

Tarea No.6

Reacciones de neutralización ácido-base

1. Mencione las teorías ácido-base de Arrhenius, Lewis y Bronsted y Lowry.
2. Indique tres ejemplos de indicadores de pH y mencione con qué tipo de sustancias se utilizan.
3. Indique tres ejemplos de reacciones de titulación ácido-base.
4. ¿Cuándo se alcanza el equilibrio en una reacción ácido-base?
5. Indique tres reacciones ácido y base débiles.
6. ¿Qué es una titulación química y como se realiza?
7. ¿Qué es la escala de pH y que nos indica?
8. Indique la reacción de neutralización que se lleva a cabo en la práctica.
9. ¿Qué es la concentración de iones H^+ ?
10. ¿Qué es la concentración de iones OH^- ?