



EXAMEN II TERCERA EVALUACIÓN · TERCERO de ESO

Alumno:

1. [4 puntos] En la siguiente tabla periódica muda, sitúa correctamente los siguientes elementos usando sus símbolos: Magnesio, Argón, Sodio, Silicio, Azufre, Antimonio, Cloro, Estaño, Boro y Bario.

Tabla Periódica Muda

	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																		

2. [5 puntos] COMENTA/Explica las siguientes afirmaciones indicando si son verdaderas o falsas: (a) *La Tabla periódica de los elementos está ordenada por orden alfabético*; (b) *Si un átomo pierde un electrón se transforma en anión*; (c) *Todos los átomos neutros tienen igual número de protones que de neutrones*; (d) *El número atómico de un elemento NO cambia si gana o pierde electrones*; (e) *No pueden existir átomos de un mismo elemento con diferente nº atómico*.
3. [6 puntos] Formula/Nombra las siguientes sustancias:
- | | |
|--------------------------|-------------------|
| Óxido de plata | CO ₂ |
| Hidruro de Mercurio II | Li(OH) |
| Yoduro de Cromo III | MnO ₂ |
| Hidróxido de Bario | MgI ₂ |
| Sulfuro de Manganeso IV | NiO |
| Cloruro de Plata | AsH ₃ |
| Seleniuro de Mercurio II | H ₂ S |
| Amoniaco | NaF |
| Cloruro de hidrógeno | FeH ₂ |
| Metano | ZnCl ₂ |
4. CUESTIONES. [5 puntos]
- ¿Cuántos protones, neutrones y electrones posee la especie $^{15}\text{O}^{2-}$? ¿A qué grupo de la Tabla Periódica pertenece ese elemento?
 - ¿Qué se entiende en física y en química por Número Másico y por Número atómico?
 - Cómo están constituidos los átomos de un elemento y qué características poseen las partículas que lo forman?
 - En función de su similitud química, agrupa los siguientes elementos: Bromo, Sodio, Calcio, Galio, Cesio, Yodo, Neon, Magnesio, Aluminio, Níquel, Carbono, Plomo y Estroncio.
 - Nombre y símbolo (ordenado) de los elementos Nitrogenoideos.