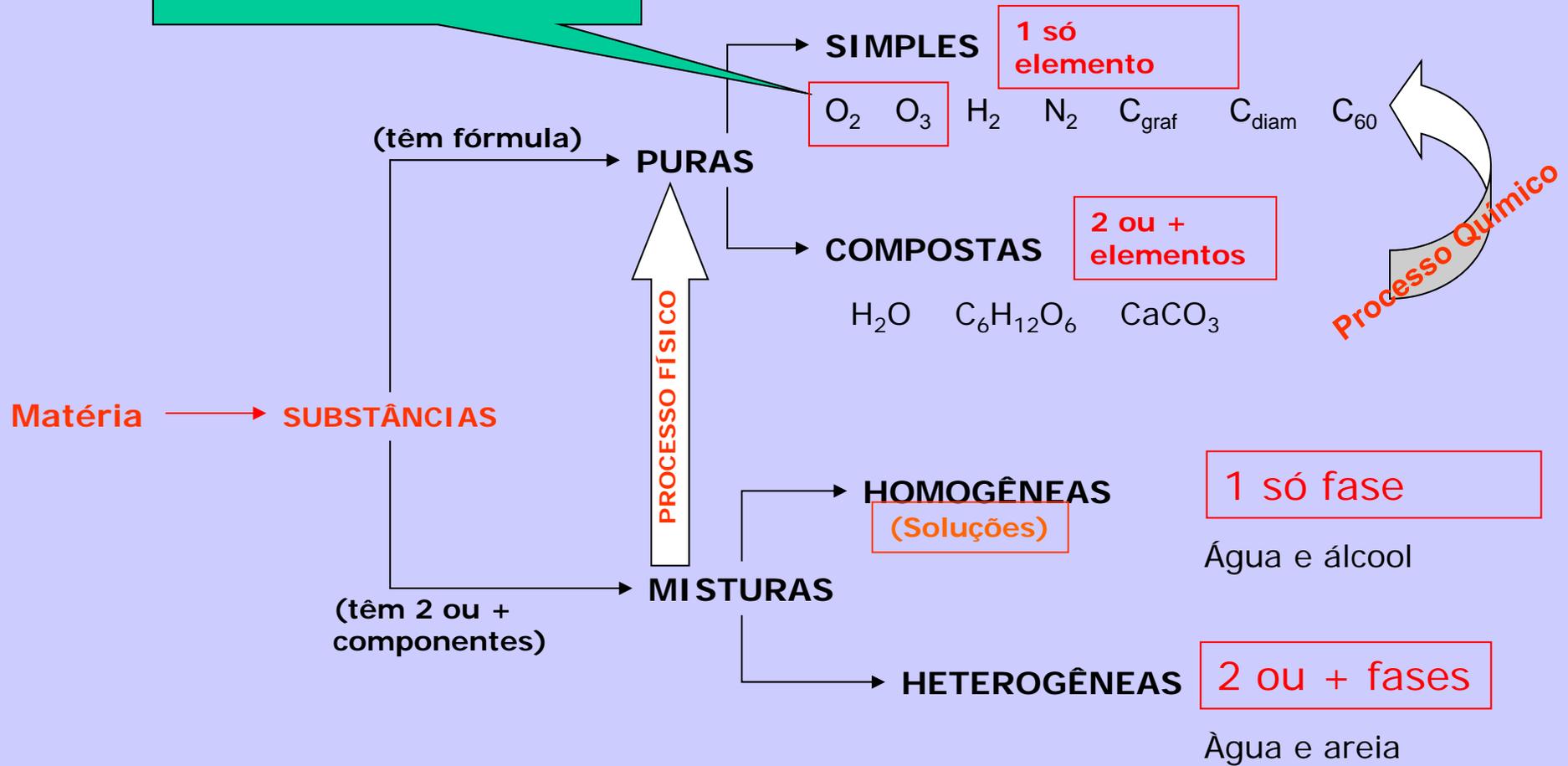
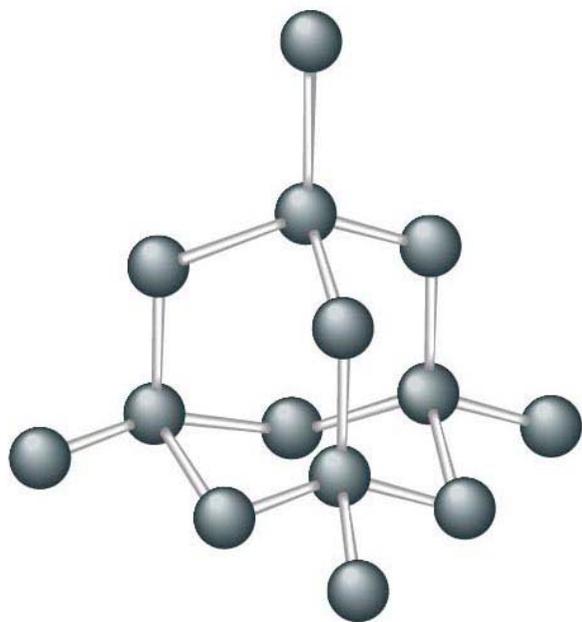


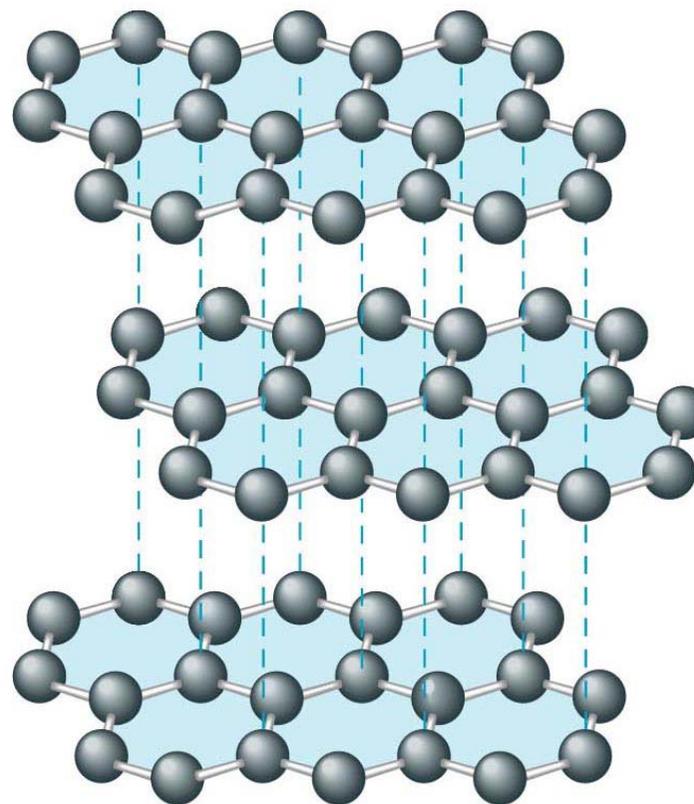
Alótropos: o mesmo elemento  
forma substâncias diferentes





