

Tarea No.5

Mezclas: soluciones y coloides

1. ¿Qué es un coloide?
2. ¿Cuáles son las principales diferencias entre mezclas, soluciones y coloides?
3. Mencione las fases de los coloides y sus características:
4. ¿Qué es la afinidad electrostática?
5. ¿Cómo se le denomina al coloide con gran afinidad o atracción entre la fase dispersa y la fase continua?
6. ¿Cuál es la característica de los coloides liófilos?
7. ¿Por qué es importante la afinidad de las fases al diseñar un coloide?
8. ¿En que tipo de mezclas no se dispersa la luz?
9. ¿En qué consiste el efecto Tyndall? y menciona 1 ejemplo.
10. Mencione al menos 2 factores que puedan destruir un coloide: