

PARTÍCULAS DEL ÁTOMO (III)

1- Primero, escribe el nombre de cada elemento. Para ello, ayúdate de una tabla periódica. Luego, completa el resto de columnas: **SI NO TIENE CARGA, PON EL NÚMERO CERO.**

Nombre	Símbolo	A	Z	Protones	Neutrones	Electrones
	<i>O</i>			8	8	10
	${}_{19}K$	39				
	${}^{59}\text{Co}^{2+}$		27			
	<i>He</i>		10		10	10
	${}^{24}\text{Mg}$					12
	Na^{+}				12	10
	${}_{82}^{207}\text{Pb}^{2+}$					
	Ca^{2+}	40	20			
	${}^{200}\text{Hg}$			80		
	<i>S</i>		16		16	18
	${}_{79}\text{Au}$	197				
	${}_{53}^{127}\text{I}^{-}$					
	${}^{20}\text{Ne}$		10			
	${}_{14}\text{Si}$				14	10
	<i>B</i>	11		5		
	${}^{58}\text{Ni}^{2+}$					26
	<i>Fe</i>	56	26			23

2- Marca las frases que sean correctas:

Un anión es un átomo con carga positiva.

Dos átomos son isótopos si tienen el mismo número atómico y diferente número másico.

Si un átomo gana electrones, adquiere carga positiva.

Si un átomo de un elemento pierde un protón, se convierte en un ion del mismo elemento.

3- Tenemos el siguiente átomo: ${}^{39}_{19}\text{X}$. Selecciona los que sean isótopos:



4- Une aquellos que sean isótopos entre sí:

