

Pendientes Física y Química 3º ESO. Boletín 2.

Enviar antes de las 14 h del día 13 de mayo 2.020.

Nombre:

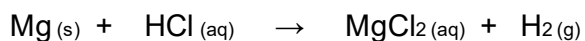
1.- Se produce un cambio químico cuando (explica si es verdadero o falso):

- a) Se rompe una botella de vidrio.
- b) Mezclamos mantequilla y azúcar.
- c) Quemamos un trozo de carbón.
- d) Se oxida el hierro.
- e) Se evapora un perfume.
- f) Se quema petróleo.
- g) Se obtiene cobre a partir de óxido de cobre.
- h) El hierro se oxida en presencia de oxígeno para formar un sólido llamado trióxido de dihierro.

2.- Resuelve los siguientes apartados:

- a) Determina las masas molares de las siguientes sustancias: P_2O_5 , $Fe_2(SO_4)_3$
- b) Determina la composición centesimal de cada una de las sustancias anteriores.

3.- El ácido clorhídrico reacciona con el magnesio sólido y se produce cloruro de magnesio, en disolución acuosa, y un desprendimiento de hidrógeno gas.



- a) Ajusta la reacción.
- b) Calcula la masa de cloruro de magnesio que podemos obtener si hacemos reaccionar 15 g de magnesio con exceso de ácido clorhídrico.

4.- Formulación (en la otra página).

4.- Formulación .

Formula :

- a) Dióxido de carbono.
- b) Cloruro de calcio.
- c) Hidruro de magnesio.
- d) Pentaóxido de difósforo.
- e) Trifluoruro de hierro.
- f) Monóxido de cobre.
- g) Bromuro de plata.
- h) Sulfuro de berilio.
- i) Óxido de sodio.
- j) Pentacloruro de fósforo.

Nombra :

- 1. HCl
- 2. Al_2O_3
- 3. NaBr
- 4. BeF_2
- 5. Cu_2O
- 6. SO_3
- 7. H_2S
- 8. HgI_2
- 9. $CdBr_2$
- 10. Fe_2O_3

.....
Datos : masas atómicas : P= 31 , O=16 , Fe= 56 , S=32 , Mg= 24 , Cl= 35,5 , H= 1