

BLOQUE 1 – TABLA PERIÓDICA

Nombre: _____

1. Completa la tabla (1 punto)

Especie	Z	A	Protones	Electrones	Neutrones
Na	11	___	___	___	12
Cl ⁻	___	35	17	___	___
Mg ²⁺	12	___	___	___	12
O ²⁻	___	16	___	___	8
Al ³⁺	13	27	___	___	___
S ²⁻	16	___	___	18	___

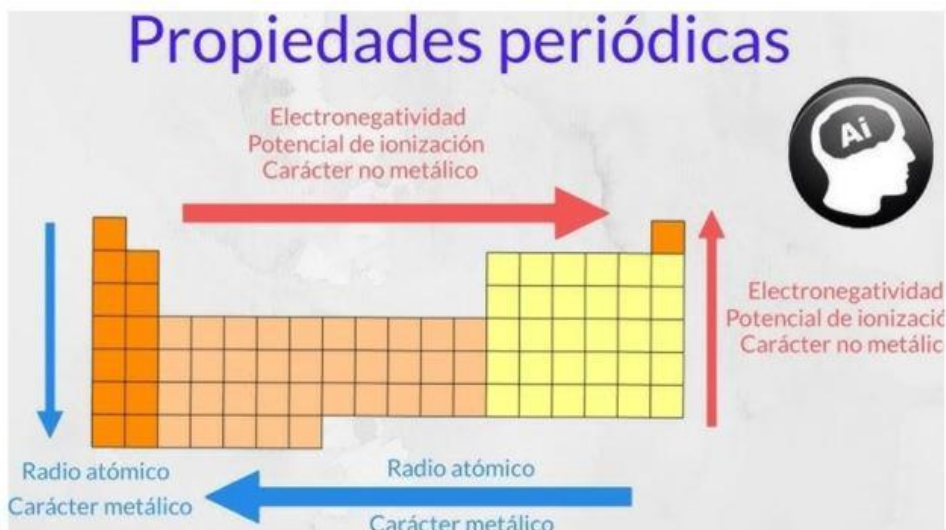
2. Configuración electrónica (1 punto)

a) Escribe la configuración electrónica del oxígeno (Z=8):

b) Indica la configuración electrónica del ion Na⁺:

3. Propiedades periódicas (1 punto)

(Observa la imagen de tendencias de la tabla periódica)



a) ¿Hacia dónde aumenta el radio atómico?

b) ¿Hacia dónde aumenta la electronegatividad?

4. Verdadero o falso (1 punto)

a) El radio atómico disminuye hacia la derecha → _____

b) La energía de ionización aumenta hacia arriba → _____

5. Razonamiento (1 punto)

¿Qué elemento tiene mayor radio atómico, Na o Cl?
