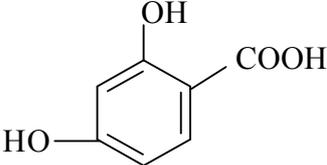


1.- Nombrar o formular, según corresponda, los siguientes compuestos químicos:

- | | |
|--|--|
| 1. H_2MnO_4 | 6. $\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2$ |
| 2. $\text{BaO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ | 7. Tetraoxosulfato (VI) de potasio |
| 3. Hidróxido de hierro (II) | 8. Ácido 2-metil-3-oxo-butanoico |
| 4. 3-metil-2-butenal | 9. $\text{HC} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ |
| 5. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CHOH} - \text{COOH}$ | 10.  |

Puntuación: cada fórmula puntúa 0,5 puntos

1.- a) Calcular el número de moles de nitrato de plata (AgNO_3) que hay en 30.0 g; b) ¿cuántas moléculas de nitrógeno tenemos en dicha cantidad de AgNO_3 ?

2.- Con 30.0 g de AgNO_3 se prepara una disolución acuosa de esta sal al 22% y de densidad 1.08 g/mL: a) ¿Cuál es su molaridad?; b) ¿Cuál es su molalidad?

Masas atómicas (g/mol): Ag: 107.9; N = 14.0; O = 16.0
 $N_A = 6.022 \cdot 10^{23}$ partículas/mol

Puntuación: 1.- a) 1 punto; b) 1 punto; 2.- a) 2 puntos; b) 1 punto