

## Classificação das dispersões

**A – Soluções verdadeiras:** possuem partículas com diâmetro médio menor que 1 nm. São misturas homogêneas. As partículas dispersas não são visíveis nem mesmo com o uso de aparelhos. Como por exemplo: sal + água.

**B – Soluções coloidais:** possuem partículas com diâmetro médio entre 1 nm e 1.000 nm. São misturas heterogêneas. As partículas dispersas são visíveis através de ultramicroscópios. Como por exemplo: gelatina.

**C – Suspensões:** possuem partículas com diâmetro médio maior que 1.000 nm. São misturas heterogêneas. As partículas dispersas são visíveis através de microscópios ou até mesmo a olho nu. Como por exemplo: terra + água.