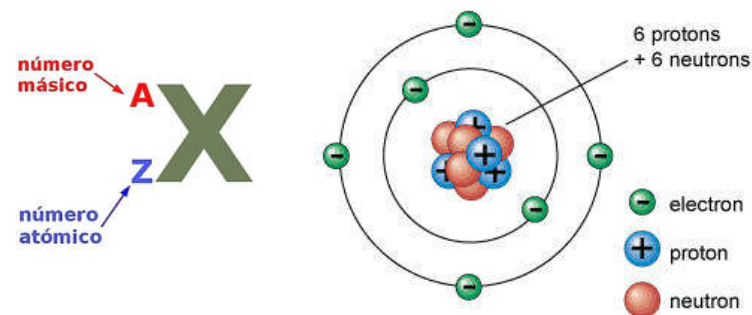


01.- Completa la tabla como el ejemplo dado:

Átomo	Z	A	n	Protones	Neutrones	Electrones
${}^{63}_{29}\text{Cu}$	29	63	$63-29=34$	29	34	29
${}^{40}_{19}\text{K}$						
${}^{197}_{79}\text{Au}$						
${}^{31}_{15}\text{P}$						
${}^{40}_{20}\text{Ca}$						
${}_{11}\text{Na}$		23				
${}^{27}\text{Al}$					14	
${}^{235}\text{U}$						92
${}^{119}\text{Sn}$					69	
${}^{26}_{12}\text{Mg}^{+2}$	12	26	$26-12=14$	12	14	$12-2=10$
S^{-2}					16	18
Fe^{+3}					24	23
Br^{-}		80				36
O^{-2}		16			8	
Li^{+}			4			2
As^{-3}	75			33		
${}^{128}_{52}\text{Te}^{-2}$						
${}_{53}\text{I}^{+5}$					74	
Cl^{+7}			20			10
${}^{207}_{82}\text{Pb}^{+2}$						



Un núcleo suele representarse como ${}^A_Z\text{X}^{\pm q}$, donde:

- ✓ **X** es el símbolo del elemento
- ✓ **Z** el número atómico (nº de **Protones**)

El **número atómico** se corresponde con el número protones que hay en el núcleo.

- ✓ **A** el número másico (**Protones + Neutrones**)

El **número másico** se corresponde con el número total de partículas que hay en el núcleo. Se calcula mediante $A=Z+n$, donde n es el número de neutrones del núcleo.

- ✓ **q** la carga + ó -.

En general, el **número de electrones** en un átomo, es igual al número de protones.

Cuando un átomo neutro **gana electrones** se convierte en un **ion negativo** (ahora tiene más electrones que protones) y cuando los **pierde** se convierte en un **ion positivo** (ahora tiene más protones que electrones)

