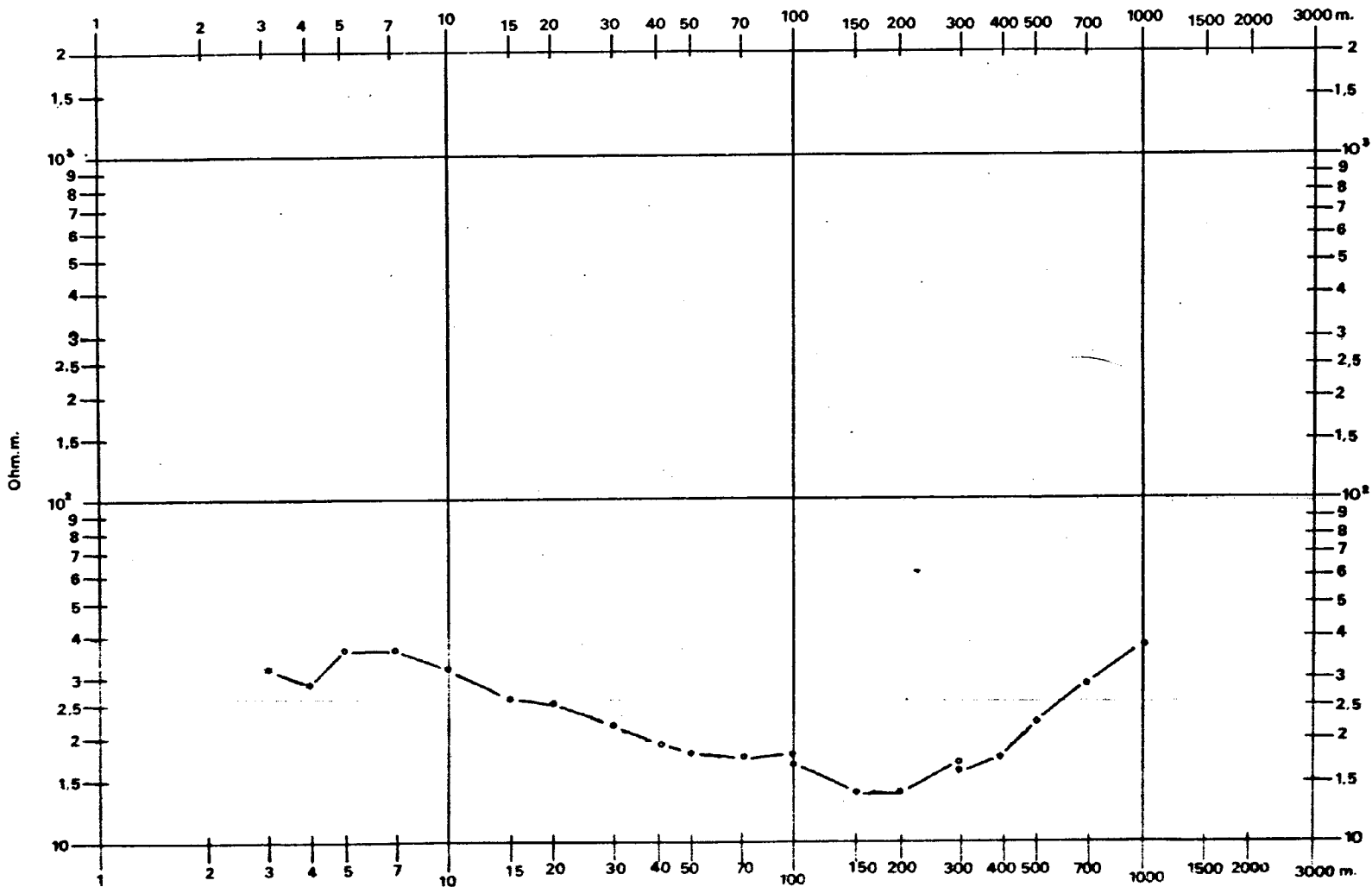


# Geofísica

S.E.V. 33

Cota suelo z: .....

Proyecto ... El Volles ..... Perfil ..... Azimut de AB .....