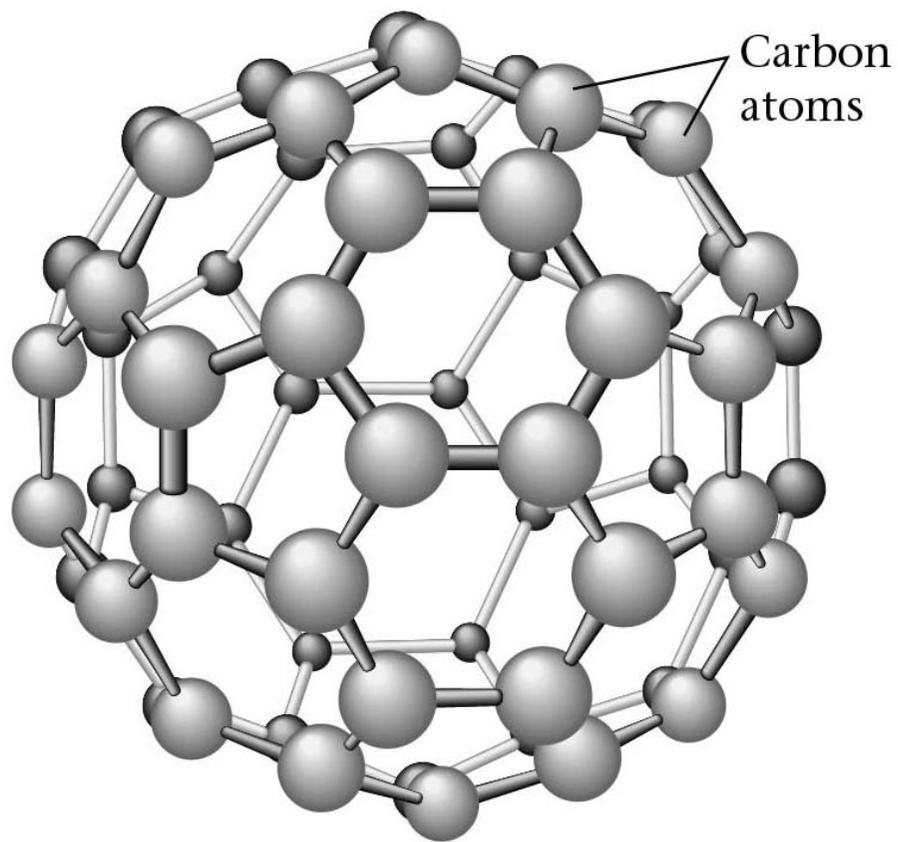
Diamond

(a)



Graphite

(b)



Buckminsterfullerene

(c)

