

# SEPARAÇÃO DE MISTURAS



acesse o canal

[alexquimica.com](http://alexquimica.com)

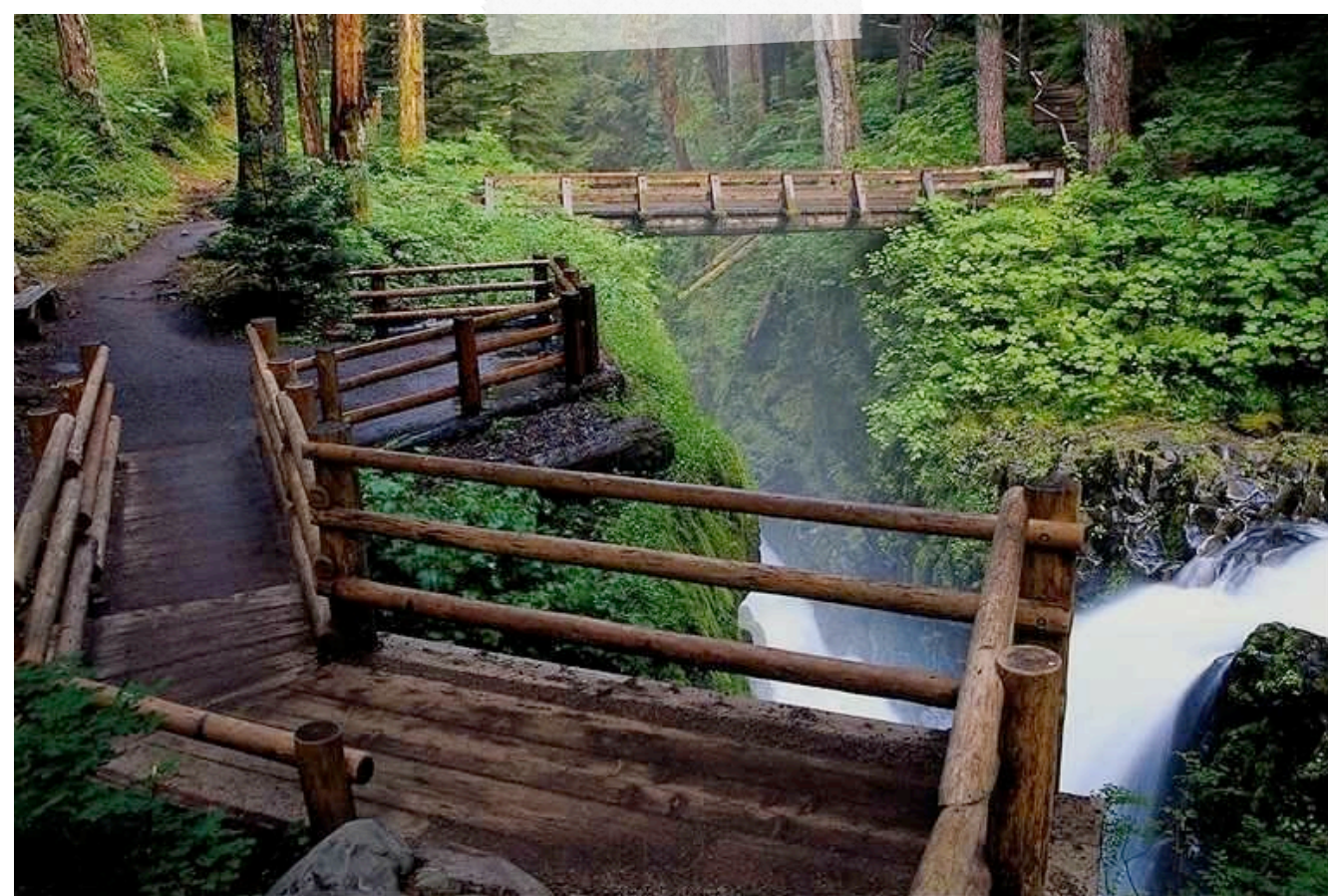


[alexdiniz1402q](https://www.instagram.com/alexdiniz1402q)



Prof: Alex

# Introdução



Na natureza , por mais perfeita que seja, raramente encontramos substâncias puras. E para conseguí-las, utilizamos um conjunto de processos físicos denominado: *Análise Imediata*

Esses processos só são possíveis devido ao fato de não ocorrer, numa mistura, alterações das propriedades físicas de seus componentes (P.F, P.E, densidade, etc...)