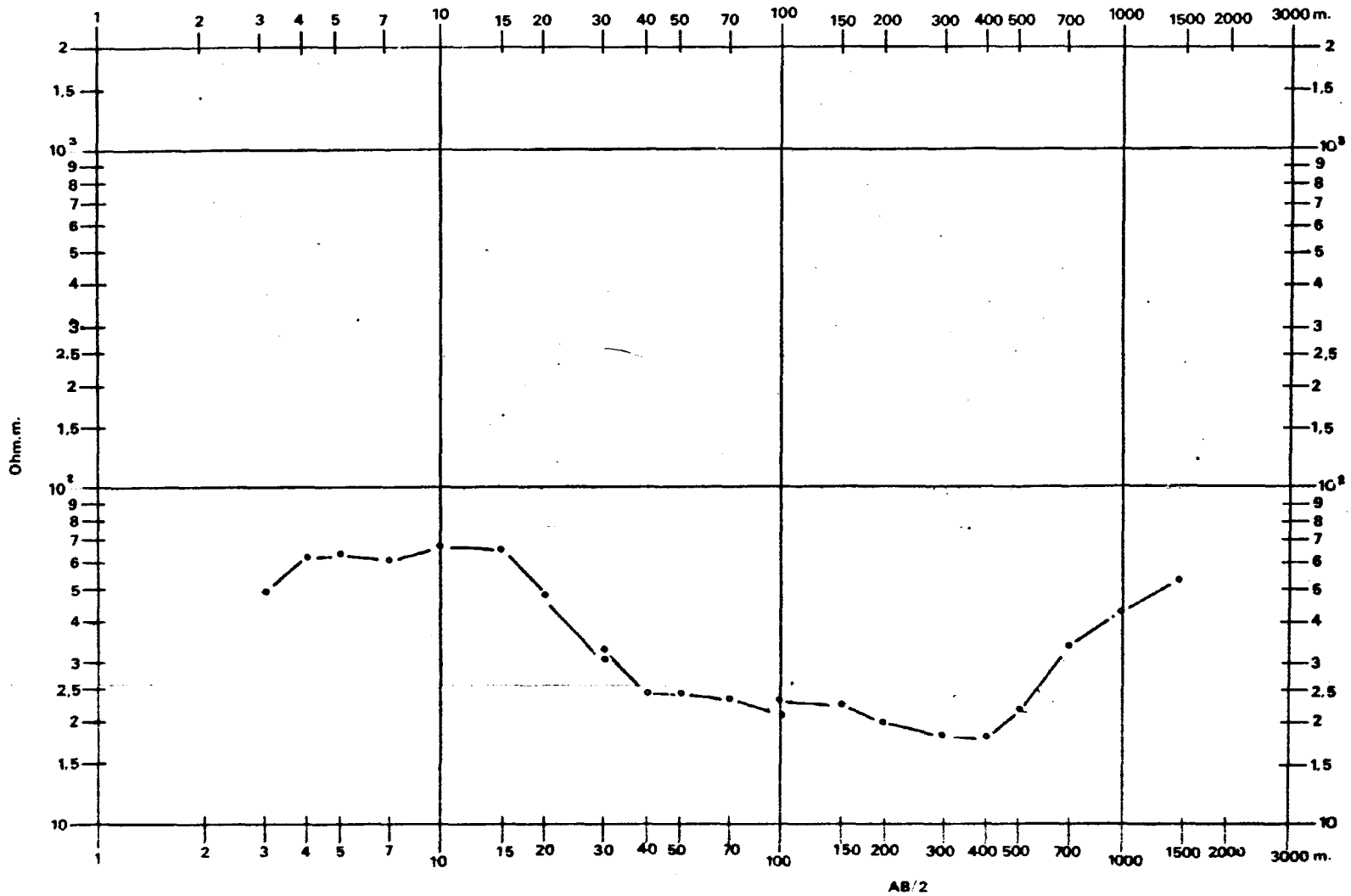


AB: 2

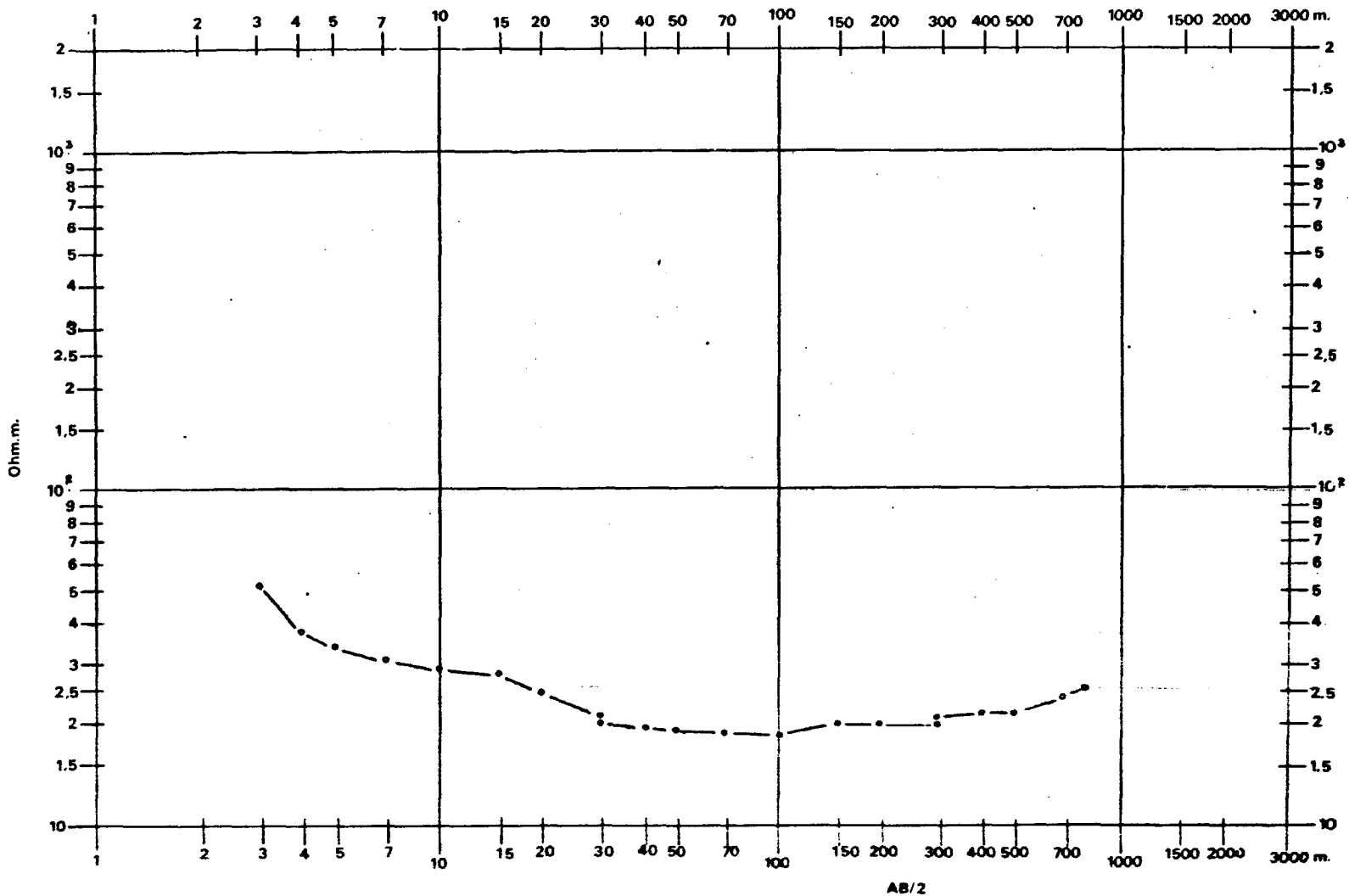
Geofísica

Cota suelo zs.....

Proyecto El Vallés Perfil..... Azimut de AB.....



Proyecto El Vallés Perfil..... Azimut de AB.....





