



EXAMEN IV TERCERA EVALUACIÓN · SEGUNDO DE ESO

Alumno:

1. Dados los siguientes elementos químicos: Boro, Azufre, Estaño, Cloro, Aluminio, Sodio, Carbono, Helio, Plomo, Nitrógeno, Oxígeno, Calcio, Litio, Magnesio, Yodo, Hierro, Potasio, Fósforo, Neón y Cobre.

Se pide: (a) Símbolo de cada uno de ellos.
(b) Agrúpalos según la columna a la que pertenezcan, señalando el nombre de ese grupo. (6 puntos)

2. Comenta/Explica las siguientes afirmaciones, señalando si son verdaderas o falsas: (a) *Todos los átomos tienen el mismo número de protones en sus núcleos*; (b) *Los electrones de un átomo tienen mayor masa que los neutrones*; (c) *Un átomo es neutro cuando tiene muchos neutrones*; (d) *El Na⁺ tiene más electrones que el Na*; (e) *Los aniones son átomos con carga positiva*. (5 puntos)

3. Usando los símbolos correspondientes, coloca en la tabla periódica muda los elementos siguientes: Silicio, Plomo, Sodio, Flúor, Oxígeno, Bario, Aluminio, Arsénico, Berilio, Argon (4 puntos)

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1																			
2																			
3																			
4																			
5																			
6																			
7																			

4. Completa la tabla siguiente:

Especie	Nombre	Z	A	nº electrones	nº protones	nº neutrones
S ²⁻			32		16	
Ag			107	47		
Ca ²⁺				18		20
Br		35				45
I ¹⁻			127	54		

5. Dadas las siguientes especies: ³²₁₆S²⁻, ⁵⁶₂₆Fe, ²⁷₁₃Al³⁺. Deducir: (a) N° de neutrones de cada uno en sus núcleos; (b) N° de electrones que tiene el catión; (c) N° de protones que tiene el anión. (3 puntos)

6. Completa la tabla:

Sustancia	Elemento/Compuesto	Nº total de átomos	Átomos de cada clase
2 Cu(OH) ₂			
(NH ₄) ₂ SO ₄			
3 S ₈			
4 C ₄ H ₁₀			

(2 puntos)