

1. Explica los principales modelos atómicos.
2. Completa la tabla:

Isótopo	Z	A	N.º protones	N.º electrones	N.º neutrones
Ca		40			20
O				8	8
C	6				6
⁸⁰ ₃₅ Br					
K		39	19		
Cl			17		18
Na		23		11	
Ca ²⁺					
Br ⁻					

Explica cuál es la relación entre estos elementos: $\frac{14}{6}\text{C}$ $\frac{12}{6}\text{C}$ son

En la tabla de arriba, indica un ejemplo de anión: _____ y otro de catión: _____

3. Con los datos de la tabla anterior, dibuja los átomos de Potasio (K), de Calcio (Ca), de Carbono (C), de Cloro (Cl) y de Oxígeno (O).
4. Indica cómo se unirán los siguientes elementos (el tipo de enlace, el número de electrones que comparten o que uno le cede al otro y la fórmula química del compuesto):
 - a) El Cloro con el Calcio:
 - Tipo de enlace:
 - Electrones que comparten o que el catión le cede al anión:
 - Fórmula química:
 - b) El Cloro con el Potasio:
 - Tipo de enlace:
 - Electrones que comparten o que el catión le cede al anión:
 - Fórmula química:
 - c) El Oxígeno con el Calcio:
 - Tipo de enlace:
 - Electrones que comparten o que el catión le cede al anión:
 - Fórmula química:
 - d) El Oxígeno con el Potasio:
 - Tipo de enlace:
 - Electrones que comparten o que el catión le cede al anión:
 - Fórmula química:
 - e) El Oxígeno con el Oxígeno:
 - Tipo de enlace:
 - Electrones que comparten o que el catión le cede al anión:
 - Fórmula química:

f) El Cloro con el Cloro:

- Tipo de enlace:
- Electrones que comparten o que el catión le cede al anión:
- Fórmula química:

g) El Carbono con el Oxígeno:

- Tipo de enlace:
- Electrones que comparten o que el catión le cede al anión:
- Fórmula química:

5. Completa:

El amoníaco (NH_3) es un _____ (elemento/compuesto) formado por dos _____ (elementos/compuestos).

Un/Una _____ (átomo/molécula) de amoníaco está formado por cuatro _____ (átomos/moléculas), que son: uno de _____ y tres de _____

6. Calcula la masa molecular del ácido sulfúrico: H_2SO_4 (Masas atómicas: H = 1, S = 32, O = 16)
Unidades de masa atómica