**SUBSTÂNCIAS E MISTURAS**

Uma SUBSTÂNCIA possui composição e propriedades específicas que a define. Ela pode ser uma substância PURA quando só tem um tipo de ELEMENTO QUÍMICO em sua composição ou COMPOSTA, quando possui mais de um tipo de elemento químico. Por exemplo, o gás OXIGÊNIO é uma substância pura (O2) e a ÁGUA é uma substância composta (H2O).

Uma MISTURA é a junção de duas ou mais substâncias, que podem ser COMBINADAS de forma NATURAL ou ARTIFICIAL. Os materiais que formam as misturas vão definir a sua APARÊNCIA, pois ela pode ter diferentes COMPONENTES. Quando esses componentes podem ser visualizados e diferenciados com certa facilidade, dizemos que essa mistura está formada por FASES. Nesse caso, observamos uma mistura HETEROGÊNEA, como uma mistura de água e óleo. Se após de misturados os componentes se apresentarem em uma única fase, temos então uma mistura HOMOGÊNEA, como água e sal. Uma mistura homogênea pode ser chamada de SOLUÇÃO e seus componentes podem estar presente nos três ESTADOS FÍSICOS: SÓLIDO, LÍQUIDO ou GASOSO.