Simulacro de examen Tema:4

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 de evapora.
e) Un limón que se exprime.
f) Un refresco que se congela.

2. Ajusta las siguientes reacciones químicas.

- $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$
- $HCl + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2 + H_2O$
- $O_2 + CO \rightarrow CO_2$
- $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$
- $NaHCO_3 \rightarrow CO_2 + H_2 + Na_2CO_3$
- $HCl + Zn\ C \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

3. El magnesio reacciona con el oxígeno (O_2) para dar óxido de magnesio.

- Escribe y ajusta la rección química.

\+ →

- Indica cuales son los reactivos y cuales los productos.
- Si tengo 48,6 g de magnesio y he obtenido 80,6 g de óxido de magnesio. ¿Cuántos gramos de oxígeno han reaccionado?

Gr de MgO

4. Dada la siguiente rección química (sin ajustar) calcula la cantidad de H_2S que se necesitan para que reaccione con 48g de O_2 y cuanto azufre y agua se obtienen.

Comprueba que de cumple la Ley de Lavoisier.

(Pesos atómicos: H= 1, O=16, S= 32)

$H_2S + O_2 \rightarrow H_2O + S_2$

gr de H_2S

gr de H_2O

gr de S_2

LIVEWORKSHEETS