Tareas pendiente 3ºESO

1 .Formula y ajusta las siguientes ecuaciones: 1pto

Ácido sulfúrico e hidróxido de sodio da sufato de sodio y agua

Hierro con ácido clorhídrico da cloruro de hierro(II) e hidrógeno

2 .Calcula los moles en las siguientes sustancias:

25l de hidrógeno en C.N

250ml de trióxido de dicloro 0,3M

3.Expresa en gramos:

2 moles de hidruro de cobalto (II)

300ml de cloruro sódico 0,2M

4. En la reacción química:

BaS + Na2SO4 🡪 BaSO4 + Na2S

Calcula los gramos de sulfato de bario, BaSO4, que se obtienen con 200gde sulfuro de bario Y 200g de sulfato sódico

5. Formula:

Sulfuro de hidrógeno, Ácido sulfhídrico, bromuro de hierro (III), trióxido de dinitrógeno, Sulfuro niquélico

6.Nombra e indica que tipo de compuesto es:

HNO2, O2, MgCl2, BrH(ac), CoCl2, Na2 SO4, KOH,

7. Tenemos dos partículas de cargas 3µC y 2 Mc a 2m de distancia.

Representa las cargas.

Calcula la fuerza de atracción

8. En la reacción de sodio con ácido clorhídrico obtenemos cloruro de sodio e hidrógeno. Si obtenemos 125L de hidrogeno medidos en C.N.

Qué cantidad de sodio necesitamos si la reacción

9. En la reacción de metano con oxígeno se forma dióxido de carbono y agua.

Ajusta

Volumen de agua formada con 10g de metano