

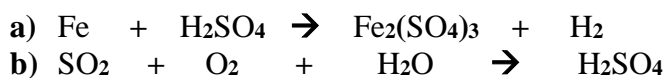


## TALLER DE NIVELACIÓN QUÍMICA °8

**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  $\text{AgNO}_3$  con 13 g de  $\text{BaCl}_2$  para formar  $\text{AgCl}$  y  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  responda:
  - ¿Cuál es el RL y RE?
  - ¿Cuánta masa se forma de  $\text{AgCl}$ ?
  - ¿Cuánta masa se forma de  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ ?

