

Dispersões

- Toda mistura é chamada de dispersão. No entanto, nem todas as misturas apresentam aspectos iguais.
- No geral, a maneira de classificá-las, é por meio do tamanho das partículas dispersas.

- **Soluções verdadeiras**: são misturas de duas ou mais substâncias de aspecto uniforme, sendo que suas partículas dispersas apresentam o tamanho menor que 1nm.
 - **Soluções sólidas**: ligas metálicas, como o bronze (mistura de cobre e estanho), o ouro 18 quilates (ouro e prata ou ouro e cobre), o latão (cobre e zinco), etc.
 - **Soluções líquidas**: açúcar na água, oxigênio dissolvido na água, álcool, água oxigenada, entre outros;
 - **Soluções gasosas**: o ar.
- **Dispersão coloidal ou coloide**: são classificadas de acordo com as fases dispersas e de dispersão, gerando cinco tipos básicos de coloides, que são: sol, gel, emulsão, espumas e aerossol.

Sol: gelatina dissolvida, pasta de dente e tinta;

Sol sólido: vidro e plástico pigmentado;

Gel: gelatina, geleias, queijos, pasta de dente e tinta seca;

Gel sólido: rubi;

Emulsão: maionese, leite, manteiga e cremes;

Emulsão sólida: margarina, opala e pérola;

Espumas: espuma de sabão e de combate a incêndios e chantilly;

Espumas sólidas: isopor, poliuretano, pedra-pomes, carvão e maria-mole;

Aerossol líquido: neblina e sprays;

Aerossol sólido: fumaça e poeira.

- **Suspensões**: as suspensões apresentam partículas de diâmetro maior que 1000 nm. Assim, elas podem ser vistas a olho nu ou por microscópio. É uma mistura heterogênea e suas partículas se sedimentam, sendo facilmente filtradas.