

Sistemas homogêneos e heterogêneos

Talita M.

Sistemas homogêneos

- Apresentam apenas uma fase ainda que observados no microscópio ou submetidos à centrifugação.
- **Fase:** porção de matéria que tem as mesmas propriedades físico-químicas: PE, PF, densidade, **cor** etc.

Exs.:

- Água e açúcar sem excesso
- Água e sal sem excesso
- Água e álcool
- Mistura de gases

Sistemas heterogêneos

- Apresentam mais de uma fase. Senão a olho nu, elas são observadas em microscópio ou após o sistema ser submetido à centrifugação.
- Podem ser classificados quanto ao número de fases.

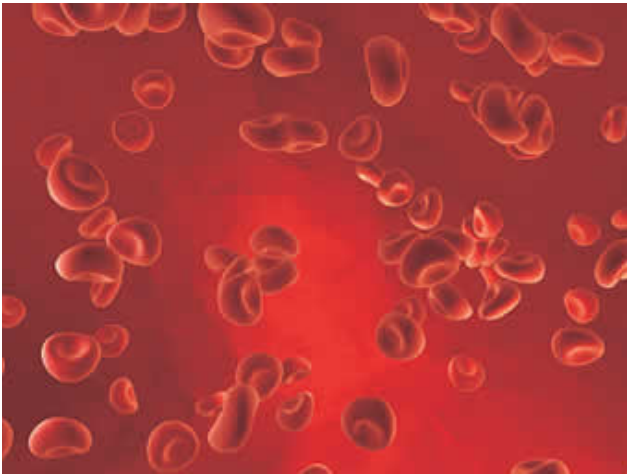
Exs.:

- Água e açúcar em excesso (com corpo de fundo) - bifásico
- Água e sal em excesso (com corpo de fundo) - bifásico
- Água e areia - bifásico
- Água e óleo - bifásico

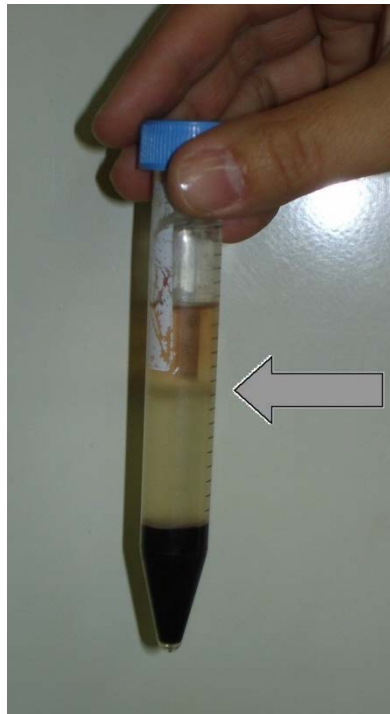
Sistemas homogêneos e heterogêneos – Talita M.

Sistemas heterogêneos

- Exs.:



Sangue



Leite

Sistemas homogêneos e heterogêneos – Talita M.