# Misturas Heterogêneas



Prof: Alex

# Catação



## *Coleta seletiva do lixo*

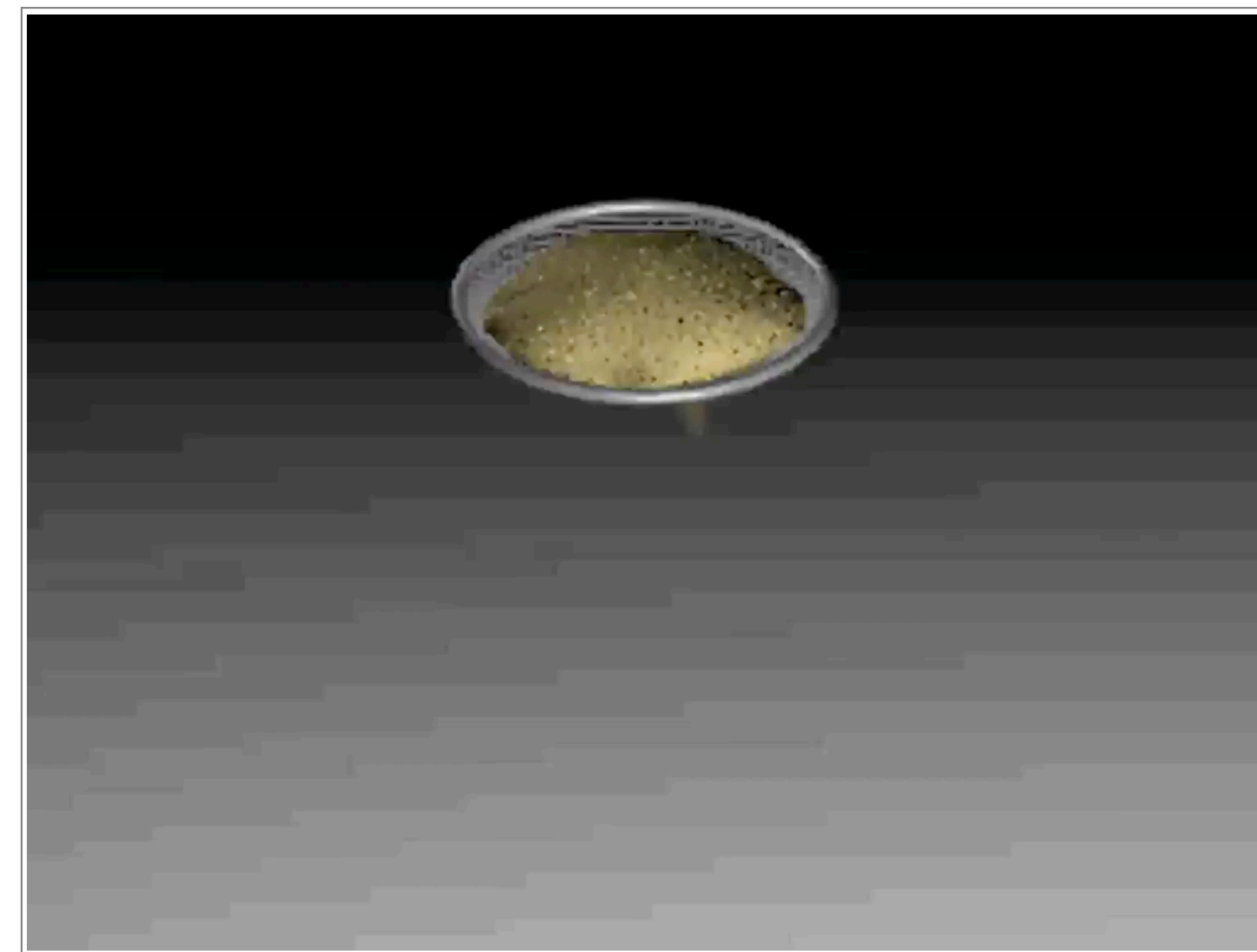


***“plástico , vidro e papel”***



# Peneiração

(ou Tamisação)



*“cascalho e areia”*



# Levigação

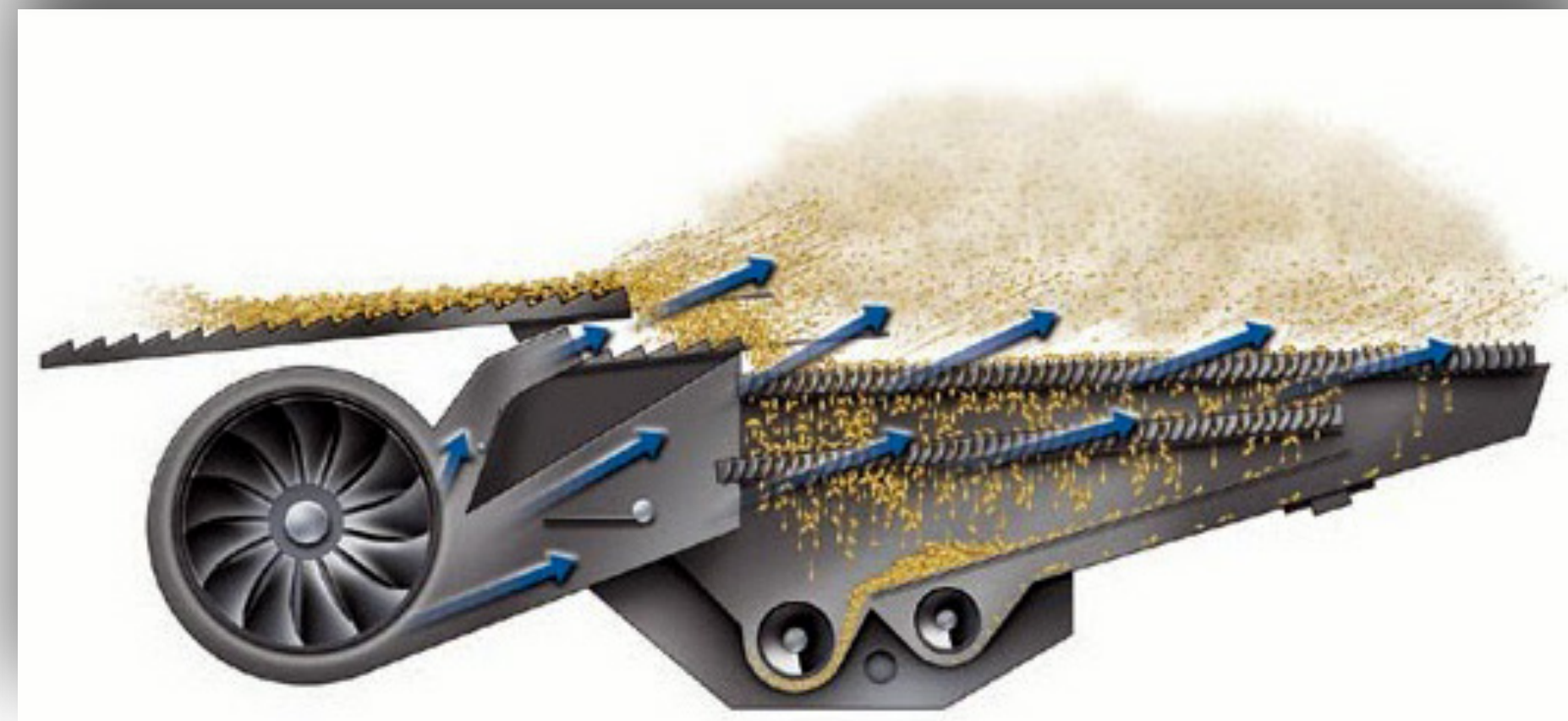
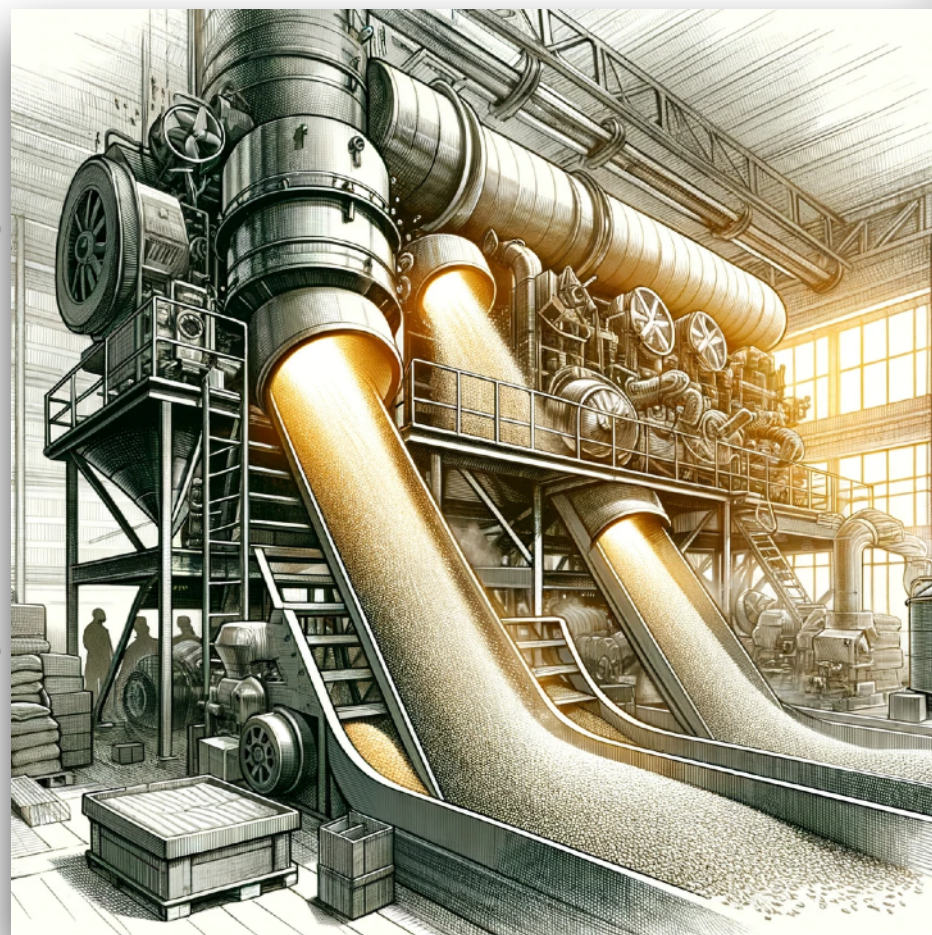


