

Boletín Repaso - F y Q 3º E.S.O.

1. Completa las **tablas atómicas** de las especies.

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión
Sr	38			50		
Cu ¹⁺			28		64	
Zn		30		35		
⁸⁰ ₃₅ Br						
S ²⁻		16			32	
¹⁰⁴ ₄₆ Pd ⁴⁺						
W ⁶⁺			68	110		
O	8				16	

2. Realiza la configuración electrónica de las especies e indica la letra del nivel más externo.

3. Indica ahora la configuración electrónica abreviada de las especies sin carga.

4. Completa la siguiente tabla.

Especie Química	Grupo	Periodo	Agrupación	Especie Química	Grupo	Periodo	Agrupación
Sr				S ²⁻			
Cu ¹⁺				¹⁰⁴ ₄₆ Pd ⁴⁺			
Zn				W ⁶⁺			
⁸⁰ ₃₅ Br				O			

5. Realiza la configuración electrónica de las especies e indica la letra del nivel más externo.

6. Dados los elementos químicos del ejercicio 1, determinar el tipo de enlace y fórmula en la unión de átomos de los siguientes elementos.

a. A con E

c. E con H

b. B con C

d. B con H

7. Dibuja la estructura de las siguientes moléculas covalentes: H₂O, NH₃, CO, H₂S, N₂ sabiendo que ¹H, ⁸O, ⁷N, ⁶C y ¹⁶S.