

10 - Abril - 2021.

Scribe

QUÍMICA



Número atómico

Z = cantidad de protones (P^+) de un átomo

Número Másico

A = Peso atómico o masa atómica. Peso del núcleo del átomo: la cantidad de protones y neutrones de un átomo

Aplico:

Con ayuda de la tabla periódica completa la siguiente tabla

Atomo	Nombre	Numero atómico Z	Peso atómico A	Electrones e^-	Protones p^+	Neutrones n
$^{23}\text{Na}_{11}$	Sodio	11	22	11	11	12
$^{12}\text{C}_6$	Carbono	6	12	6	6	6
H	Hidrogeno	1	1	1	1	0
^{37}Cl	cloro	17	35	17	17	20
^{48}Ca	calcio	20	40	20	20	28
Sr	Estroncio	38	87	38	38	46
Si	Silicio	14	28	14	14	20
Ba	Bario	56	137	2, 8, 18	56	82
Mg	magnecio	12	24	12	12	12
C	carbono	6	12	6	6	6

Guía

13-23 Abril.

Scribe

~ ENTORNO Químico ~

Tema:

- ANIONES, cationes y niveles de energía

Aplico:

1. Completa la siguiente tabla:

Nuclido	Número atómico (Z)	Número de masa (A)	Neutrones número	tipo de nuclido	Número de electrones
$^{40}_{20}\text{Ca}$	20	40	20	Neutro	20
$^{40}_{20}\text{Ca}^{+2}$	20	40	20	cation	18
$^{120}_{83}\text{Bi}^{-}$	83	120	37	Anión ⁻	84
$^{105}_{52}\text{Te}^{-2}$	52	105	53	Anión ⁻	54
$^{65}_{11}\text{Na}$	11	65	54	cation ⁺	10
$^{117}_{79}\text{Au}^{+3}$	79	117	38	cation	76