↓  
(bateia)

***“ouro e areia”***



# Ventilação



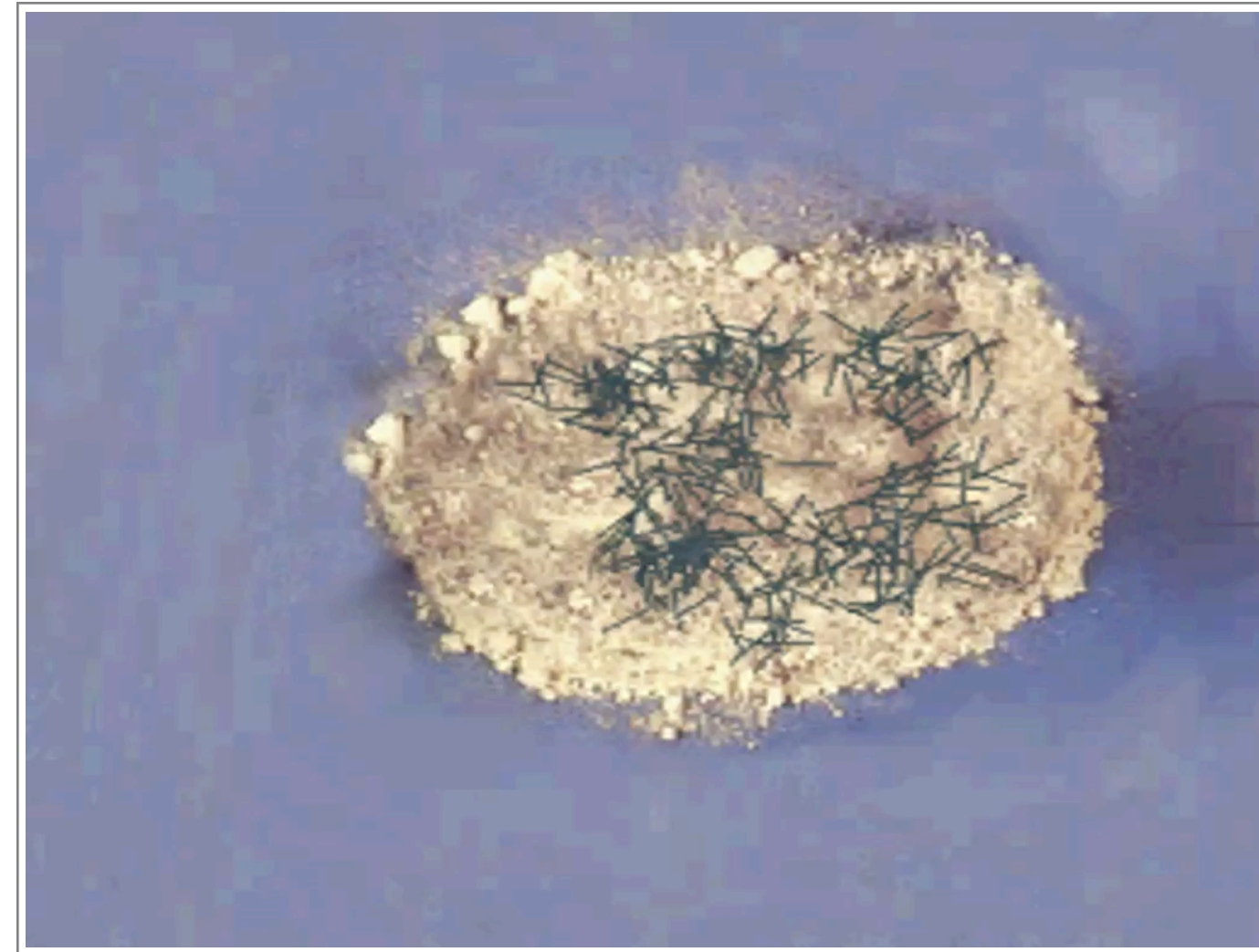
***“arroz e palha”***



