

Boletín 4º E.S.O.– Repaso Evaluación

1. Realiza los siguientes Cambios de Unidades

- | | |
|---|---|
| a. $0,03 \cdot 10^{14} \mu\text{l} \rightarrow \text{Tl}$ | e. $0,0006 \text{ dm}^2 \rightarrow \text{hm}^2$ |
| b. $0,00005 \cdot 10^{-3} \text{ Gm} \rightarrow \text{dm}$ | f. $30 \cdot 10^3 \text{ dm}^3 \rightarrow \text{hl}$ |
| c. $78 \cdot 10^{-5} \text{ ng} \rightarrow \text{hg}$ | g. $-7^\circ\text{C} \rightarrow ^\circ\text{F}$ |
| d. $8900 \cdot 10^{16} \text{ fg} \rightarrow \text{kg}$ | h. $200\text{K} \rightarrow ^\circ\text{F}$ |

2. Completa las **tablas atómicas** y la **configuración electrónica** de las especies en **negrita**.

Especie Química	e ⁻	A	p ⁺	n	Z	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
As³⁻	36			42			
⁵⁶ / ₂₆ Fe³⁺							
Md		258	101				

3. Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|---|--------------------------------|
| a. óxido de renio (V). | g. hidróxido de rubidio. |
| b. hidrógeno(tetraoxidoclorato). | h. sulfato de plata |
| c. tris(tetraoxidosulfato) de dialuminio. | i. ácido telurhídrico. |
| d. dicloruro de pentaoxígeno. | j. peróxido de bario. |
| e. hidruro de circonio (IV). | k. hidrógeno(trioxidofosfato). |
| f. ácido carbónico. | l. trihidroxidooxidofosforo. |

4. Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|--|--|
| a. H ₂ O ₂ | g. Ni ₂ O ₃ (nº de carga.) |
| b. HBr _(aq) | h. NCl ₃ |
| c. HMnO ₄ (hidrógeno) | i. KNO ₃ |
| d. Ca ₃ (PO ₄) ₂ | j. UO ₃ |
| e. CO(OH) ₂ (adicción) | k. CuH ₂ |
| f. H ₂ SO ₄ (tradicional) | l. CoS (nº de carga.) |

5. Calcula las **moléculas y átomos de oxígeno** en cada uno de los apartados.

- 125 g. de Na₂CO₃.
- 50 g. de Ca₃(PO₄)₂
- 30 g. de CO(OH)₂

6. Calcula la cantidad de **gramos** que hay en 4,5 moles de H₂Cr₂O₇