## Separação de misturas

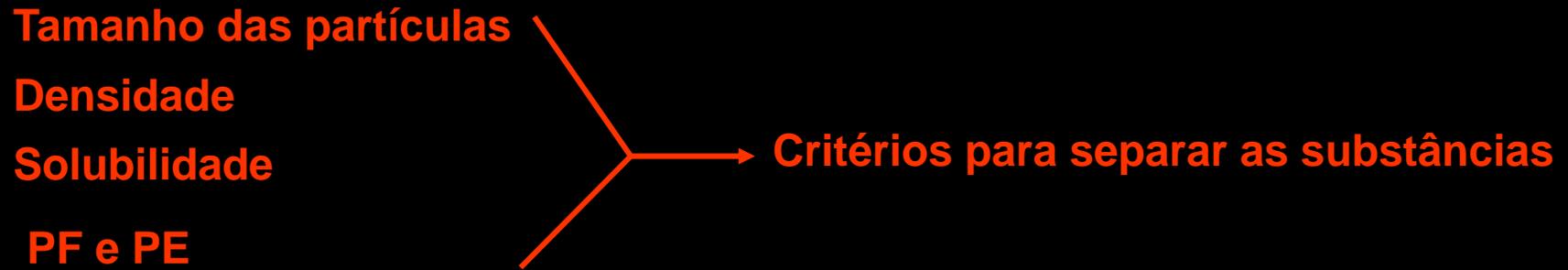
Tamanho das partículas

Densidade

Solubilidade

PF e PE

Critérios para separar as substâncias

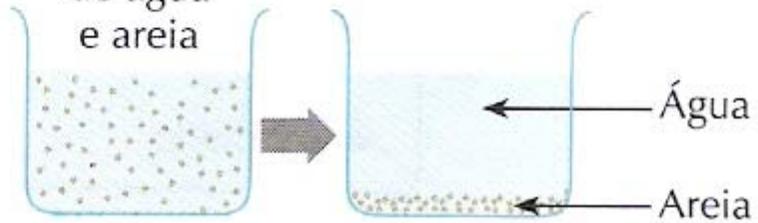


Misturas heterogêneas → Separação das fases

Misturas Homogêneas → Separar os componentes por PF e PE

Ⓐ

Mistura  
de água  
e areia



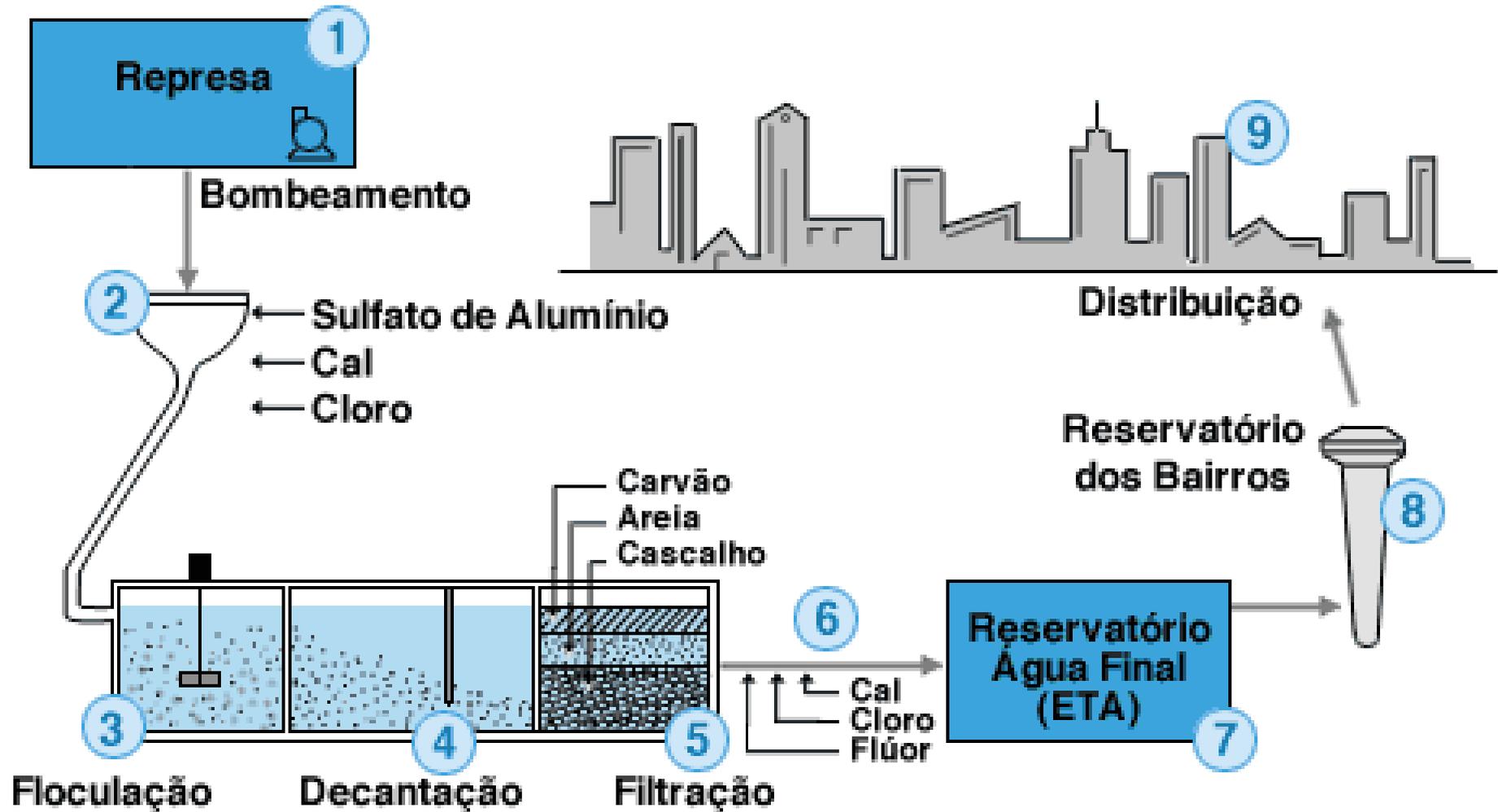