# Imantação (ou Separação Magnética)

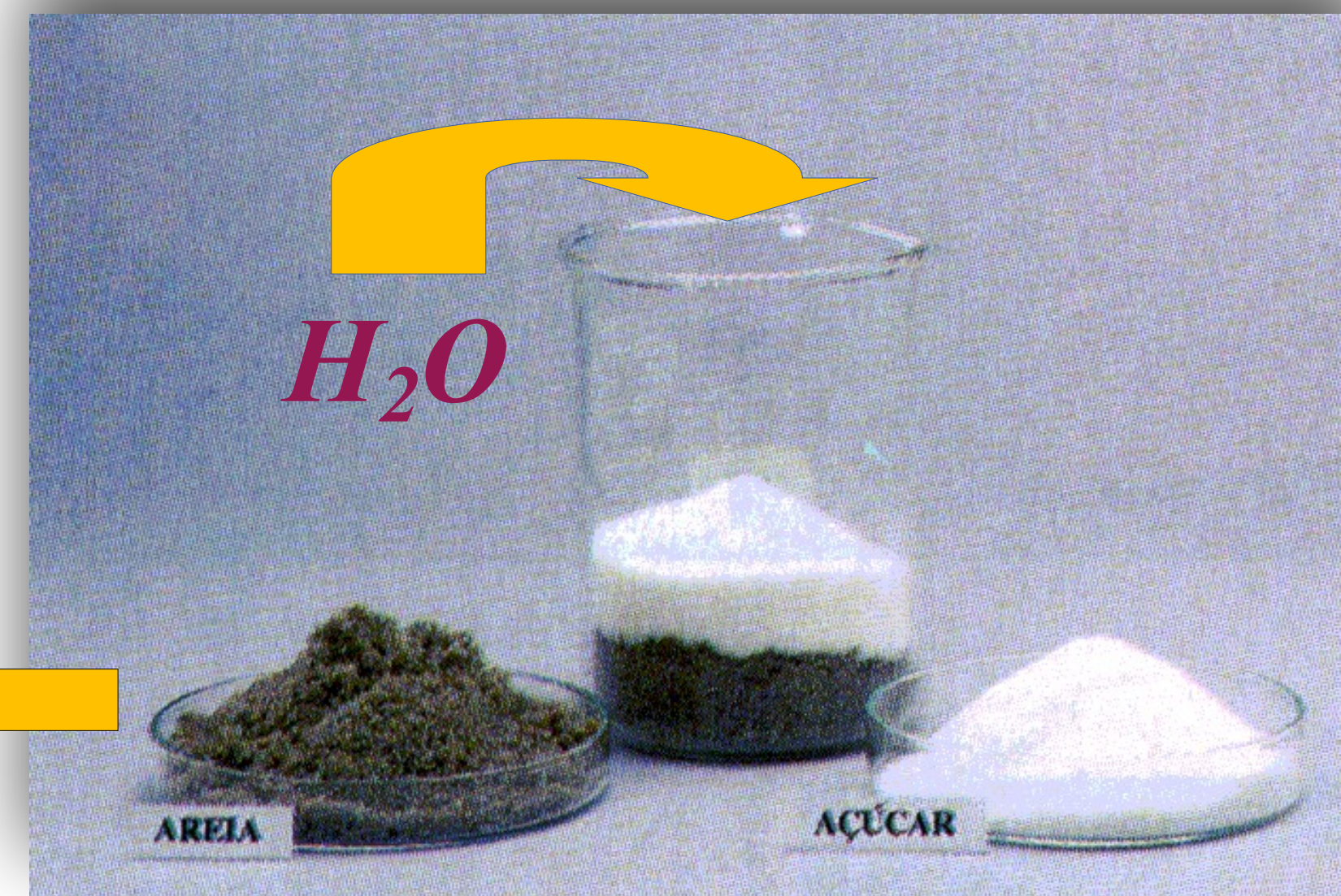
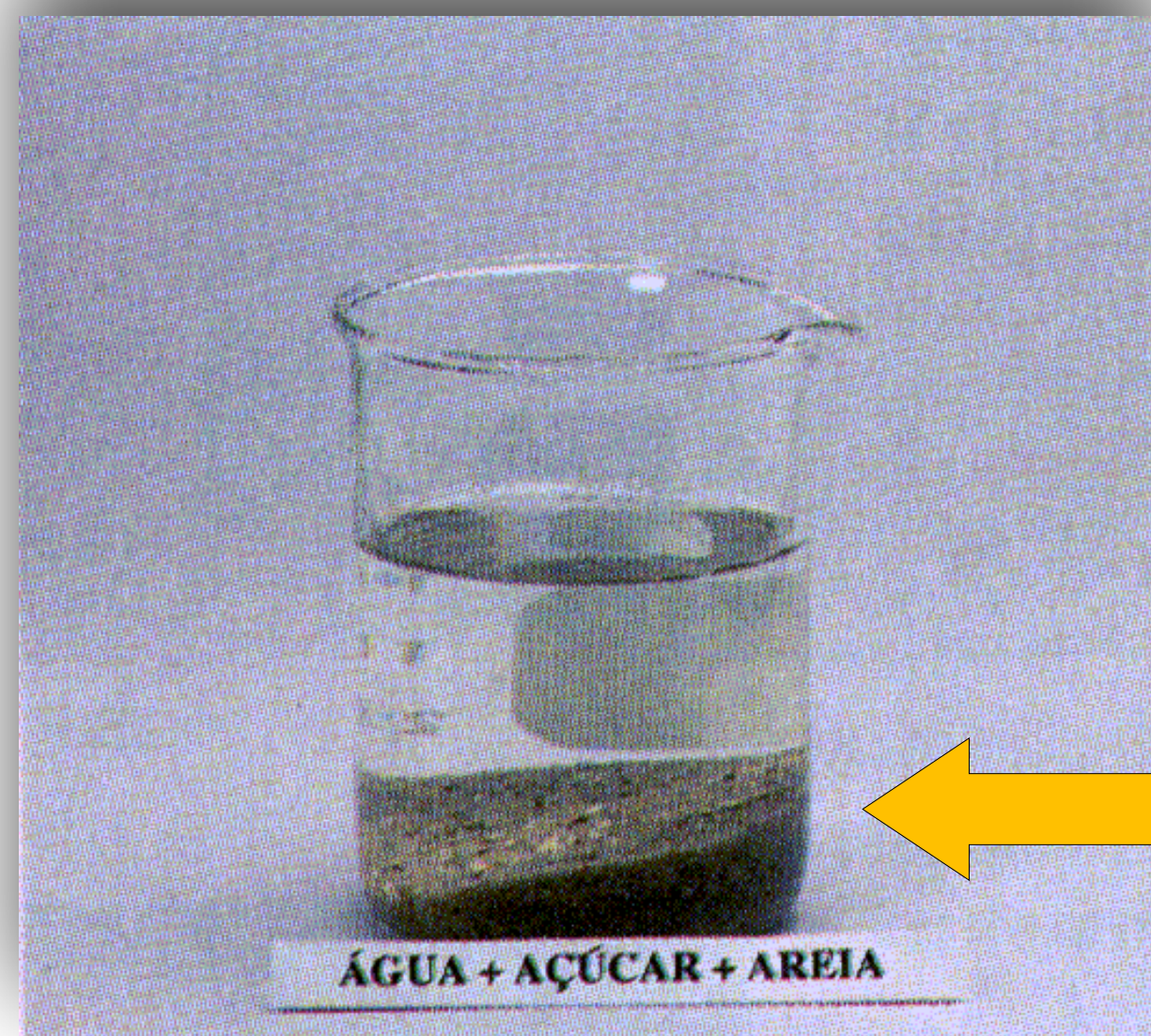


