

Aluno (a):

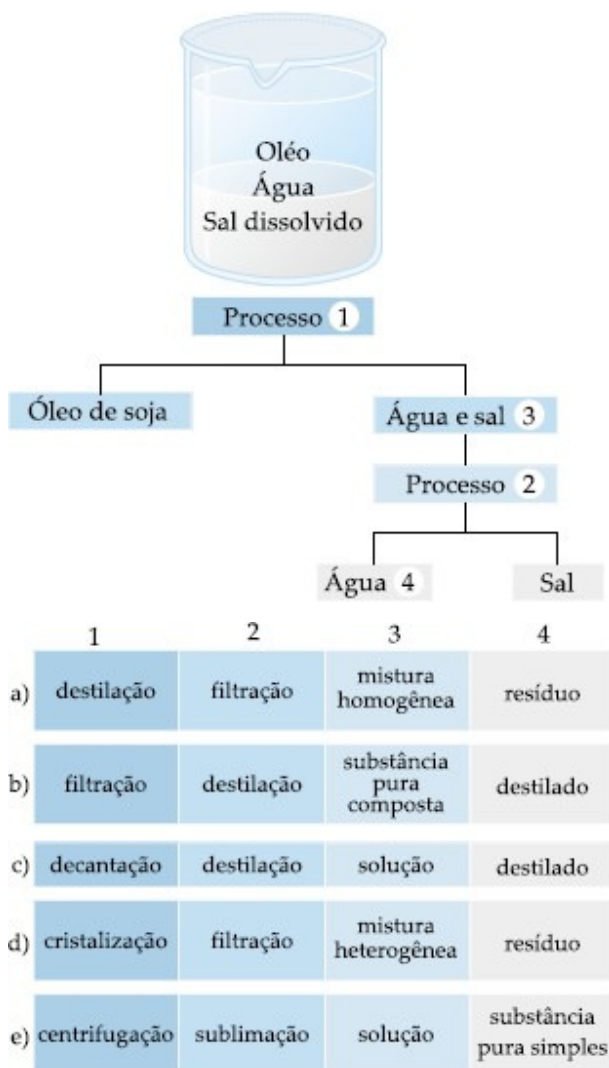
Ano: 1 SM "A" e "B"

Professor: **Samuel**

Data: 16.04.2020

### ATIVIDADE DE QUÍMICA

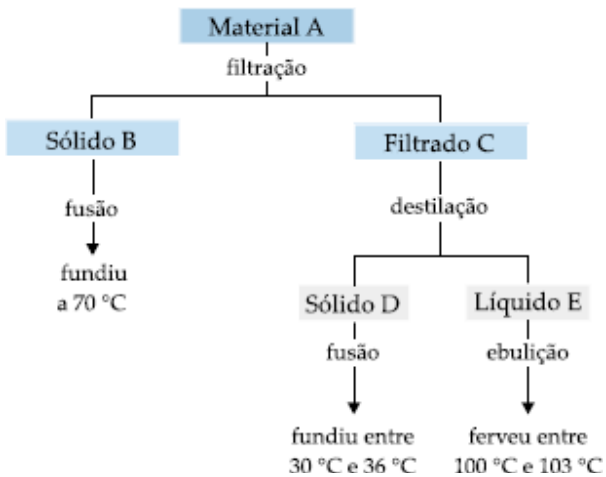
01 Observe o esquema de um processo de separação de 3 componentes de uma mistura heterogênea, em que teremos: óleo de soja e sal totalmente dissolvido na água. Estudando o esquema abaixo dos processos utilizados, que opção corresponde às etapas 1 e 2, respectivamente, e aos nomes dos materiais de números 3 e 4?



02 O fracionamento do petróleo, em várias frações de valor comercial, é baseado no fato de que as frações têm diferentes:

- densidades.
- pontos de ebulição.
- afinidades pelo hidrogênio.
- viscosidades.
- solubilidades em água.

03 O diagrama a seguir ilustra as etapas de separação de uma mistura.



Pela análise do diagrama, todas as afirmativas estão corretas, exceto:

- O sólido B é uma substância pura.
- O filtrado C foi separado por destilação simples.
- O material A pode ser uma solução aquosa de cloreto de sódio.
- O líquido E é uma mistura homogênea.
- O sólido D é uma mistura.

04 (UFU-MG) O processo mais adequado para separar o álcool de uma mistura com acetona é:

- filtração.
- decantação.
- peneiração.
- destilação fracionada.
- filtração a vácuo.

05 (FAEE-GO) Os processos usados para separar as misturas gás oxigênio/ gás nitrogênio e água/ sal de cozinha são, respectivamente:

- liquefação fracionada e destilação.
- evaporação e condensação.
- destilação e filtração.
- sedimentação e liquefação.
- centrifugação e cristalização.

06 (UEL-PR) A destilação fracionada pode ser utilizada na separação dos:

- Elementos químicos que compõem o clorofórmio,  $\text{CHCl}_3$ .
- componentes da mistura água-óleo.
- componentes do ar liquefeito.
- sais minerais existentes na água potável.
- metais que formam o latão.