Após sedimentação  
da areia



**E.T.A = estação de tratamento de água**



# Fases do tratamento da água

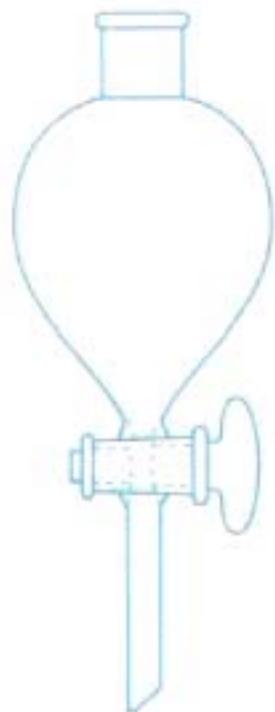


**Quando a decantação é lenta usamos a centrifugação....**

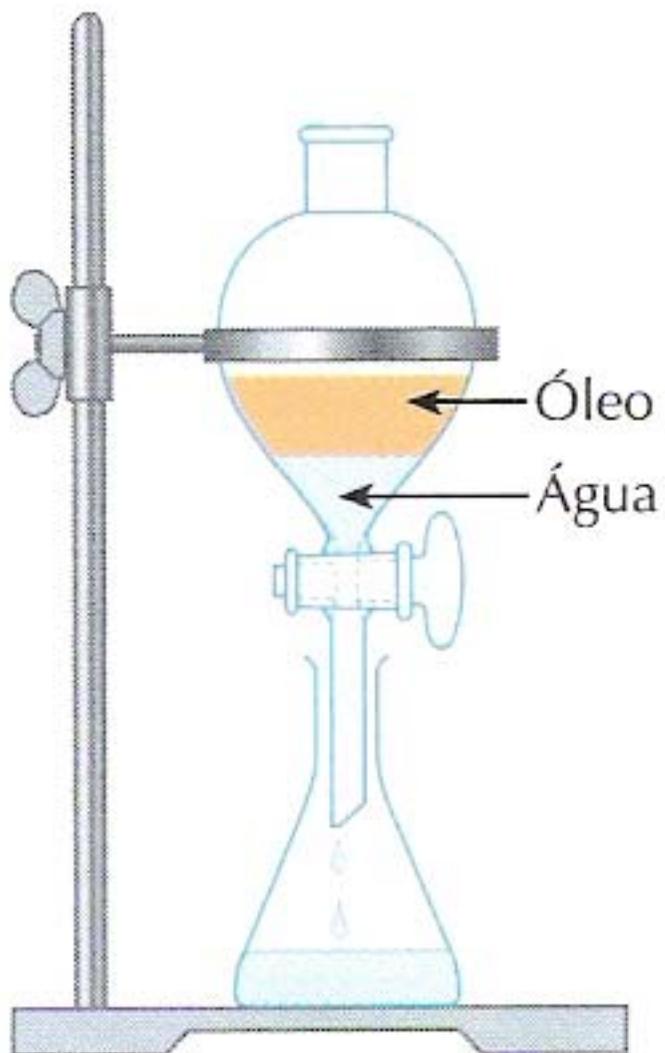


## Para separar líquidos imiscíveis:

Ⓓ

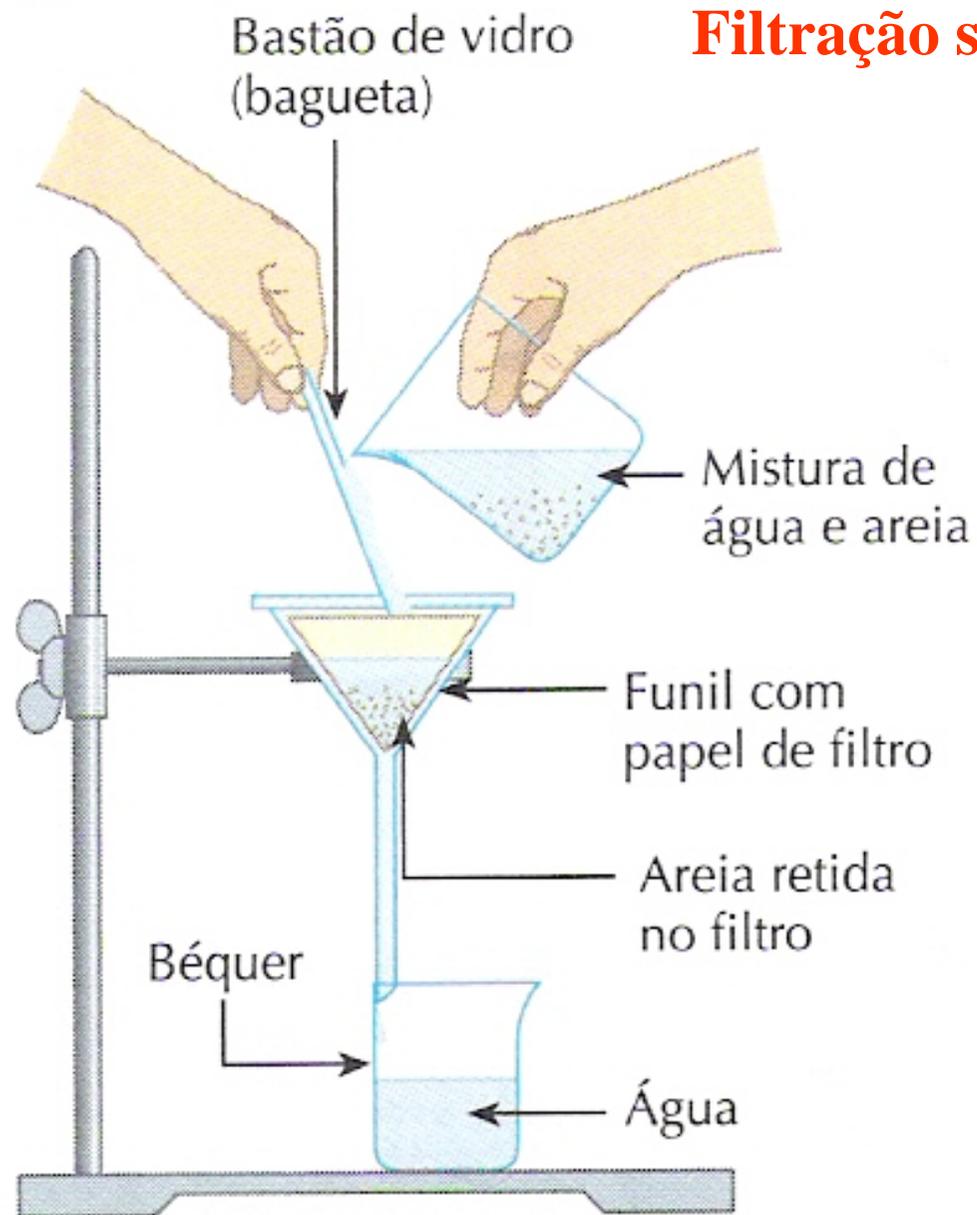


Funil de  
separação



F