*“limalha de ferro e areia”*





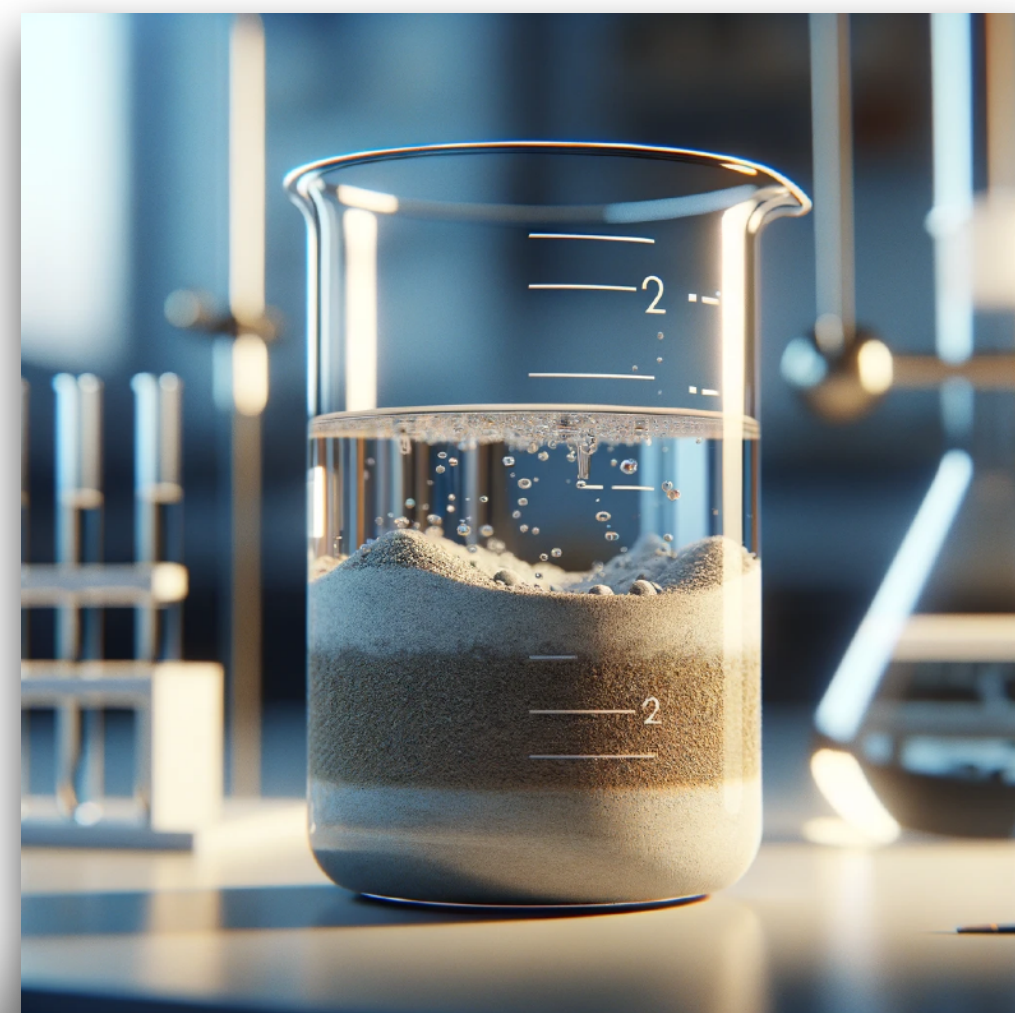
# Dissolução Fracionada (ou Extração)



É importante lembrar que a dissolução deve ser seguida de **filtração** e **evaporação**, para que seja obtido todos os componentes fracionados.



# Decantação



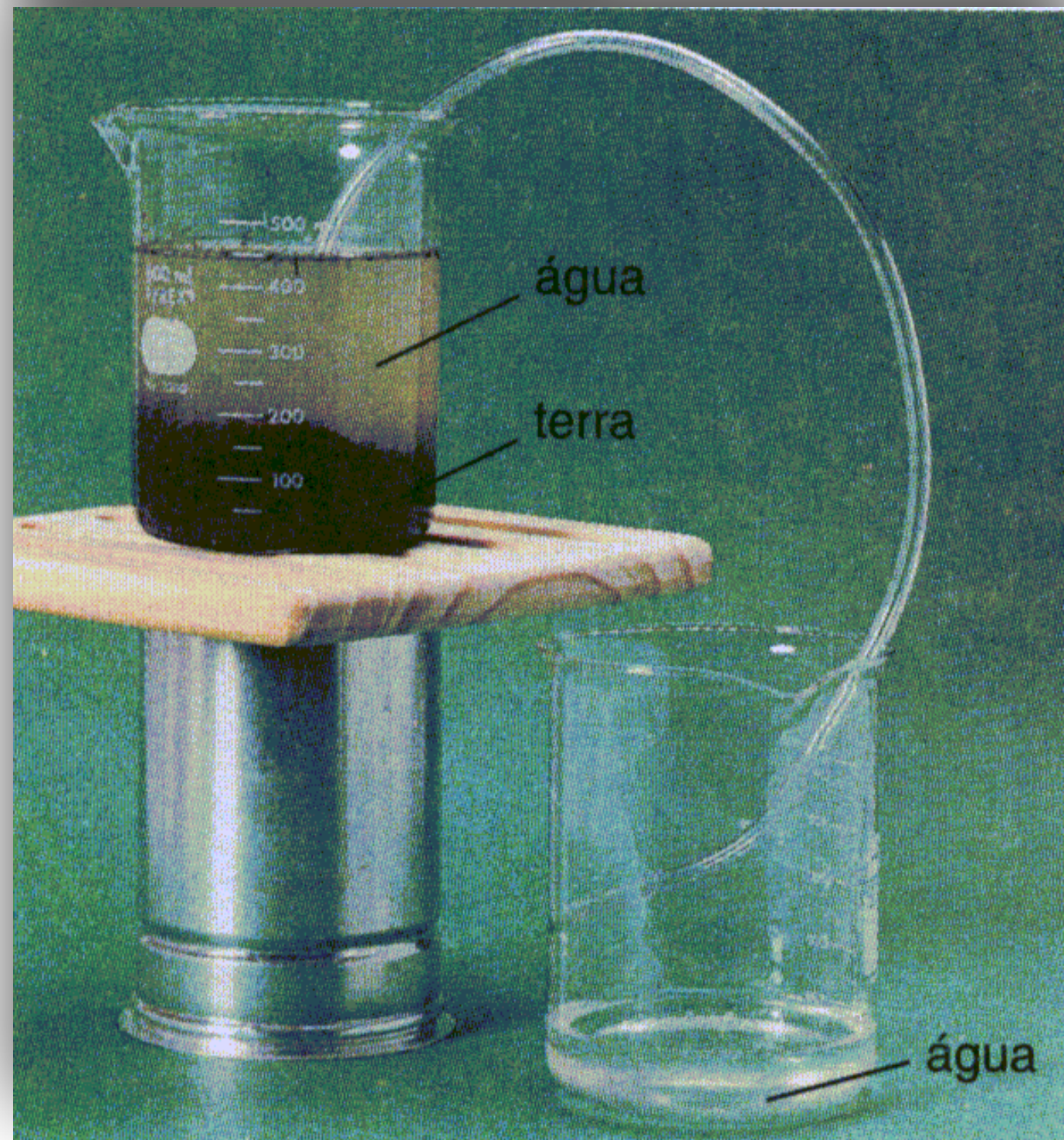
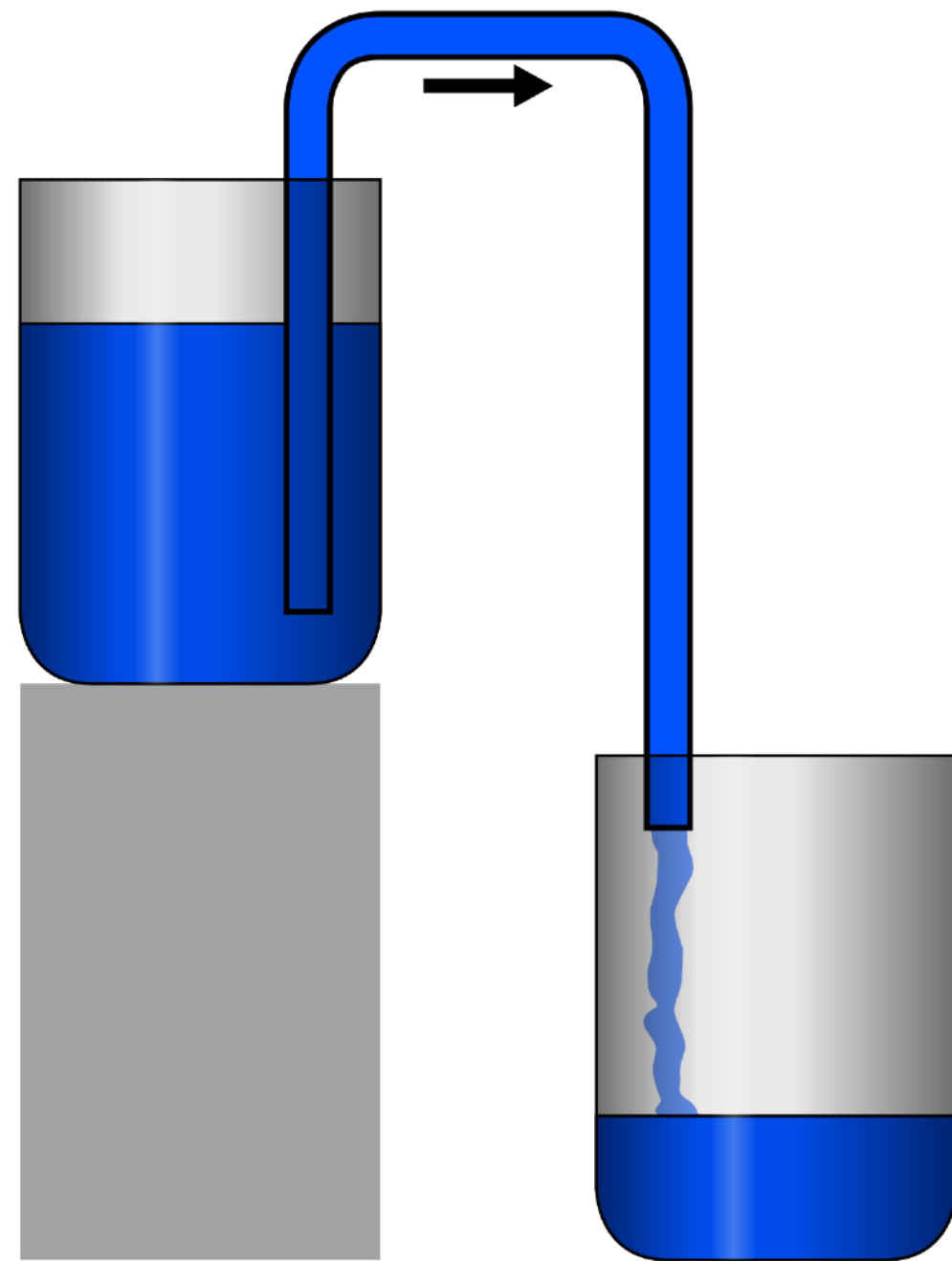
***“água e areia”***



