INSTITUTO GEOLOGICO Y MINERO DE ESPAÑA

MAGNA

# ANALISIS QUIMICO

Nº HOJA | EMP. REC. | Nº MUESTRA | PROFUNDIDAD

1 | 5 | 7 | 9 | 12 | 15

19 [ ]
S - Existe ficha de análisis sedimentológico
I - " " " " petrológico de rocas ígneas
M - " " " " " " " " metamórficas
X - " " " " modal de rocas ígneas

## ELEMENTOS MAYORITARIOS (%)

| $SiO_2$ | $TiO_2$ | $Al_2O_3$ | $Fe_2O_3$ | FeO | MnO | MgO | CaO | $Na_2O$ | $K_2O$ | $P_2O_5$ | $CO_2$ | $H_2O^+$ | $H_2O^-$ | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 42,39 | 1,26 | 11,87 | 13,60 T | | | 14,53 | 8,54 | 2,02 | 0,37 | | 2,73 | 4,97 | | 1 |
| 20 | 24 | 28 | 32 36 | 37 | 41 | 45 | 49 | 53 | 57 | 61 | 65 | 69 | 73 | 80 |

Cuando sea imposible separar $Fe_2O_3$ de FeO, se anotará el contenido de Fe total en las casillas correspondientes a $Fe_2O_3$, anotandose una (T) en la casilla 36

## ELEMENTOS TRAZA (p.p.m.)

| Nombre | N. | N. | N. | N. | N | N. | N. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | |
| Rb 111 | Ba 382 | Sr 733 | La 5 | Ce 22 | Y 11 | Th <1 | Zr 66 | 2 |
| 19 | 26 | 33 | 40 | 47 | 54 | 61 | 68 | 80 |

| N. | N. | N. | N. | N. | N. | N. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|
| ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | |
| Cu 67 | V 183 | Cr 741 | Nb 8 | | | | |
| 19 | 26 | 33 | 40 | 47 | 54 | 61 | |

El nombre será el símbolo del elemento en la tabla periódica

## TECNICA USADAS

F - Fluorescencia X
M - Microsonda
A - Absorcion atómica X
C Convencional vía humeda
X Otros.....

EL. MAYORITARIOS

68 [ ] 69 [1,7] % ERROR MAXIMO

EL. TRAZA

71 [ ] 72 [5,1] % ERROR MAXIMO 3 80

INSTITUTO GEOLOGICO Y MINERO DE ESPAÑA

MAGNA

# ANALISIS QUIMICO

Nº HOJA | EMP. REC. | Nº MUESTRA | PROFUNDIDAD

1 8 4 C Y P A D 9 1 4 2 — (1–5 | 7 | 9–12 | 15)

19 [ ]
S – Existe ficha de análisis sedimentológico
I – " " " " petrologico de rocas igneas
M – " " " " " " " " metamórficas
X – " " " " modal de rocas igneas

## ELEMENTOS MAYORITARIOS (%)

| $SiO_2$ | $TiO_2$ | $Al_2O_3$ | $Fe_2O_3$ | FeO | MnO | MgO | CaO | $Na_2O$ | $K_2O$ | $P_2O_5$ | $CO_2$ | $H_2O^+$ | $H_2O^-$ | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 5185 | 1186 | 1482 | 1192T | | | 528 | 657 | 3811 | 0446 | | 1149 | 1130 | | 1 |
| 20 | 24 | 28 | 32–36 | 37 | 41 | 45 | 49 | 53 | 57 | 61 | 65 | 69 | 73 | 80 |

Cuando sea imposible separar $Fe_2O_3$ de FeO, se anotará el contenido de Fe total en las casillas correspondientes a $Fe_2O_3$, anotandose una (T) en la casilla 36

## ELEMENTOS TRAZA (p.p.m.)

| Nombre | ppm | N. | ppm | N. | ppm | N. | ppm | N. | ppm | N | ppm | N. | ppm | N. | ppm | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Rb | 9 | Ba | 1333 | Sr | 2577 | La | 16 | Ce | 28 | Y | 19 | Th | 10 | Zr | 1111 | 2 |
| 19 | | 26 | | 33 | | 40 | | 47 | | 54 | | 61 | | 68 | | 80 |
| N. | ppm | N. | ppm | N. | ppm | N. | ppm | N. | ppm | N. | ppm | N. | ppm | | | |
| Cu | 21 | V | 2422 | Cr | 3111 | Nb | 9 | | | | | | | | | |
| 19 | | 26 | | 33 | | 40 | | 47 | | 54 | | 61 | | | | |

El nombre sera el simbolo del elemento en la tabla periodica

## TECNICA USADAS

F – Fluorescencia
M – Microsonda
A – Absorcion atómica
C Convencional via humeda
X Otros.....

EL. MAYORITARIOS [ ] [ ] % ERROR MAXIMO (68 | 69)

EL. TRAZA [ ] [ ] % ERROR MAXIMO (71 | 72) [3] (80)