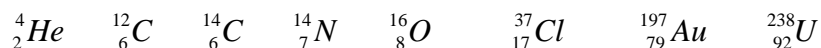


1.- Indica el número de protones, de neutrones y de electrones para los siguientes isótopos:



2.- Completa la tabla, indicando los electrones de valencia de cada átomo:

Elemento	Br	F	S	Se	N	C	Al	Ca	Li	H	Ne
Electrones valencia											

3.- Escribe la configuración electrónica del Br (Z = 35), y completa la siguiente tabla:

CAPA	Configuración		
	s	p	d
1	<input type="text"/>		
2	<input type="text"/>	<input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/>	
3	<input type="text"/>	<input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/>	<input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/>
4	<input type="text"/>	<input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/>	<input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/>

4.- Completa la siguiente tabla, con las configuraciones electrónicas de cada átomo propuesto y con la carga de sus iones:

Elemento	Configuración electrónica	Carga
Na		
K		
Mg		
Al		
Br		
S		
O		

5.- Completa la siguiente tabla para los iones propuestos:

IÓN	nº protones	Nº electrones	Conf. electrónica
${}^{23}_{11}\text{Na}^{1+}$			
${}^{14}_7\text{N}^{3-}$			
${}^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$			
${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$			

6.- Dos átomos son del mismo elemento si tienen el mismo número de:

- a) protones b) electrones c) neutrones