## Filtração simples:



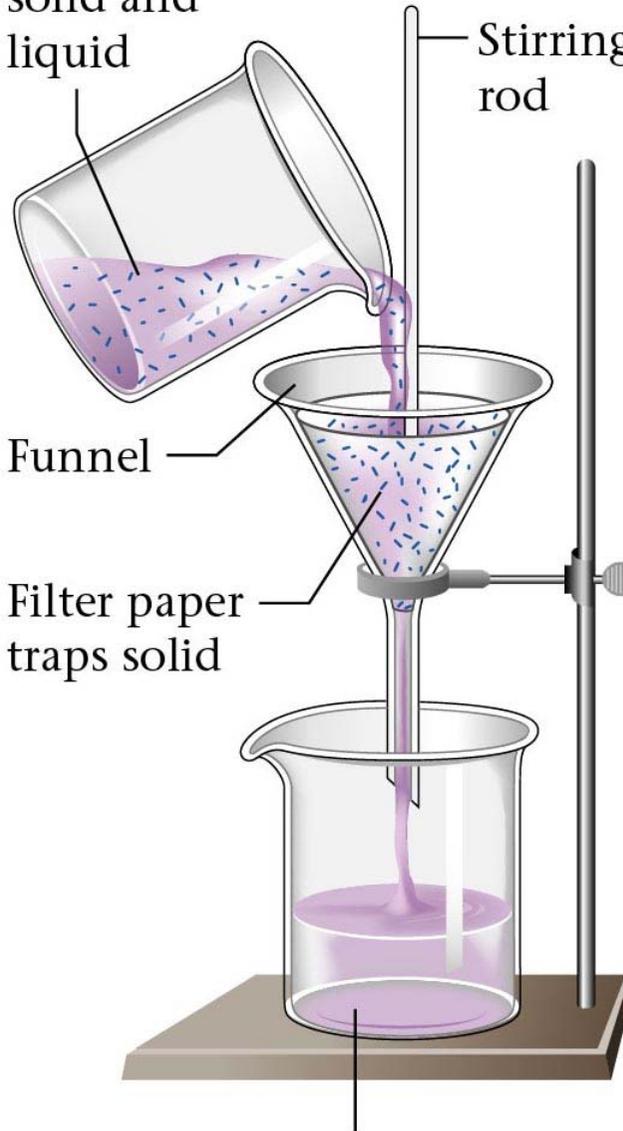
Mixture of  
solid and  
liquid

Stirring  
rod

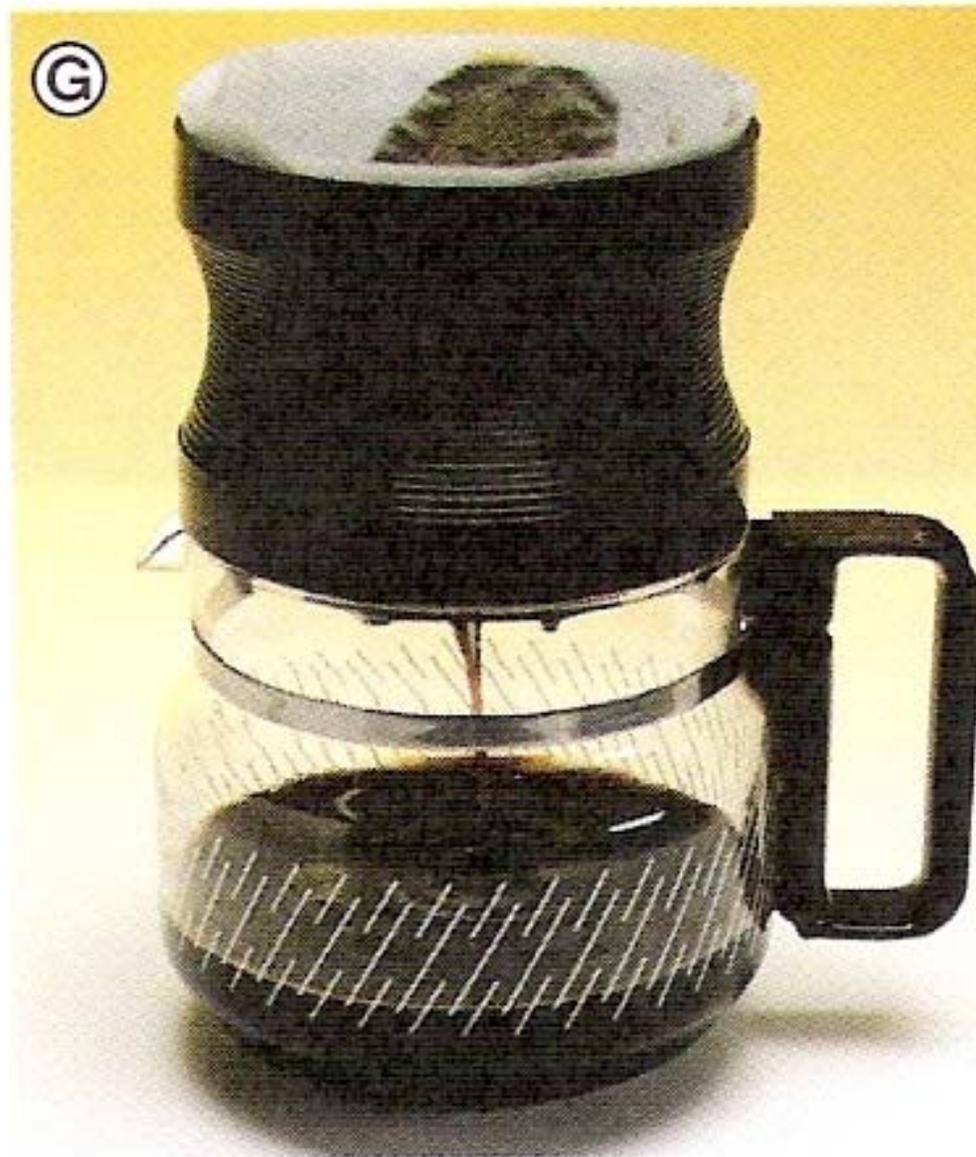
Funnel

Filter paper  
traps solid

Filtrate (liquid  
component  
of the mixture)



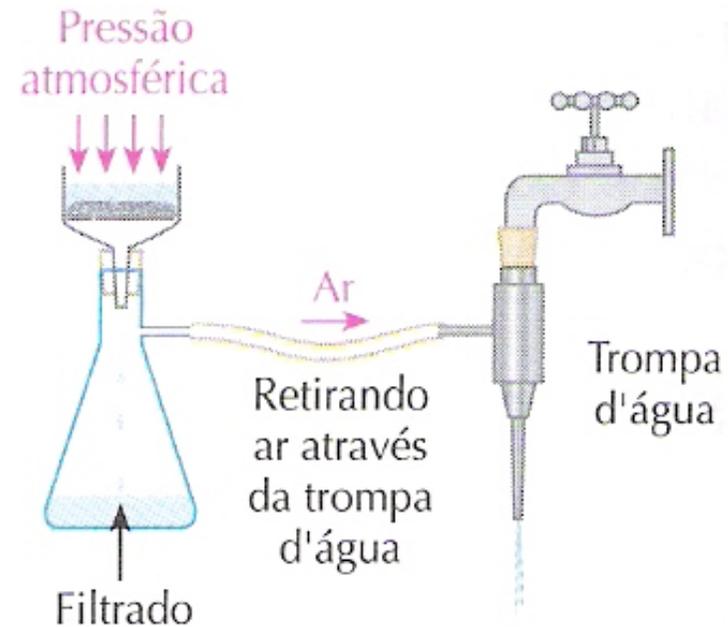
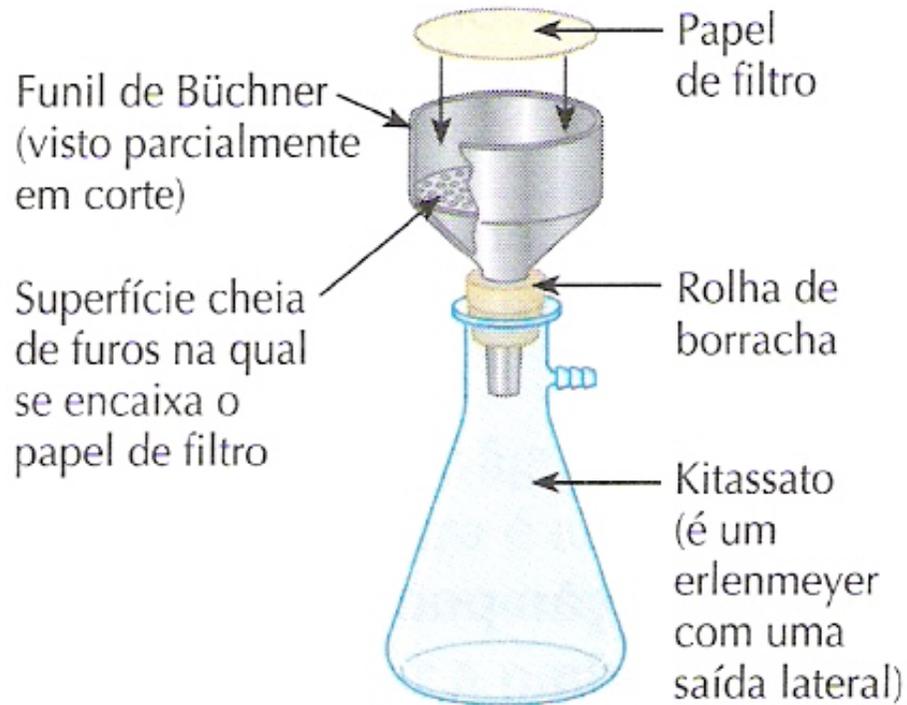
**Lembre-se:  
No caso do café temos  
DOIS processos:  
extração e filtração**



