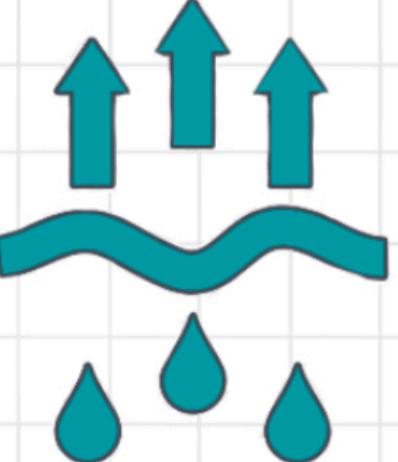


obtenção do sólido a partir da evaporação de um líquido

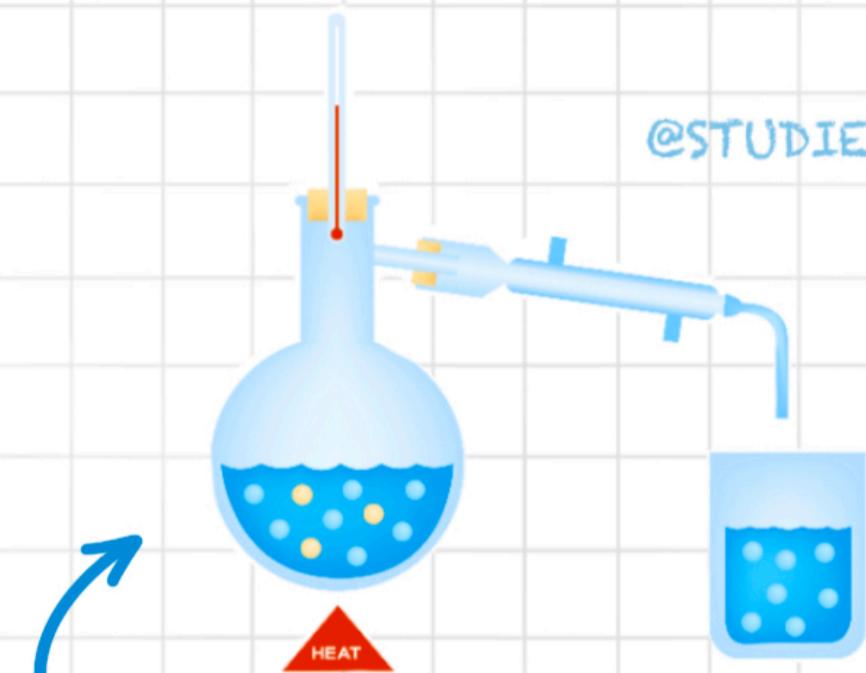


O processo utiliza a propriedade organoléptica (propriedades dos sentidos) cor para separar materiais. O método consiste de duas fases: a móvel (solvente) e a estacionária (papel e algodão)

Processo da passagem do soluto (que está dissolvido em uma fase), para a porção sólida (precipitado). Ocorre por meio da evaporação da solução até que um dos solutos (aquele menos solúvel) cristaliza

evaporação

@STUDIES.RE



destilação SIMPLES

A mistura sólido + Líquido é aquecida e a porção líquida da mistura vaporiza.

Posteriormente, o vapor é resfriado no condensador e, por fim, escorre como líquido em outro recipiente, enquanto o sólido fica no balão de destilação

cromatografia

SEPARAÇÃO DE

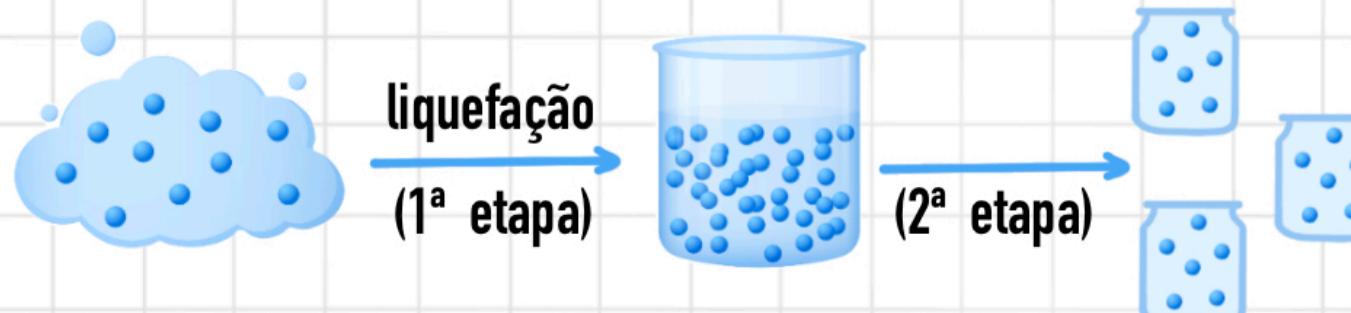
Misturas HOMOGÊNEAS



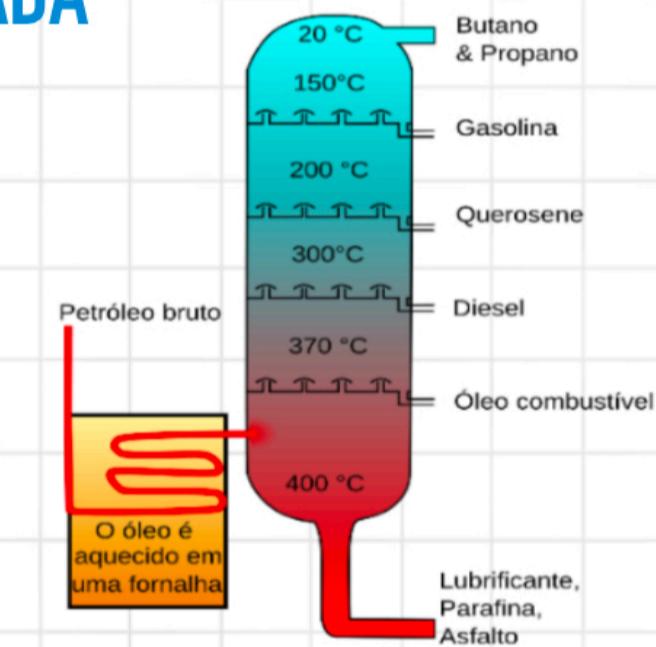
Estratégia
Vestibulares

liquefação FRACIONADA

a primeira etapa da liquefação fracionada é liquefazer toda a mistura gasosa e a segunda etapa é destilar fracionadamente



cristalização FRACIONADA



destilação FRACIONADA

É empregada na separação de líquidos miscíveis que apresentem temperaturas de ebulação distintas. Quanto maior a diferença entre as temperaturas de ebulação, melhor a eficiência da separação dos líquidos