

Z Z A-Z

	Nombre	Símbolo	Z	A	Nº p(+)	Nº e(-)	Nº n(0)
A	Boro	${}_{5}^{11}\text{B}$	5	11	5	5	6
B	ARGÓN	${}_{18}^{40}\text{Ar}$	18	40	18	18	22
C	Flúor	${}_{9}^{19}\text{F}$	9	19	9	9	10
D	SODIO	${}_{11}^{23}\text{Na}$	11	23	11	11	12
E	CROMO	${}_{24}^{52}\text{Cr}$	24	52	24	24	28

	Nombre	Símbolo	Z	A	Nº p(+)	Nº e(-)	Nº n(0)
F	FÓSFORO	${}_{15}^{31}\text{P}$	15	31	15	15	16
G	Plata	${}_{47}^{107}\text{Ag}$	47	107	47	47	60
H	OXÍGENO	${}_{8}^{16}\text{O}$	8	16	8	8	8
I	HIERRO	${}_{26}^{56}\text{Fe}$	26	56	26	26	30
J	Silicio	${}_{14}^{28}\text{Si}$	14	28	14	14	14

a) SOLUTO	CONCENTRACION (mg/L)	CONCENTRACION (g/L)
BICARBONATO	297.2	0.297
SULFATOS	43.9	0.0439
CLORUROS	35.8	0.0358
CALCIO	88.7	0.0887
MAGNESIO	23.4	0.0234
SODIO	18.6	0.0186
SÍLICE	7.1	0.0071

$$b) \text{ CONCENTRACION (g/l)} = \frac{\text{MASA (g)}}{\text{VOLUMEN (l)}}$$

$$\}} \text{ l} = 0,33 \text{ l}$$

$$\text{BICARBONATOS} = 0,297 \text{ g/l}$$

$$0,297 = \frac{m}{0,33} \Rightarrow m = 0,297 \cdot 0,33 = 0,09801 \text{ g}$$

BICARBONATOS
EN 0,33 l de Agua