

Marco teórico:

Balanceo de ecuaciones es para saber cuantas moléculas o elementos tengo en una reacción. Hay dos métodos de separación, por tanteo o por Redox.

- Por tanteo es como el mismo nombre lo dice se le va poniendo o quitando como uno quiera.
- Por REDOX es un método científico en el cual se toma a dos electos de la reacción sin contar al H y O y se busca cuanto se redujo, luego esos números se multiplican por el otro elemento y el resultado es el total de moléculas que hay y por las cuales empiezas para balancearla

Planteamiento:

- ¿Podremos saber que esta balanceada la ecuación?

Hipótesis

- Si

Material.

- 1 vaso precipitado
- 2 grs de hierro en polvo
- 1 tubo de ensaye
- 40ml de agua oxigenada

Procedimiento:

- Observa las características del hierro y anótalo en tu cuaderno, coloca el agua oxigenada en el vaso de precipitado
- Coloca el hierro en el tubo de ensaye y agrégale agua oxigenada hasta que se cubra totalmente el hierro, mantenga así durante 30s después invierte el tubo de agua sobre el vaso de precipitado
- . Observa atentamente lo que ocurre

Análisis:

- la solución se puso café

Conclusión:

- Fue exactamente la ecuación que planteamos

Teoría:

- Teniendo un balance perfecto podemos asegurar una reacción