EDUARDO SANTALIESTRA

## Quando a filtração é lenta.....

H)

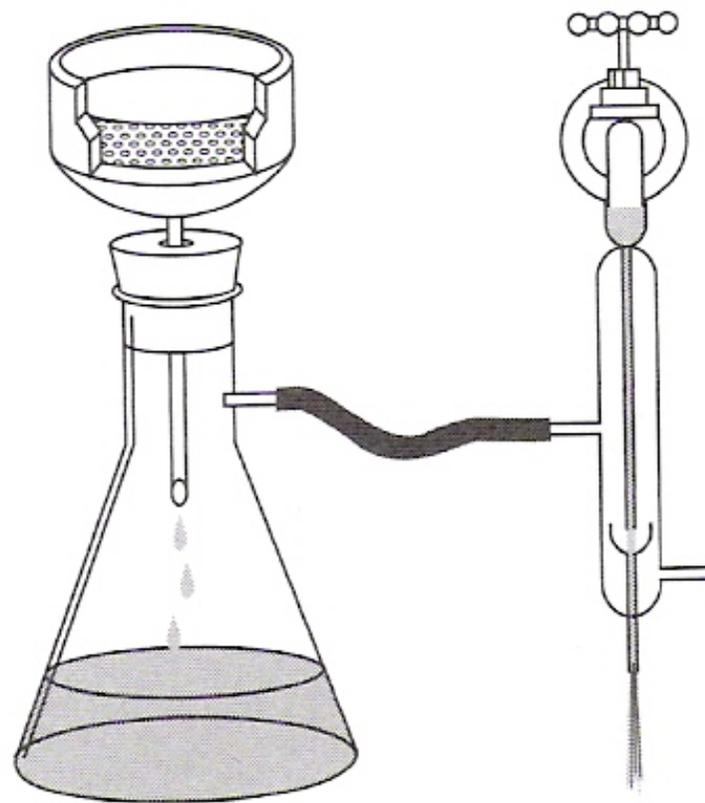




**Esses furinhos não filtram nada o uso do papel é fundamental**

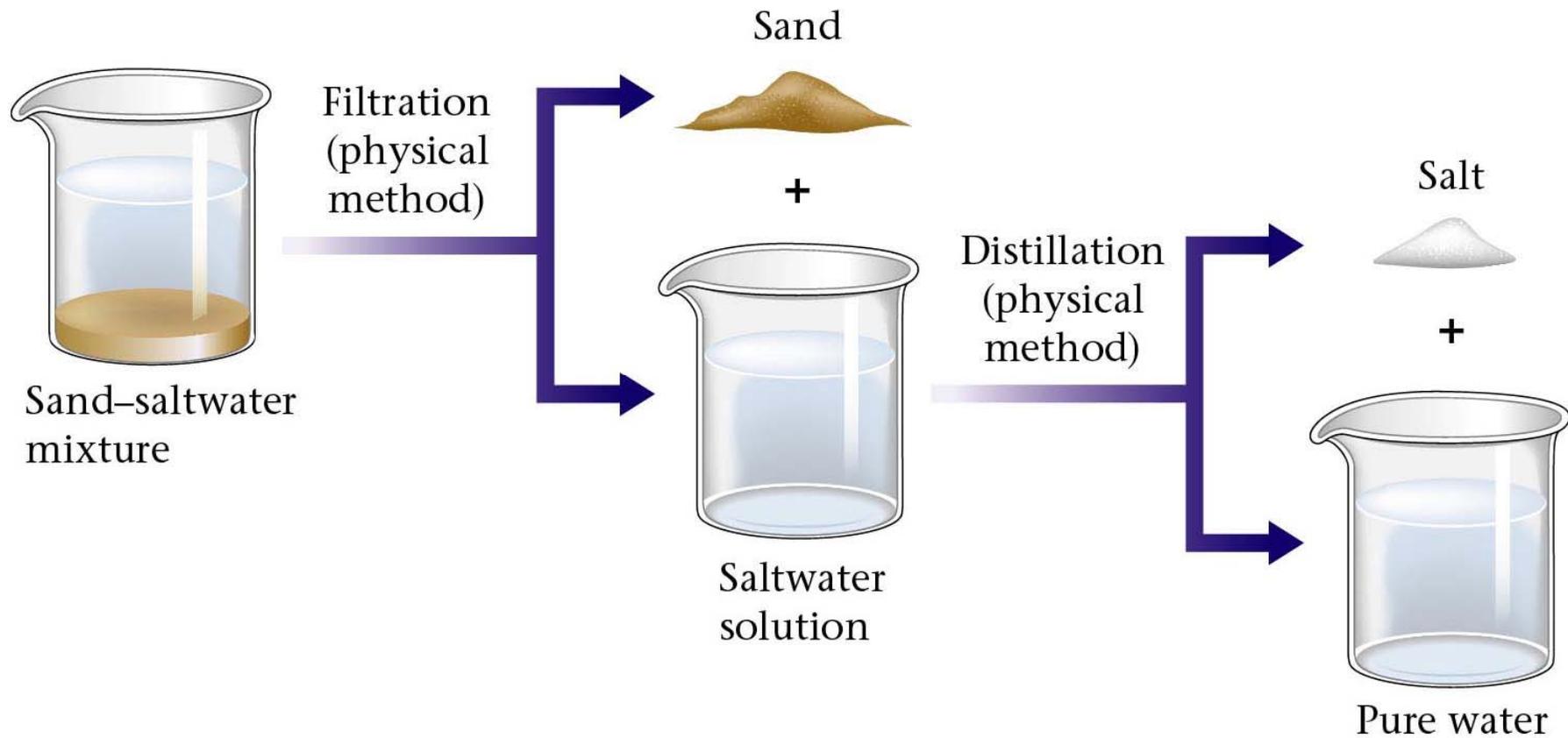
Foi a única questão  
que eu encontrei  
onde caiu isso...

