

## 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
<b>As<sup>3-</sup></b>	36			42			
<sup>56</sup> / <sub>26</sub> <b>Fe<sup>3+</sup></b>							
<b>Md</b>		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. $\text{H}_2\text{O}_2$                | g. $\text{Ni}_2\text{O}_3$ (nº de carga.) |
| b. $\text{HBr}_{(\text{aq})}$            | h. $\text{NCl}_3$                         |
| c. $\text{HMnO}_4$ (hidrógeno)           | i. $\text{KNO}_3$                         |
| d. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$          | j. $\text{UO}_3$                          |
| e. $\text{CO}(\text{OH})_2$ (adicción)   | k. $\text{CuH}_2$                         |
| f. $\text{H}_2\text{SO}_4$ (tradicional) | l. $\text{CoS}$ (nº de carga.)            |

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

- a. 125 g. de  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .
- b. 50 g. de  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- c. 30 g. de  $\text{CO}(\text{OH})_2$

### 6. Calcula la cantidad de **gramos** que hay en 4,5 moles de $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$