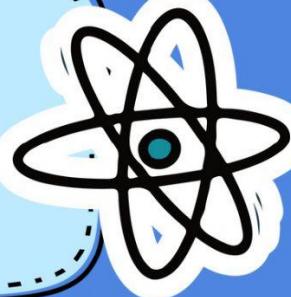


Reaso de tema
CATIONES Y ANIONES

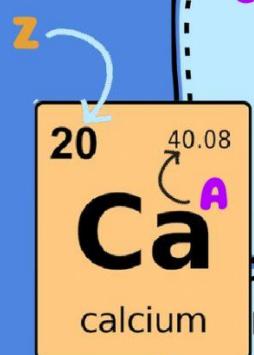
Recordatorio

Un átomo tiene las siguientes partículas:

- + PROTONES
- ± NEUTRONES
- ELECTRONES



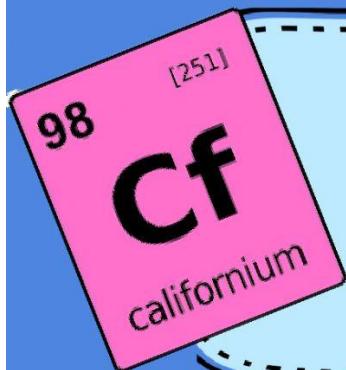
¿Cómo sabemos cuántos hay de cada uno?



En LA TABLA PERIÓDICA, el número de protones y electrones se obtiene del **valor de Z** el menor de los 2 números que aparecen



En LA TABLA PERIÓDICA, el **valor de A** considera las partículas que hay en el núcleo (PROTONES Y NEUTRONES). Por lo cual, para sacar los neutrones, tenemos que restarle al valor de A el número de protones.



Z = 98 ENTONCES

$$p+ = 98$$

$$e- = 98$$

A Hay 251 partículas en el núcleo y 98 son protones entonces

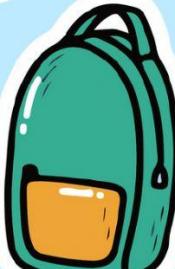
$$n\pm = 251 \text{ partículas} - 98 \text{ protones} =$$

$$n\pm = 153 \text{ neutrones}$$

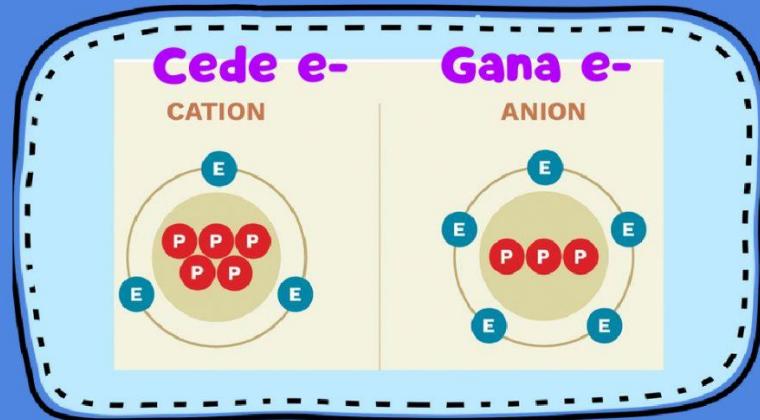
Neutros o iones

Los átomos neutros son los que tienen la MISMA CANTIDAD DE PROTONES Y ELECTRONES.

Los iones son partículas que han cambiado su número de electrones (porque ganaron o perdieron) y obtienen una carga eléctrica positiva o negativa



ANIONES Y CATIONES



Canva

Un átomo que gana electrones tiene carga:

Un átomo que tiene una carga de -2 ha :

Un átomo que pierde electrones tiene carga:

23 p+ / 21 e- , éste átomo es un :

24 e. / 23 p+, éste átomo es un :

Un átomo que tiene una carga de +1 ha :

12 e- , 15 p+ la carga del átomo es:

86 e- , 85 p+ la carga del átomo es:

35 p+ , 37 e- la carga del átomo es:

76 e- , 72 p+ la carga del átomo es:

+ ± -

A: 35 Z: 17 -1

A: 88 Z: 21 +3

Z: 15 A: 19 -2

Z: 108 A: 297 +3

Z: 96 A: 207 -4