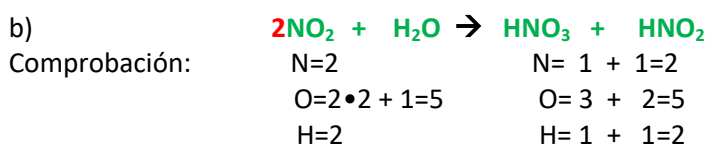
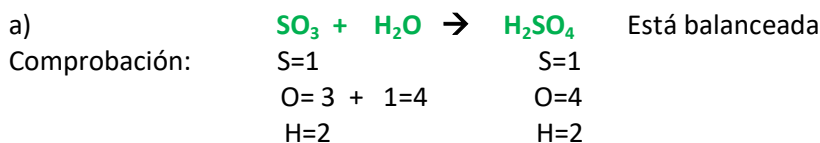
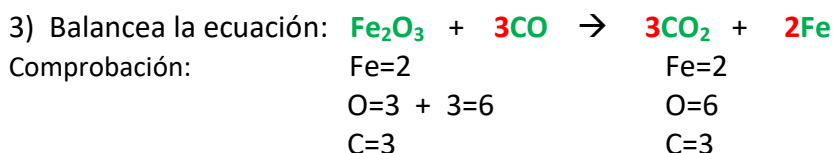
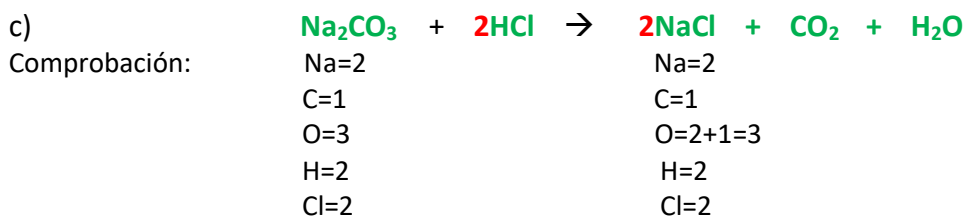
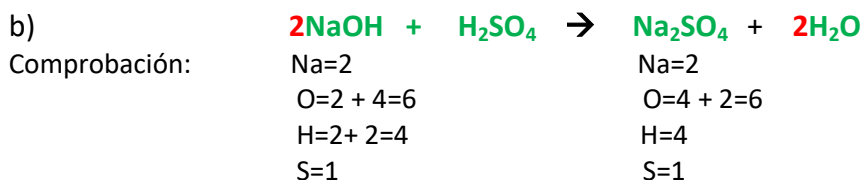
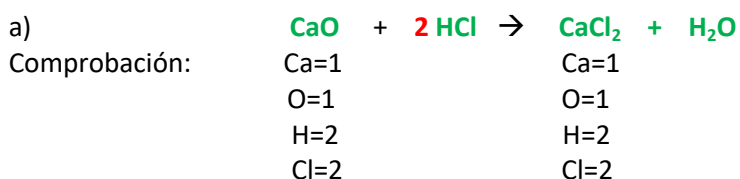


**Solucionario Guía N°2 REACCIONES QUÍMICAS**

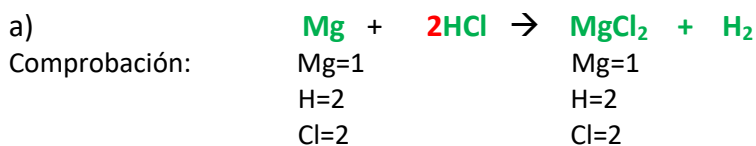
1. Analiza las reacciones químicas que se producen por causa de la lluvia ácida y verifica que estén balanceadas:



2. Verifica que las siguientes reacciones químicas estén balanceadas:



4) Iguala cada una de las siguientes ecuaciones colocando coeficientes adecuados:



- b) $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2$
 Comprobación: N=2 N=2
 O=2 + 2=4 O=4
- c) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2 \rightarrow 4\text{HCl} + \text{O}_2$
 Comprobación: H=4 H=4
 O=2 O=2
 Cl=4 Cl=4
- d) $2\text{CH}_3\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
 Comprobación: C=2 C=2
 H=6+2=8 H=8
 O=2+6=8 O=8
- e) $4\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Cu}_2\text{O}$
 Comprobación: Cu=4 Cu=4
 O=2 O=2
- f) $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$
 Comprobación: C=2 C=2
 O=2 + 2=4 O=4
- g) $\text{C}_5\text{H}_{12} + 8\text{O}_2 \rightarrow 5\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
 Comprobación: C=5 C=5
 H=12 H=12
 O=16 O=10 + 6=16
- h) $2\text{Cr}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{Cr}$
 Comprobación: Cr=4 Cr=4
 O=6 O=6
 C=3 C=3
- i) $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$
 Comprobación: Cu=2 Cu=2
 N=4 N=4
 O=12 O=12
- j) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ Está balanceada
 Comprobación: Mg=1 Mg=1
 O=2 O=2
 H=2 H=2
- k) $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ Está balanceada
 Comprobación: K=1 K=1
 O=1 O=1
 H=2 H=2
 Cl=1 Cl=1

