

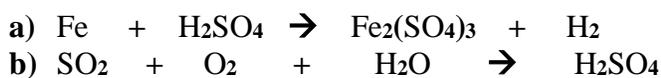


TALLER DE NIVELACIÓN QUÍMICA °8

NOTA: Este taller debe ser resuelto en hojas de block, y ser entregado en perfectas condiciones (no arrugado, ni manchas o tachones y letra legible).

1. La vitamina C (ácido ascórbico) ayuda a prevenir el resfriado común. Tiene en su composición 40,92% de carbono y 4,58% de Hidrógeno, 54,50% de Oxígeno en masa. Determina la fórmula empírica del compuesto.
2. A partir de la siguiente información de composición porcentual, establezca la respectiva fórmula empírica: C= 30,58% H= 3,82% O= 38,98% Cl= 45,22%.
3. Para las siguientes ecuaciones químicas, indique de que tipo de reacción se trata.
 - a) $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$
 - b) $\text{BaO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
 - c) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
 - d) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
 - e) $\text{Pb} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{PbO}_2 + \text{Fe}$

4. Balancee las siguientes ecuaciones químicas, por el método de tanteo.



5. Si se tiene reaccionando 24 g de AgNO_3 con 13 g de BaCl_2 para formar AgCl y $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ responda:
 - ¿Cuál es el RL y RE?
 - ¿Cuánta masa se forma de AgCl ?
 - ¿Cuánta masa se forma de $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$?