# Geofísica

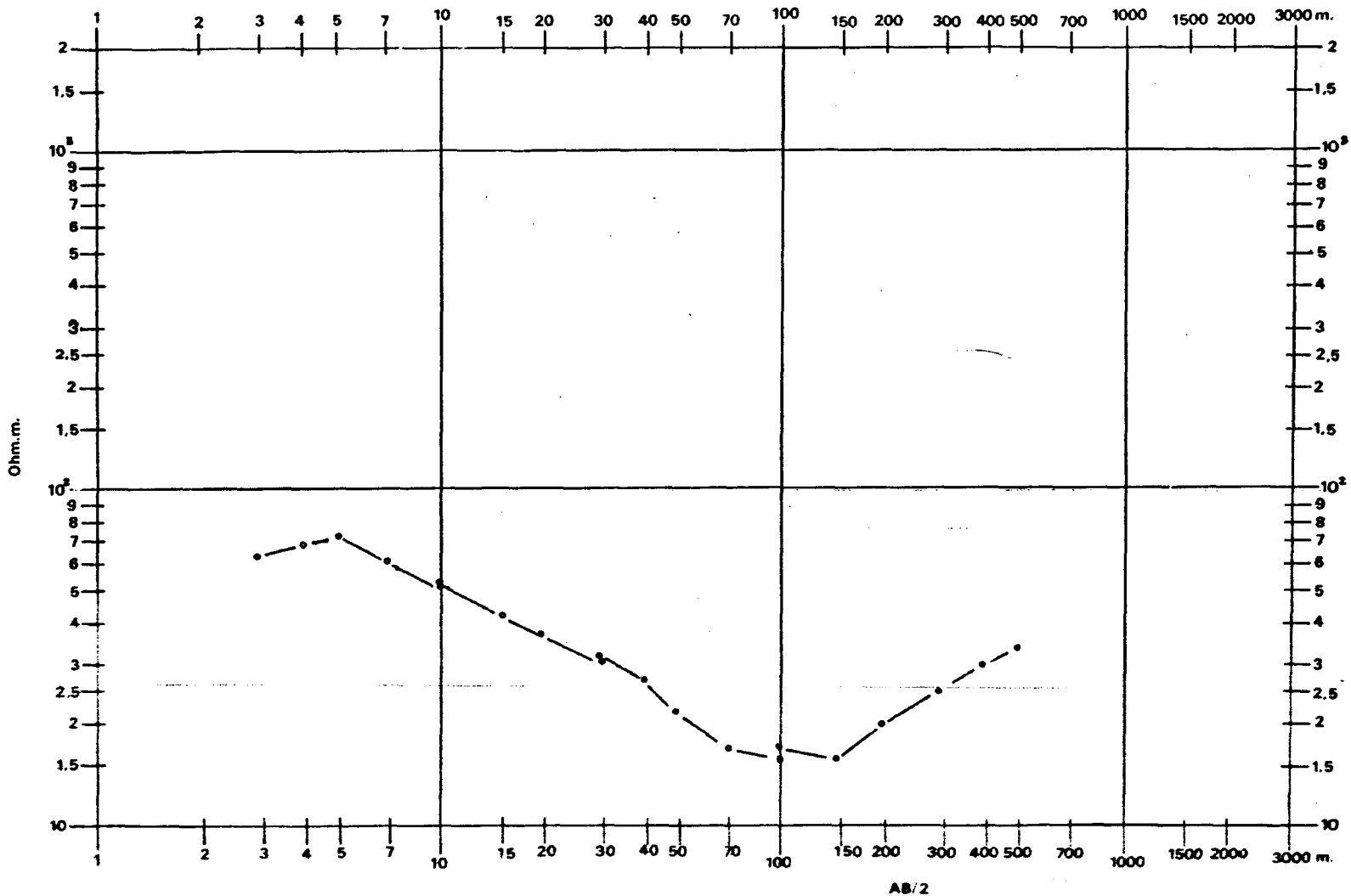
S.E.V. 36

Cota suelo z =

Proyecto El Volles

Perfil

Azimut de AB





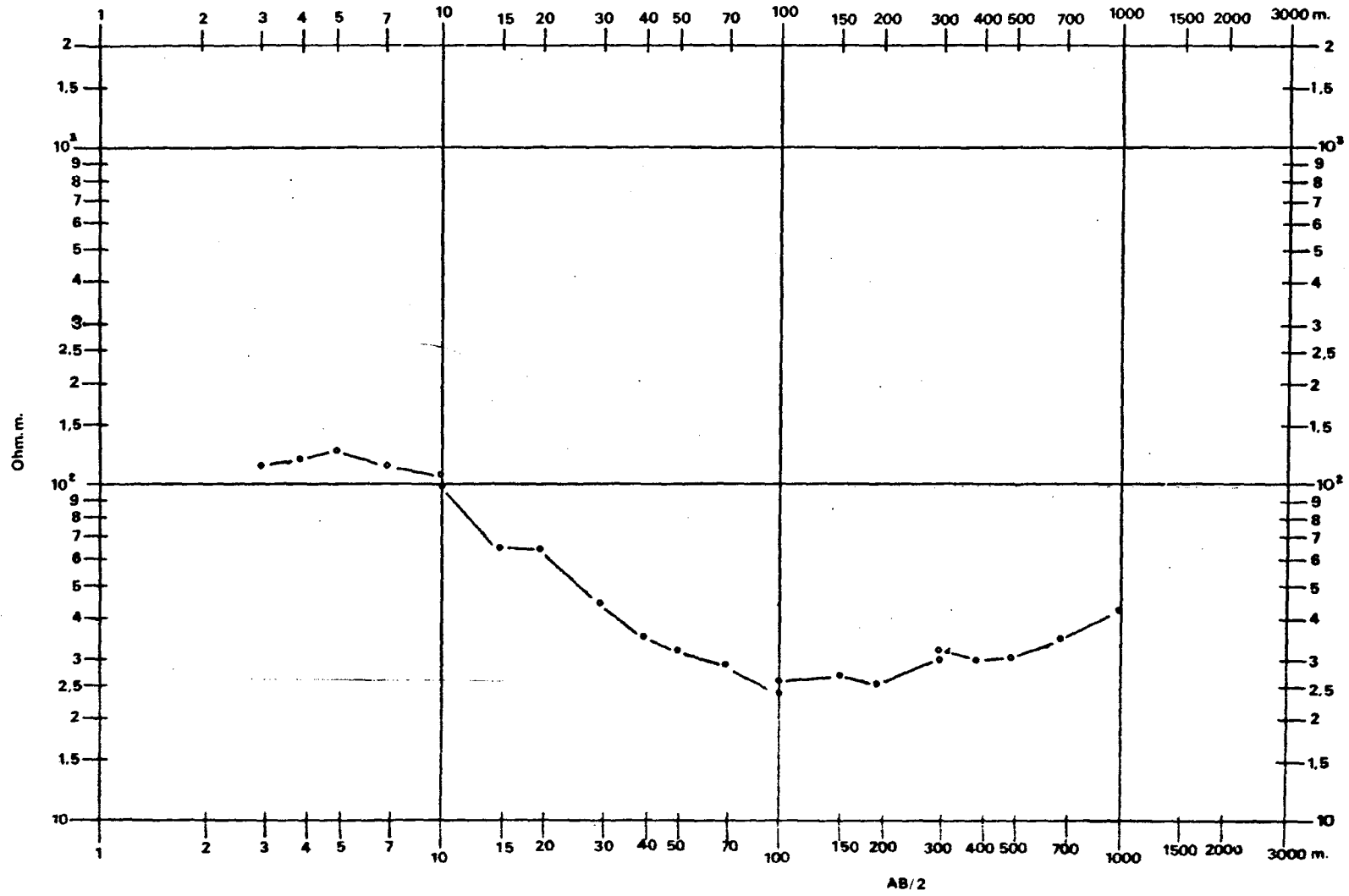


