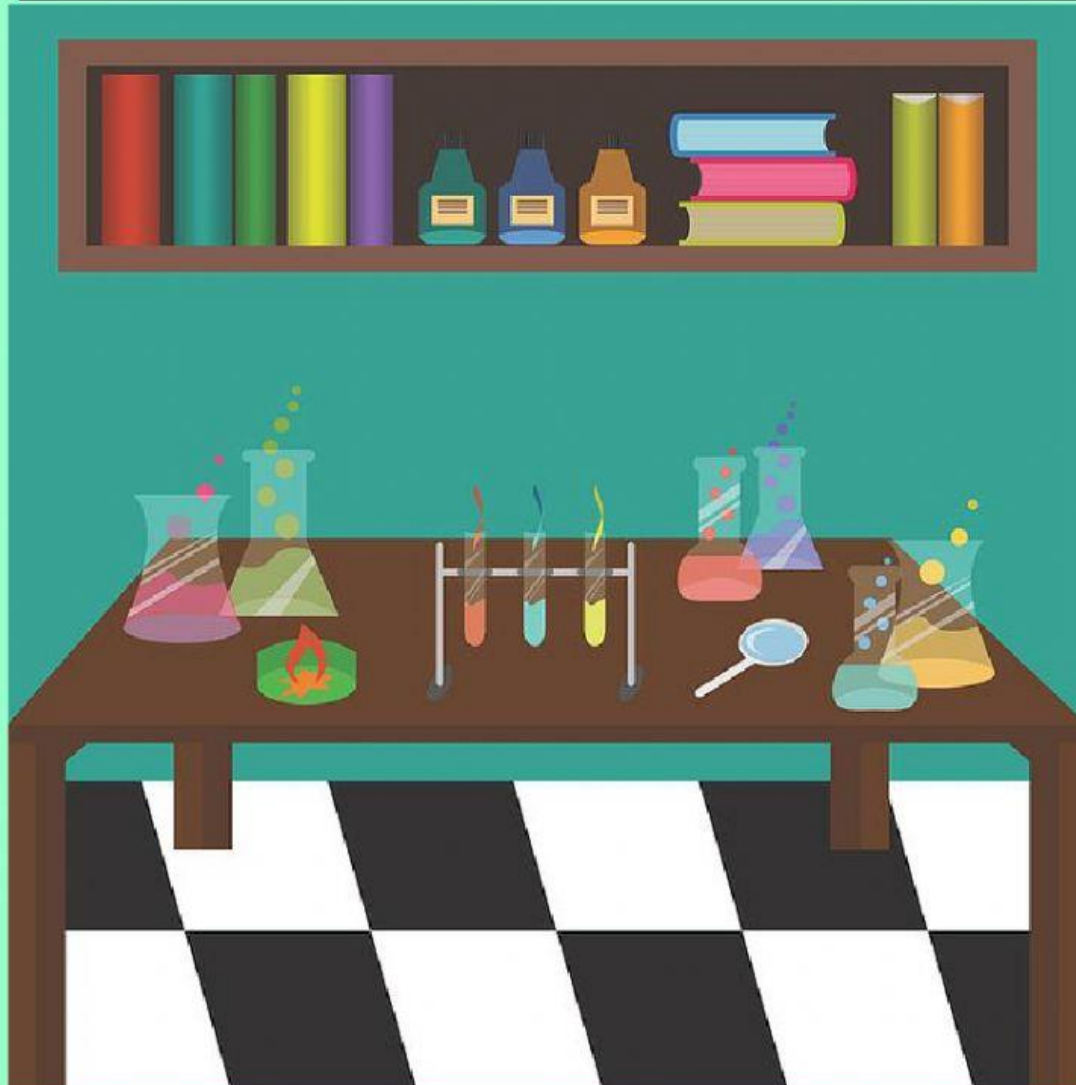


# AS SUBSTÂNCIAS E MISTURAS



LEIA O TEXTO ABAIXO E COMPLETE AS LACUNAS COM AS PALAVRAS DO QUADRO ABAIXO:

Pura fase	compostas matéria	estados físicos homogêneas	simples microscópio	heterogêneas	Misturas elemento químico
--------------	----------------------	-------------------------------	------------------------	--------------	------------------------------

Um dos objetos principais de estudo da química é a....., que pode ser definida como tudo aquilo que ocupa lugar no espaço. A matéria apresenta-se basicamente de duas formas: como uma substância .....ou como uma mistura. Essas duas formas, por sua vez, são subdivididas em outras classificações, sendo que as principais são:

Substâncias simples: São aquelas formadas unicamente por átomos de um mesmo.....

Um exemplo é o enxofre rômico mostrado abaixo, cuja fórmula é  $S_8$ , sendo que as suas moléculas são formadas por oito átomos de enxofre ligados em forma de anel ( $S_8$ ). Como só possui átomos de enxofre, ele é uma substância..... Outros exemplos são: gás oxigênio ( $O_2$ ), gás hidrogênio ( $H_2$ ), ferro (Fe), gás hélio (He), alumínio (Al) etc.



Substância .....ou simplesmente compostos: São formados por átomos de mais de um tipo de elemento químico.

Por exemplo, as moléculas da água destilada mencionada são formadas por dois tipos de átomos (hidrogênio e oxigênio). Portanto, ela é uma substância composta. Outros exemplos são: gás carbônico ( $\text{CO}_2$ ), álcool ( $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ) e sal de cozinha (cloreto de sódio - $\text{NaCl}$ ).

.....: São formadas por duas ou mais substâncias puras. As misturas não possuem densidades fixas porque elas variam, dependendo da quantidade de cada componente na mistura. Não possuem ponto de fusão e ebulição constantes, mas sim intervalos de temperatura em que se começa e termina a mudança de estado físico.

Misturas..... (soluções verdadeiras): São aquelas misturas que apresentam uma única....., ou seja, todo o seu aspecto é uniforme.

A mistura deve ser homogênea mesmo ao se olhar em um..... O que não é o caso, por exemplo, do leite e do sangue, que parecem ser homogêneos a olho nu, mas que, quando olhamos no microscópio, vemos seus vários componentes.

Misturas.....: São aquelas misturas que apresentam duas ou mais fases.

Existem também casos de sistemas heterogêneos que são constituídos de substâncias puras. Isso ocorre quando temos em um mesmo sistema uma substância em diferentes....., como é o caso de um copo com água e gelo (ambos são  $\text{H}_2\text{O}$ , mas observamos duas fases). É claro que ambos devem ser formados por água destilada.

ESCREVA SEU NOME: \_\_\_\_\_



PROF FRAN