

EJERCICIOS TEMA 6. PARTE 2 REACCIONES QUÍMICAS Y AJUSTE DE REACCIONES

1° ¿Qué diferencia hay entre un cambio físico y un cambio químico?

2° Define reactivos y productos de una reacción

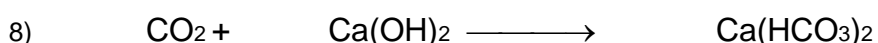
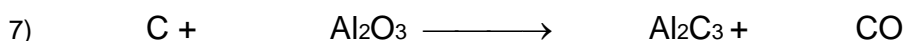
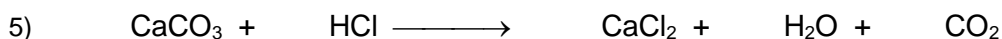
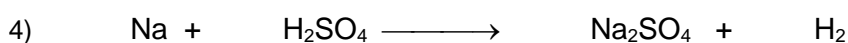
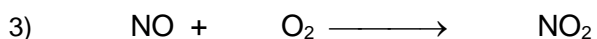
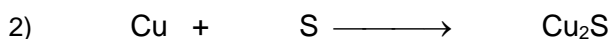
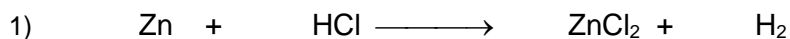
3° ¿Qué es lo que ocurre en una reacción química entre los átomos que forman reactivos y productos?

4° ¿Cómo podemos detectar que se ha producido una reacción química?

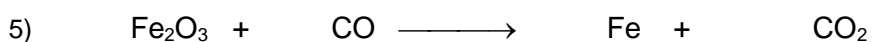
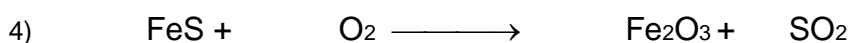
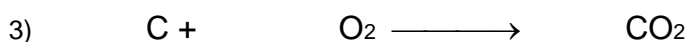
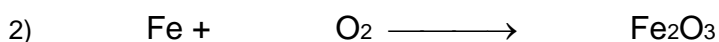
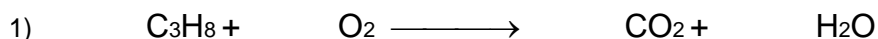
5° ¿Qué diferencia una reacción exotérmica de una endotérmica?

6° ¿Qué ocurre en una reacción de combustión? ¿Y en una de tipo ácido base?

7° Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:



8° Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:



- 6) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 7) $\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \longrightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 8) $\text{KClO}_3 \longrightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 9) $\text{BaO}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
- 10) $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 11) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{CO}_2$
- 12) $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SO}_3$
- 13) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \longrightarrow \text{CO} + \text{K}$
- 14) $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{AgCl}$
- 15) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{NaHCO}_3$
- 16) $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 17) $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$
- 18) $\text{CO} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2$
- 19) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$
- 20) $\text{Al} + \text{HCl} \longrightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
- 21) $\text{ZnS} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$
- 22) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 23) $\text{Ag} + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O} + \text{AgNO}_3$

9° Identifica cuáles son las reacciones de combustión del ejercicio 8