# Decantação



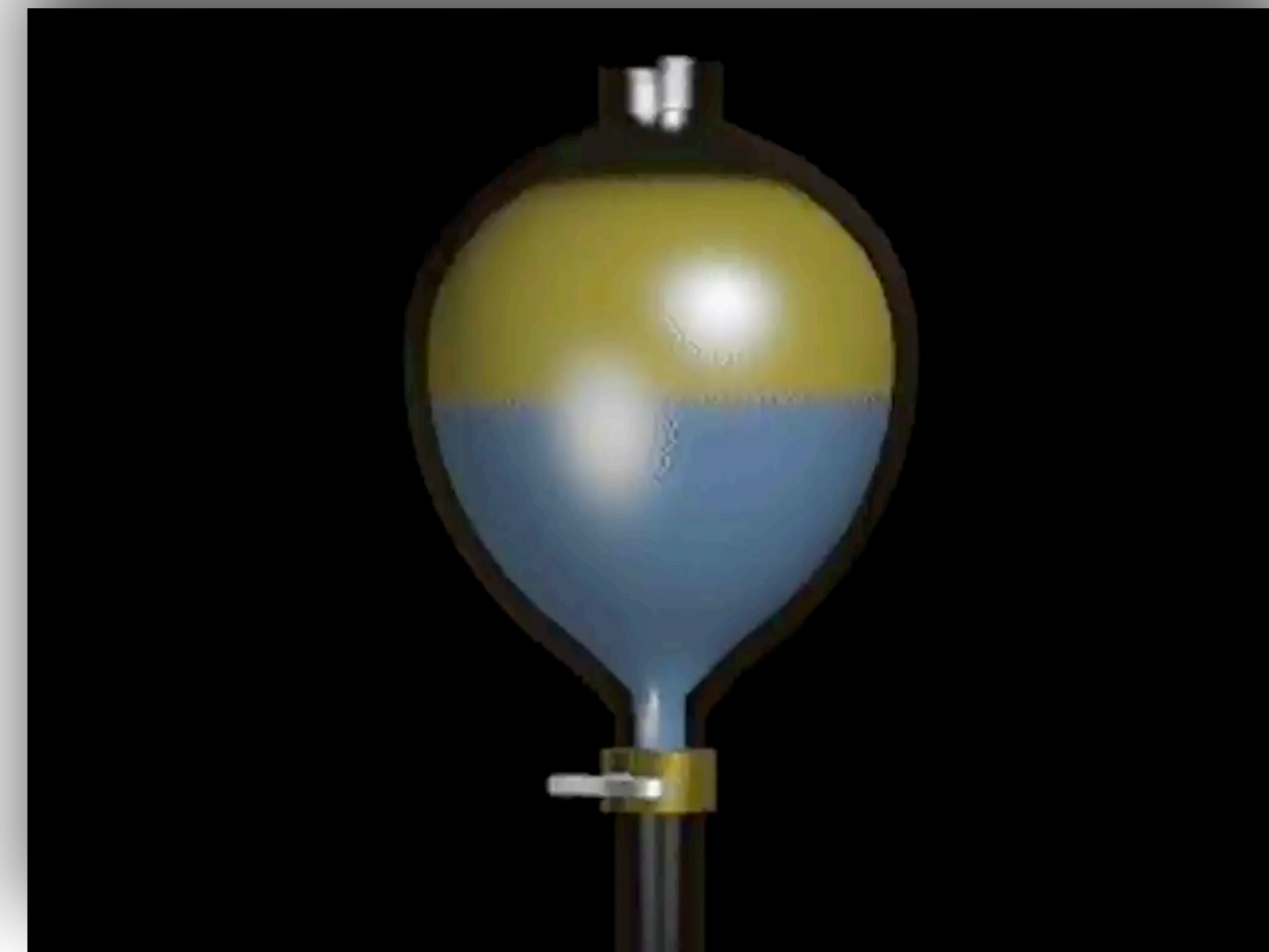
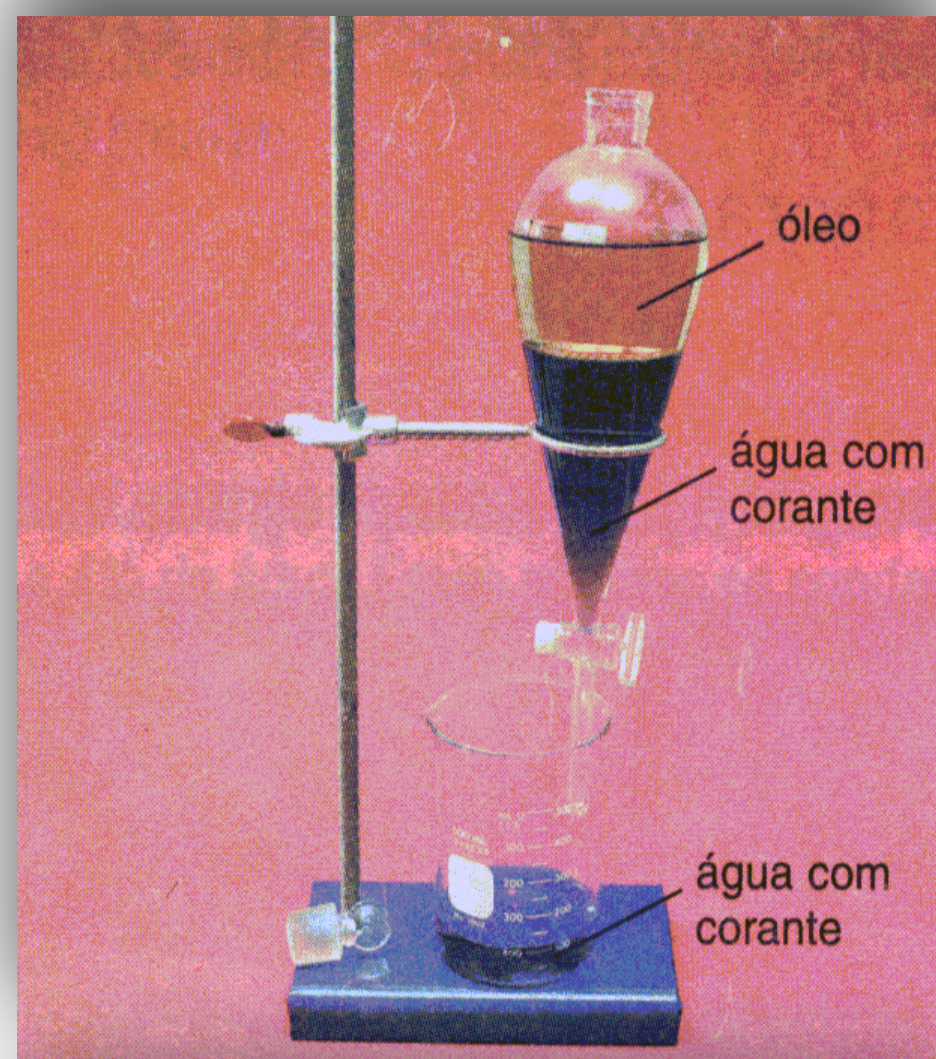
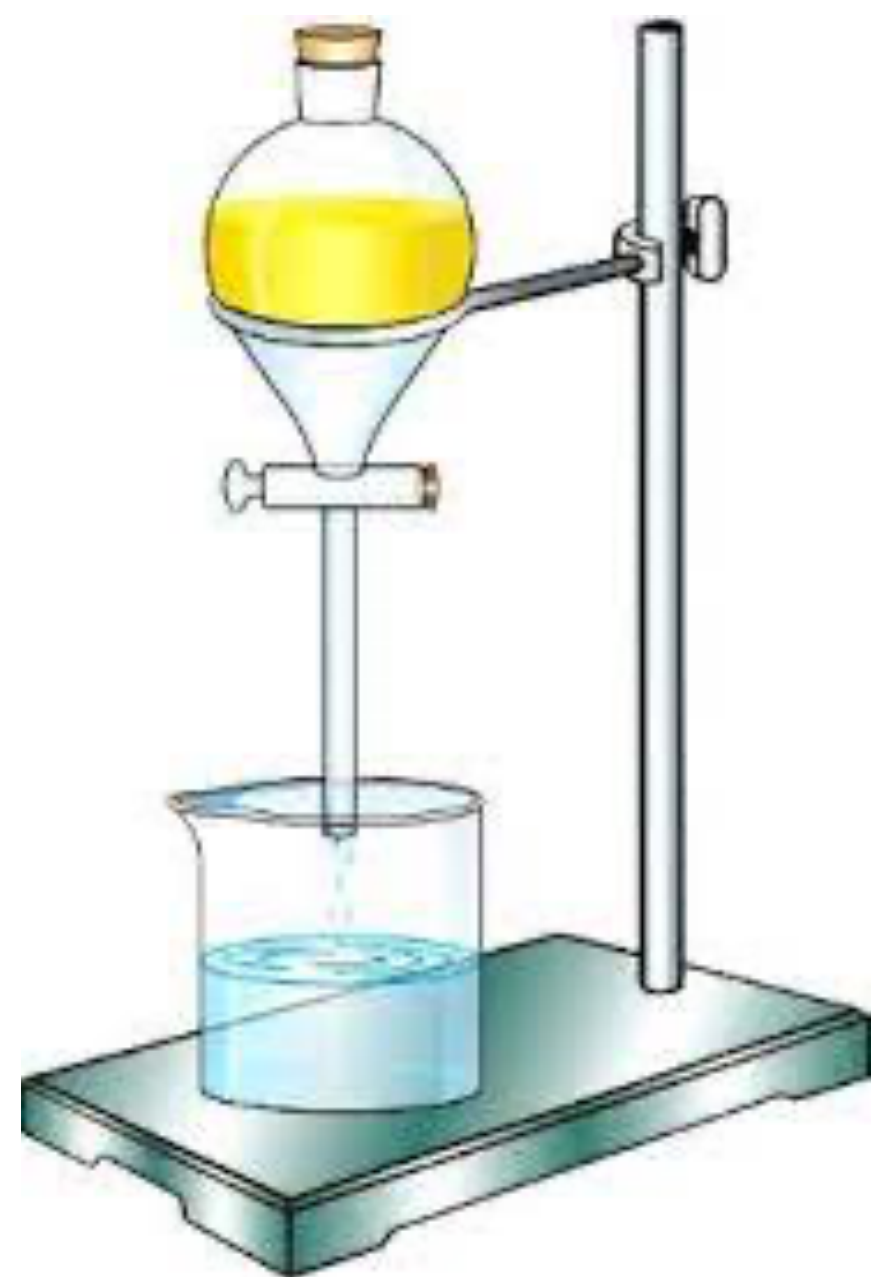
# Sifonação



