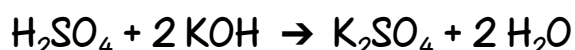




NEUTRALIZACIÓN

- Es la reacción completa de un ácido con una base para formar una sal y agua, sin que quede nada de ácido y de base.



- En una neutralización siempre sucede que el número de equivalentes de ácido tiene que ser igual al número de equivalentes de base.
 - Sea un volumen V_A de disolución de ácido de concentración N_A .
 - Sea un volumen V_B de disolución de base de concentración N_B .

Para que se dé una neutralización se ha de cumplir que:

n° equivalentes ácido = n° equivalentes base

$$V_A \cdot N_A = V_B \cdot N_B$$

- No siempre sucede que un mol de ácido reaccione con un mol de base. Esto sólo ocurre en el caso de que se trate de un ácido monoprótico y de una base monobásica.
- Las reacciones de neutralización se utilizan para hacer VALORACIONES.