

1. Què és una dissolució?

És una mescla homogènia a nivell molecular o iònic formada per un dissolvent i un o més soluts.

2. Quina mida tenen les partícules d'una dissolució?

La seva mida és inferior a 1 nm.

3. Quines propietats tenen les dissolucions?

Augmenta el punt d'ebullició, disminueix el punt de congelació i tenen pressió osmòtica.

4. Què és una dispersió col·loïdal?

És una mescla heterogènia de soluts (fase dispersa) d'elevat pes molecular i dissolvents (fase dispersant).

5. Quina mida tenen les partícules de la fase dispersa d'un col·loide?

La seva mida oscil·la entre 1 i 1000 nm.

6. Què és un sol?

És un col·loide fluid o poc dens, transparent.

7. Què és un gel?

És un col·loide dens, gelatinós o semisòlid.

8. Quins canvis poden transformar un sol en un gel?

Variacions en la concentració d'aigua, en el pH o en la temperatura.

9. Per què els col·loides tenen una viscositat elevada?

Perquè la presència de macromolècules ofereix més resistència al seu moviment relatiu.

10. Què és l'efecte Tyndall?

La reflexió dels raigs lluminosos en il·luminar la solució col·loïdal a causa de la mida de les macromolècules que conté.

11. Què és el moviment brownià?

És el moviment caòtic de les partícules col·loïdals originat per l'impacte de les molècules de la fase dispersant.

12. Què és la diàlisi?

La separació, de la fase dispersant i les macromolècules a través d'una membrana semipermeable.

13. Quin efecte té la centrifugació d'una dissolució o una solució col·loïdal?

El solut o la fase dispersa no sedimenten.

14. Què és l'adsorció?

És el procés en què àtoms, ions o molècules són retinguts per la superfície d'un material. Les solucions col·loïdals tenen un elevat poder d'adsorció.

15. Què és la difusió?

És la formació d'un sistema homogeni a partir de dos dissolucions miscibles, ja que l'agitació tèrmica de les seves molècules afavoreix la seva mescla.