

L'aiga es un solvant

I. Definicions

- L'aiga salada es una solució omogenèa dins la quala l'aiga es lo solvant e la sal es lo còs dissolt (solute). La sal es dicha soluble dins l'aiga.
- Una mescla d'aiga e de sable es eterogenèa, donc lo sable es insoluble dins l'aiga.
- Quand metèm tròp de la sal, dins un volum d'aiga balhat, se dissòlv pas mai. La solució es dicha alara saturada.

II. La massa

- ◆ Quand dissolvèm un solute (coma la sal) dins un solvant (coma l'aiga), la massa totala cambia pas per que i a pas de desaparicion del solute e del solvant pendent la dissolució.
- ◆ Donc la massa se conserva pendent una dissolució.

III. Miscibilitat de l'aiga

- ★ La mescla obtenguda amb de l'alcoòl e de l'aiga es omogenèa : aqueles dos liquids son donc miscibles.
- ★ Totes los liquids son pas miscibles amb l'aiga. Per exemple : l'òli e l'aiga son non miscibles, per que la mescla aiga-òli es pas omogenèa.

IV. Separar dos liquids non miscibles

- ➔ Podèm desseparar dos liquids non miscibles amb l'ajuda d'una ampola de decantar, aprèp aver daïssar repausar la mescla. Los dos liquids se desseparan alara per decantacion.
- ➔ Recobram en primièr lo liquid del dejós.





