

- 1.- **Calcula** la composición centesimal del sulfato de aluminio.
- 2.- **Calcula** la composición centesimal del KNO_3 .
- 3.- **Indica** la diferencia entre fórmula empírica y fórmula molecular.
- 4.- La composición centesimal de cierto azúcar es 40% de C, 6,67% de H y 53,33% de O. Si tiene una masa molar de 180 g/mol, ¿Cuál es su fórmula molecular?
- 5.- Un óxido de vanadio que pesa 3,53 g se redujo con hidrógeno, y se obtuvo agua y otro óxido de vanadio que pesaba 2,909 g. Este segundo óxido se volvió a reducir hasta obtener 1,979 g de metal.
 - a) ¿Cuáles son las fórmulas empíricas de ambos óxidos?
 - b) ¿Cuál es la cantidad total de agua formada en las dos reacciones?
- 6.- El análisis de un compuesto de carbono dio los siguientes porcentajes: 30,45% de C, 3,83% de H, 45,69 % de Cl y 20,23% de O. Se sabe que la masa molar del compuesto es 157 g/mol. ¿Cuál es la fórmula molecular del compuesto de carbono?
- 7.- El análisis de una muestra de un compuesto puro presenta el siguiente resultado:
 - 52,18 % de carbono
 - 13,04% de hidrógeno
 - 34,78% de oxígenoCalcula la fórmula empírica de dicho compuesto puro.
- 8.- Una muestra de 2,028 g de un determinado azúcar se quema en corriente de oxígeno y produce 2,974 g de CO_2 y 1,217 g de vapor de H_2O . Sabiendo que el azúcar solo contiene carbono, hidrógeno y oxígeno, calcula su fórmula empírica.