70. (PUC-MG) O conjunto abaixo é adequado para:



- a) lavagem de material em mistura.
- b) separação de mistura sólido-líquido.
- c) obstruir a passagem de gases ou líquidos.
- d) separação de líquidos de densidades diferentes.
- e) liquefazer vapores.

## Exemplo de dissolução fracionada....





I

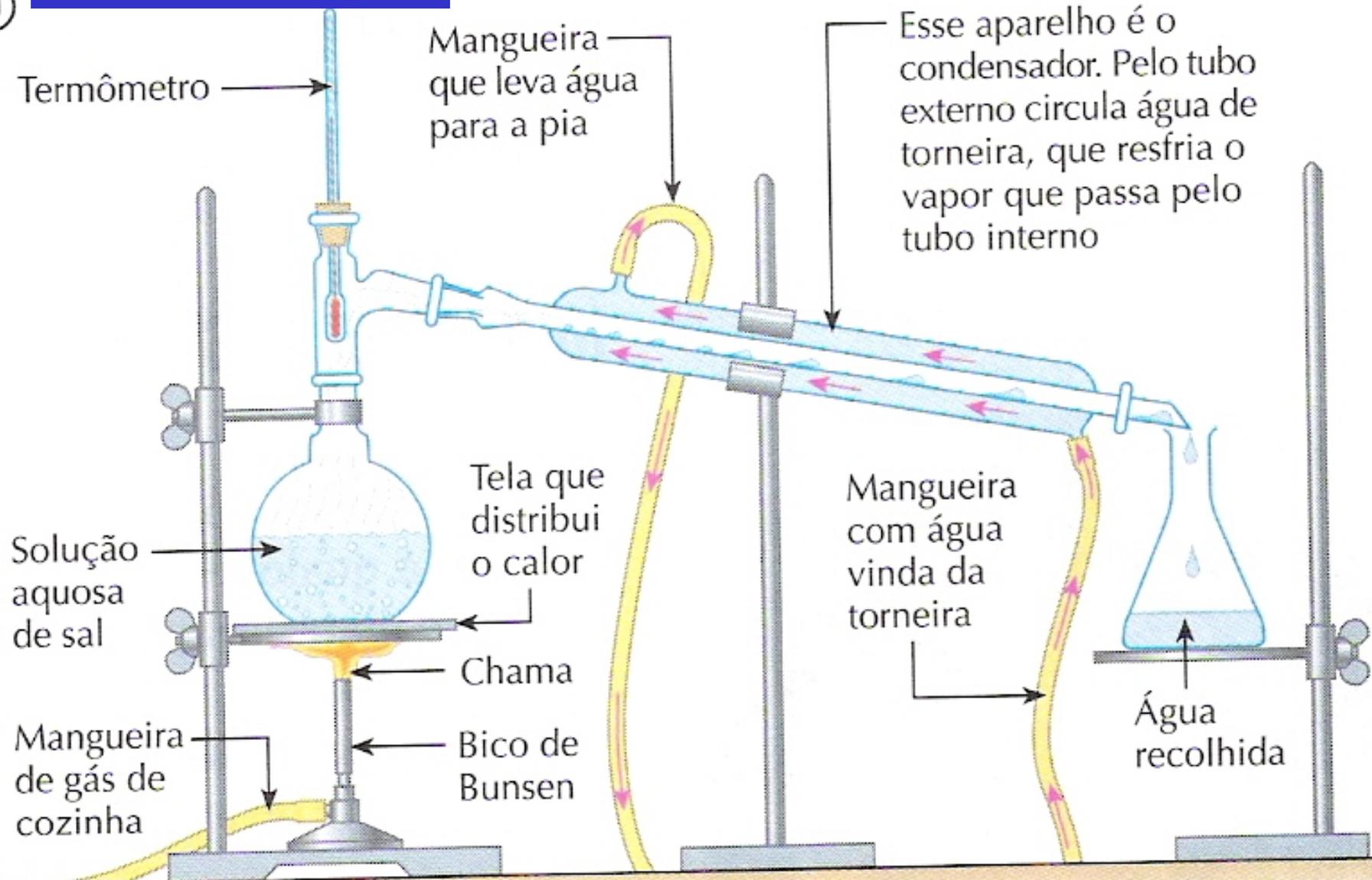
**Salina: aqui a água é eliminada por evaporação**

