

Simulacro de examen Tema4

1. Indica si las siguientes reacciones son cambios físicos (F) o químicos (Q).

- a) Un papel que se rompe
- b) Una cerilla que se prende
- c) La digestión de un alimento
- d) Un charco que se evapora
- e) Un refresco que se congela.

2. Ajusta las siguientes reacciones químicas:

- $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- $\text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{O}_2 + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2$
- $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
- $\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

3. El magnesio reacciona con el oxígeno para dar óxido de magnesio.

- a) Escribe y ajusta la reacción química.



- b) Indica cuáles son los reactivos y cuáles los productos

Reactivos

Productos

- c) Si tengo 48,6 g de magnesio y he obtenido 80,6 g de óxido de magnesio, ¿cuántos g de oxígeno han reaccionado?

g O_2

4. Dada la siguiente reacción química (sin ajustar) calcula la cantidad de H_2S que se necesita para que reaccione con 48 g de O_2 , ¿cuánto azufre y agua se obtienen? (Pesos atómicos: H= 1, O=16, S= 32)



g de H_2S

g de H_2O

g de S_2