

2. Átomos e iones

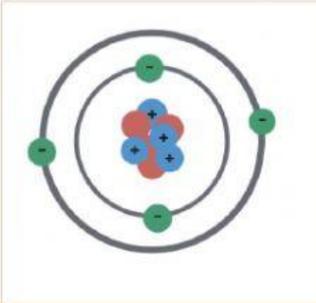
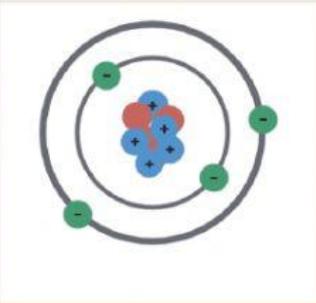
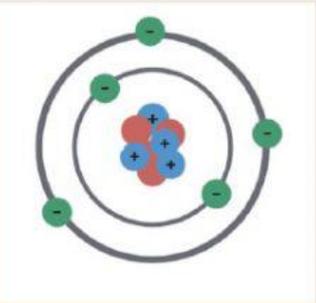
1. Completa con las palabras adecuadas y coloca las que no utilices en el cajetín para ello:

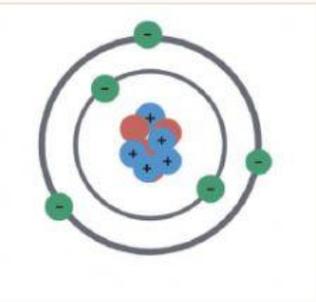
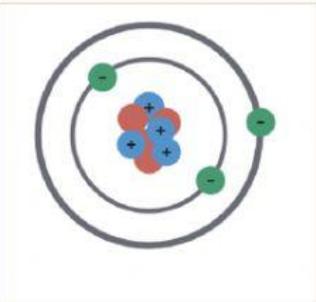
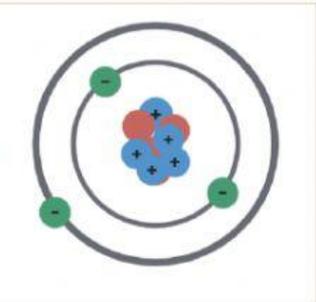
cero	anión	protones	ion
electrones	electrones	positivas	atómico
electrones	uno	negativa	protones
negativas	catión	protones	+1
catión	neutrones	neutrones	positivas
-1	positiva	másico	negativas
anión	neutrones		

- Un átomo es eléctricamente neutro cuando el número de protones es igual al número de
- Cuando un átomo gana o pierde electrones se convierte en un
- Un ion tiene carga eléctrica neta distinta de
- Un es un ion con carga neta positiva, es decir, tiene más que.....
- Un es un ion con carga neta negativa, es decir, tiene más que.....
- Para saber si un átomo es un ion tenemos que conocer el número de y de electrones.
- El número es el número de protones.
- Si un átomo neutro gana electrones, el número de cargas será mayor que el de cargas
- Si un átomo neutro pierde electrones, el número de cargas será mayor que el de cargas
- Si un átomo tiene tres protones y dos electrones su carga neta es, de valor y se trata de un
- Si un átomo tiene tres protones y cuatro electrones su carga neta es, de valor y se trata de un

Palabras o conjunto de palabras no utilizadas:				

2. Elige la respuesta indicada en cada caso.

			
¿Átomo neutro o ion?			
¿Carga?			

			
¿Átomo neutro o ion?			
¿Carga?			

3. Completa la tabla e indica si se trata de un átomo neutro, de un catión o de un anión. Utiliza la tabla periódica para realizar el ejercicio.

Símbolo del elemento	Z	N	A	Nº de electrones	Carga neta	¿átomo neutro, catión o anión?
	11		23	11		
		10	19		-1	
O			16	10		
Mg			24		+2	
	2	2			0	
Na		12		10		
	26	30		24		
	26	30		23		
		22	40			átomo neutro
Al	13		27		+3	