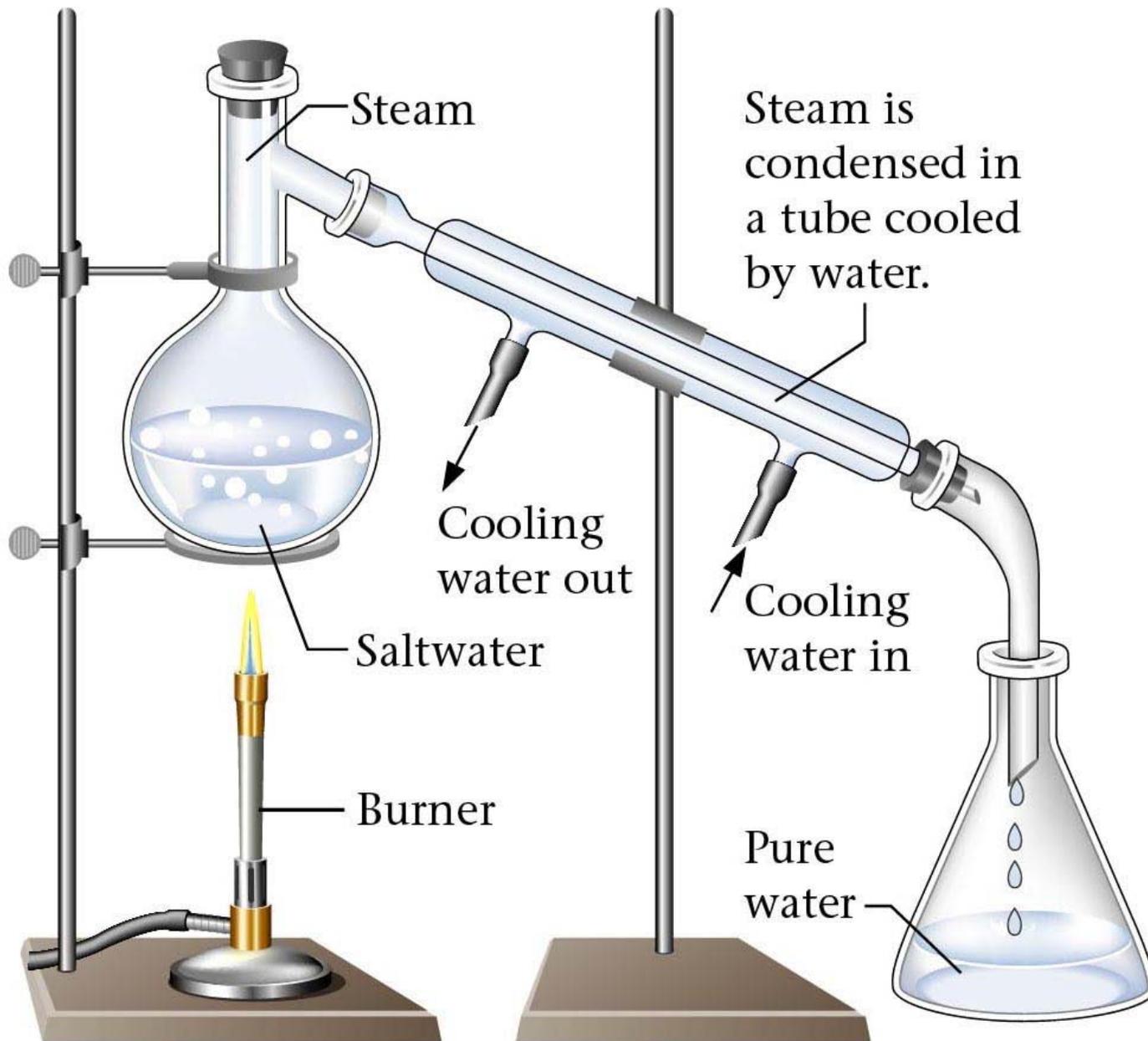


**Resposta rápido: quais os locais de produção de sal no Brasil?**

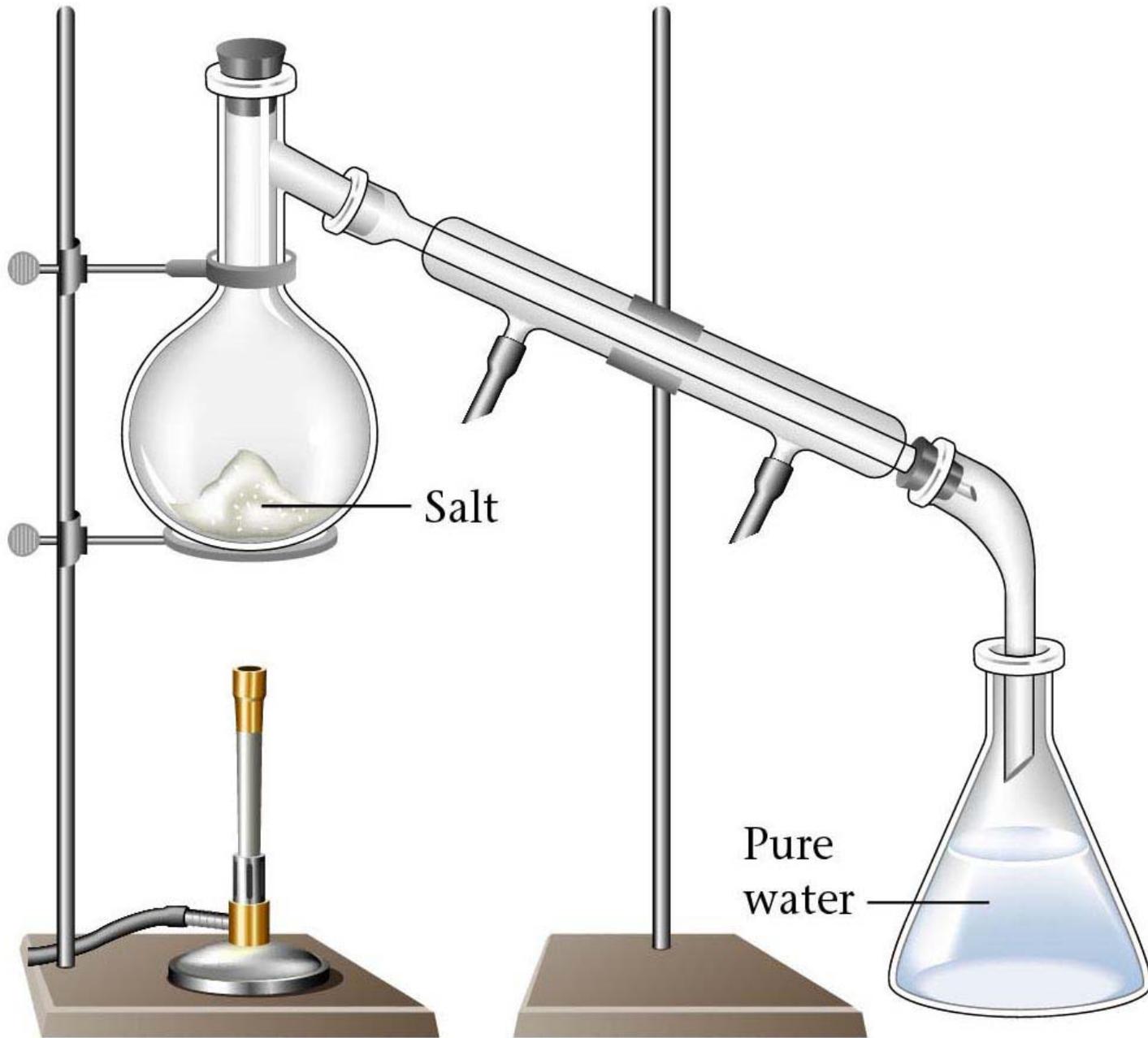
# Destilação Simples

J





(a)



(b)

## Destilação fracionada com coluna de fracionamento



**Aplicação da destilação fracionada: lembre que cada bandeja funciona com se fosse uma coluna de fracionamento.**

