

Orientações:

- As imagens anexadas não precisam ser desenhadas. Servem apenas para auxiliar na sua resposta **(COM EXCEÇÃO DO GRÁFICO APRESENTADO NA QUESTÃO 2 QUE PRECISA SER DESENHADO)**.
- Perguntas e respostas no caderno. **Lembrar de sempre colocar a data.**
- Para os alunos que não tinham terminado de copiar o conceito de substância pura, misturas, mistura homogênea e mistura heterogênea pode estar utilizando os conceitos abaixo para copiar no caderno.

Substâncias Puras e Misturas

Relembrando:

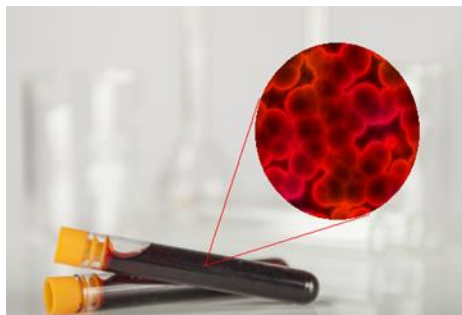
Substâncias puras são formadas apenas por um tipo de substância, por exemplo o gás hélio é formado apenas pela substância hélio. Diamante, ferro também são exemplos de substâncias puras. Outra característica das substâncias puras é apresentar as propriedades específicas (ponto de fusão, ponto de ebulição, densidade...) de forma constante, ou seja não muda em determinadas condições.

Mistura é a união de uma ou mais substâncias, apresentando características físicas diferentes e variáveis. As misturas podem ser classificadas como homogênea ou heterogênea.

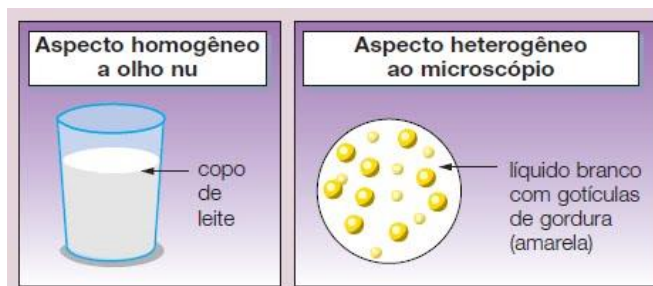
Mistura homogênea, não conseguimos ver a separação dos seus componentes, apresenta uma única fase. Exemplos: água e glicose, gasolina e etanol, ácido acético e água, etc.

Mistura heterogênea, apresenta mais de uma fase, são formadas quando um material não se dissolve no outro. Exemplos: água e areia, água e óleo, sangue*, leite**, entre outros.

*



**



ATIVIDADES

1- Classifique os itens a seguir em substância pura, mistura homogênea e mistura heterogênea.

- | | |
|--------------------------------------|--------------------|
| a) Arroz e feijão; | h) Água mineral; |
| b) Diamante; | i) Aço; |
| c) Água mineral e uma pitada de sal; | j) Água pura; |
| d) Água e areia; | k) Sal de cozinha; |
| e) Água e óleo; | l) Sangue; |
| f) Cano de cobre; | m) Leite; |
| g) Gasolina; | n) Café líquido. |

2- Observe o gráfico a seguir sobre a composição do ar atmosférico.



O ar atmosférico é uma substância pura, uma mistura homogênea ou uma mistura heterogênea? Por quê?

3- Identifique uma substância pura e uma mistura heterogênea presente na imagem abaixo. Em seguida pense sobre o que o autor quis abordar com essa charge e crie um título para ela.

