

DISPERSÕES

Nesta aula o professor de química falou a respeito das dispersões. Elas podem ser classificadas, principalmente, pelo tamanho das partículas que estão presentes na dispersão:

Tamanho da partícula	Classificação da dispersão	Exemplos
Entre 0 e 1 nm	Soluções verdadeiras	Sal + água, açúcar + água
Entre 1 e 1 000 nm	Soluções coloidais	Gelatina, cola
Maiores que 1 000 nm	Suspensões	Argila + água, Antibióticos + água, fuligem + ar

Mas é possível que classificar as suspensões em outras categorias, como por exemplo:

- De acordo com o estado de agregação da solução: sólido, líquido e gasoso.
- De acordo com o estado de agregação dos componentes: sólido-sólido, sólido-líquido, sólido-gás, líquido-sólido, líquido-líquido, líquido-gás, gás-sólido, gás-líquido, gás-gás.
- De acordo com a proporção entre soluto e solvente: soluções diluídas e soluções concentradas. Aqui é importante saber diferenciar o soluto do solvente. Soluto é a substância que dissolve. Soluto é a substância que é dissolvida. Quando estamos numa solução com água, esta é sempre o solvente. Numa mistura com substâncias em estado de agregação diferentes, o estado líquido é o solvente. Quando todas as substâncias estão no mesmo estado de agregação, a que está em maior quantidade é considerada solvente.
- De acordo com a natureza do solvente: Podem ser soluções moleculares ou soluções iônicas. Em geral, as soluções moleculares não podem conduzir eletricidade. Já as soluções iônicas, conduzem bem a eletricidade, podendo ser esta uma forma de diferenciá-las.

Foi visto também o fundamento das regras de solubilidade. **SEMELHANTE DISSOLVE SEMELHANTE.**