

PARTÍCULAS DEL ÁTOMO (II)

1- Completa la siguiente tabla:

	Z	A	protones	neutrones	electrones
$^{80}_{35}\text{Br}^{-}$					
$^{16}_8\text{O}^{2-}$					
$^{23}_{11}\text{Na}^{+}$					
$^{31}_{15}\text{P}^{3-}$					
$^9_4\text{Be}^{2+}$					

2- Completa las siguientes frases:

Si un átomo tiene carga 3+, significa que _____
electrones.

Si un átomo tiene carga 2-, significa que _____
electrones.

3- Un átomo contiene 17 protones, 18 neutrones y 18 electrones. Indica:

Número másico:

Número atómico:

Carga:

4- Completa la siguiente tabla:

	Z	A	protones	neutrones	electrones
${}_{28}^{Ni^{2+}}$		58			
${}^{32}_{16}S$			16		18
${}_3^7Li$				4	2
${}^{108}_{46}Ag^{+}$					46
${}^{15}_7N^{3-}$			7		
${}^{75}_{33}Si$					29

5- Responde:

Un átomo tiene carga $3+$ y posee 25 electrones. ¿Cuál es su número atómico?

Un átomo tiene carga $2-$ y posee 15 electrones. ¿Cuál es su número atómico?

Un átomo no tiene carga y posee 35 electrones. ¿Cuál es su número atómico?