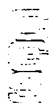
# Geofísica

S.E.V. 37

Cota suelo 22

Proyecto El Vallés Perfil Azimut de AB





# Geofísica

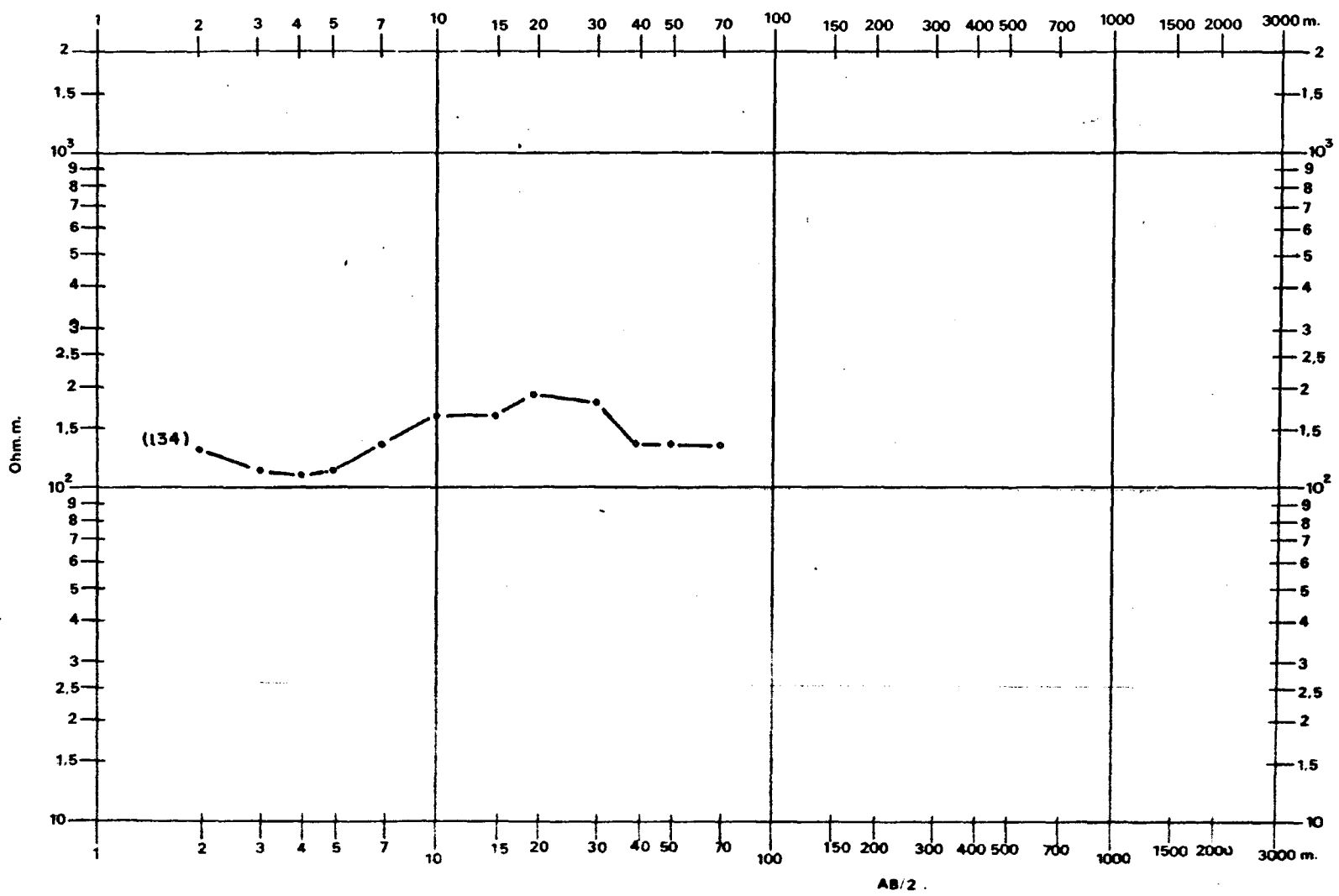
S.E.V. 38 Bunt.

Cota suelo z: .....

Proyecto ... El. Voliés .....

Perfil .....

Azimut de AB .....





# Geofísica

S.E.V. 39 Granito

Cota suelo z3.....

Proyecto ..... El Yollés ..... Perfil ..... Azimut de AB .....

