Simulacro de examen Tema4

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

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

2. Ajusta las siguientes reacciones químicas:

- $KClO_3$ → KCl + O_2
- HCl + $Ca(OH)_2$ → $CaCl_2$ + H_2O
- O_2 + CO → CO_2
- Zn + $CuSO_4$ → $ZnSO_4$ + Cu
- HCl + Zn → $ZnCl_2$ + H_2

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

a) Escribe y ajusta la reacción química.

+ →

b) Indica cuales son los reactivos y cuales los productos

Reactivos

Productos

c) Si tengo 48,6 g de magnesio y he obtenido 80,6g 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 48g de O_2, ¿cuánto azufre y agua se obtienen? (Pesos atómicos: H= 1, O=16, S= 32)

H_2S + O_2 → H_2O + S_2

g de H_2S
g de H_2O
g de S_2

LIVEWORKSHEETS