*“água e terra”*



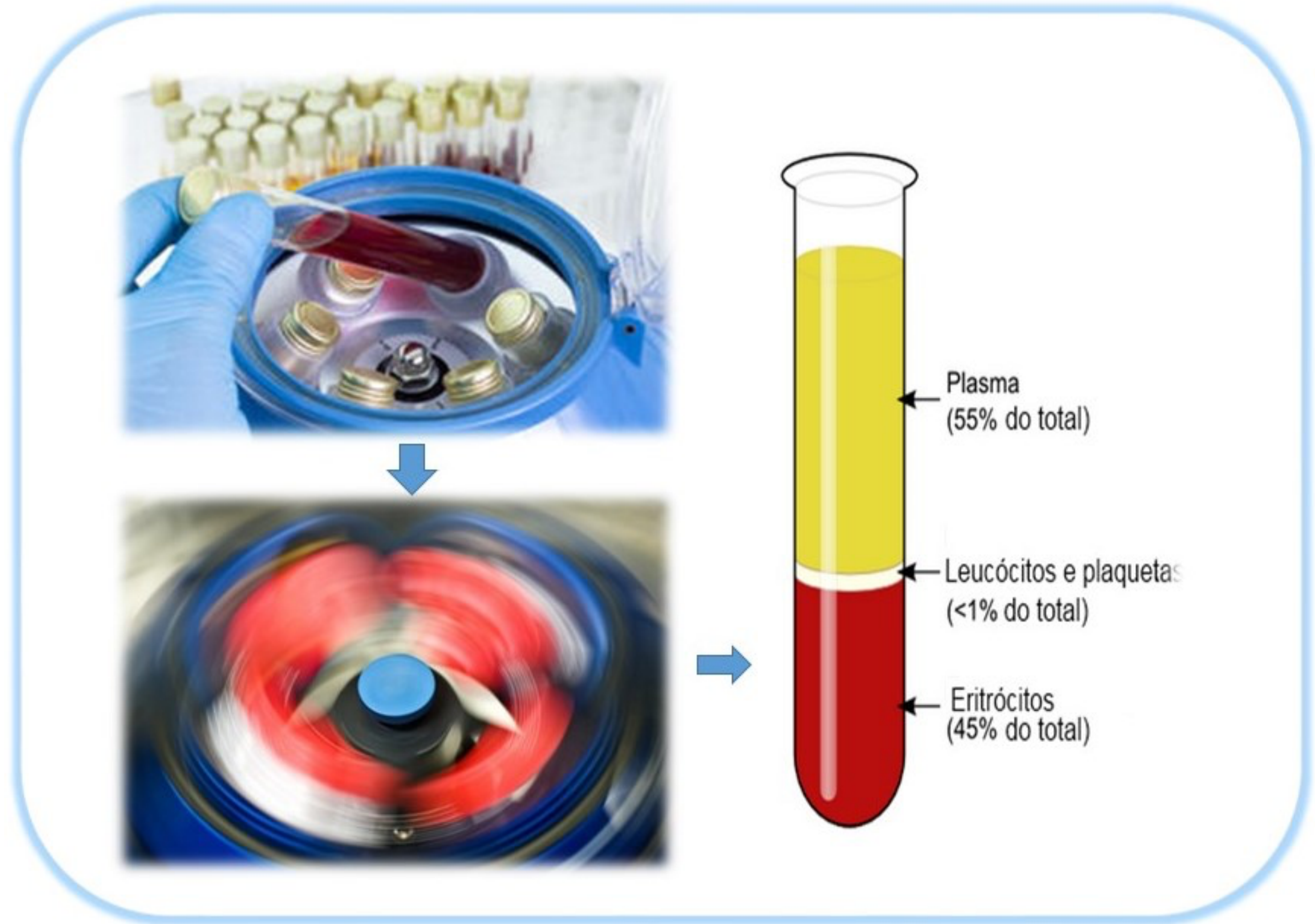
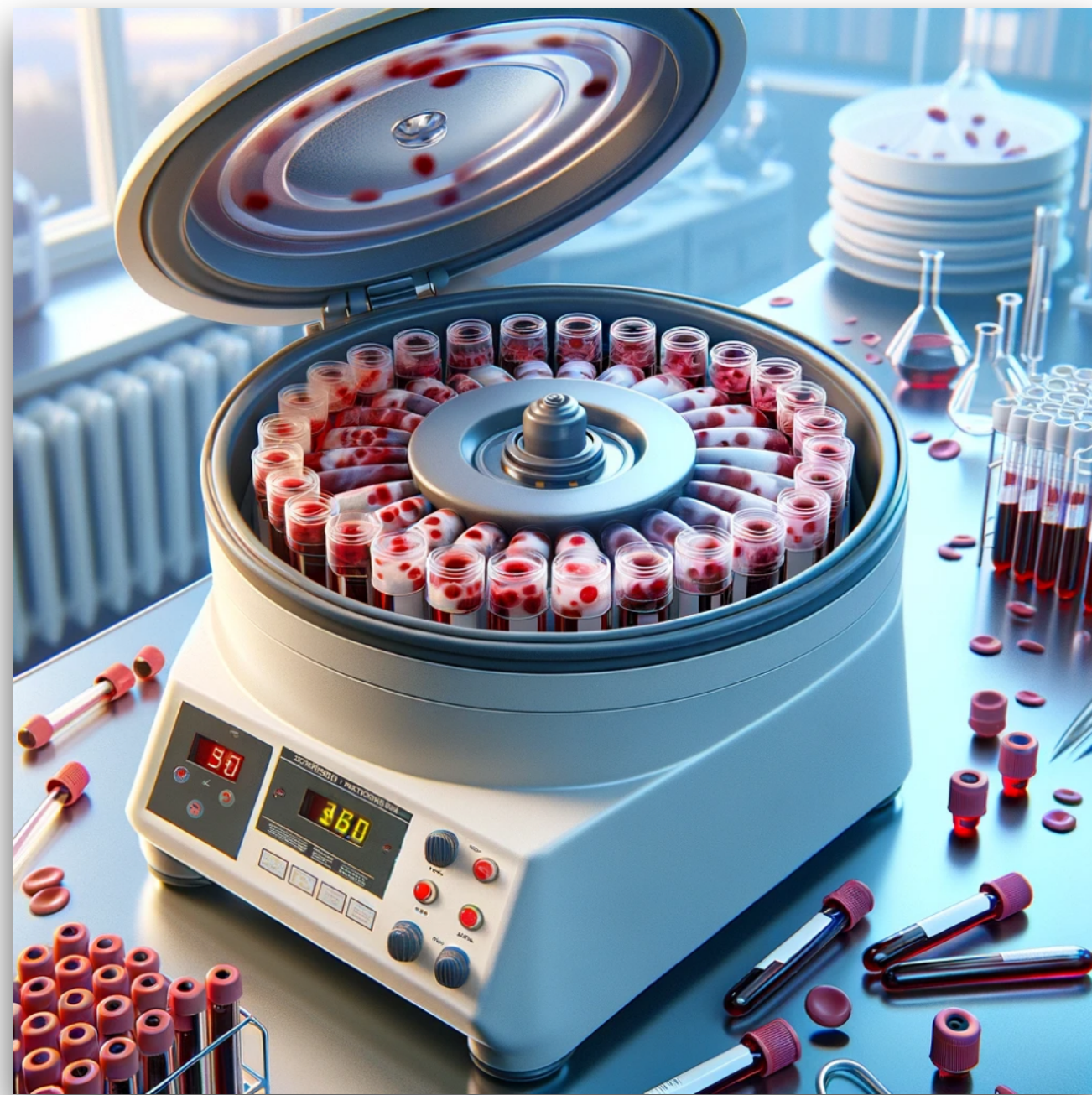
# Decantação em funil



*“água e óleo”*



# Centrifugação



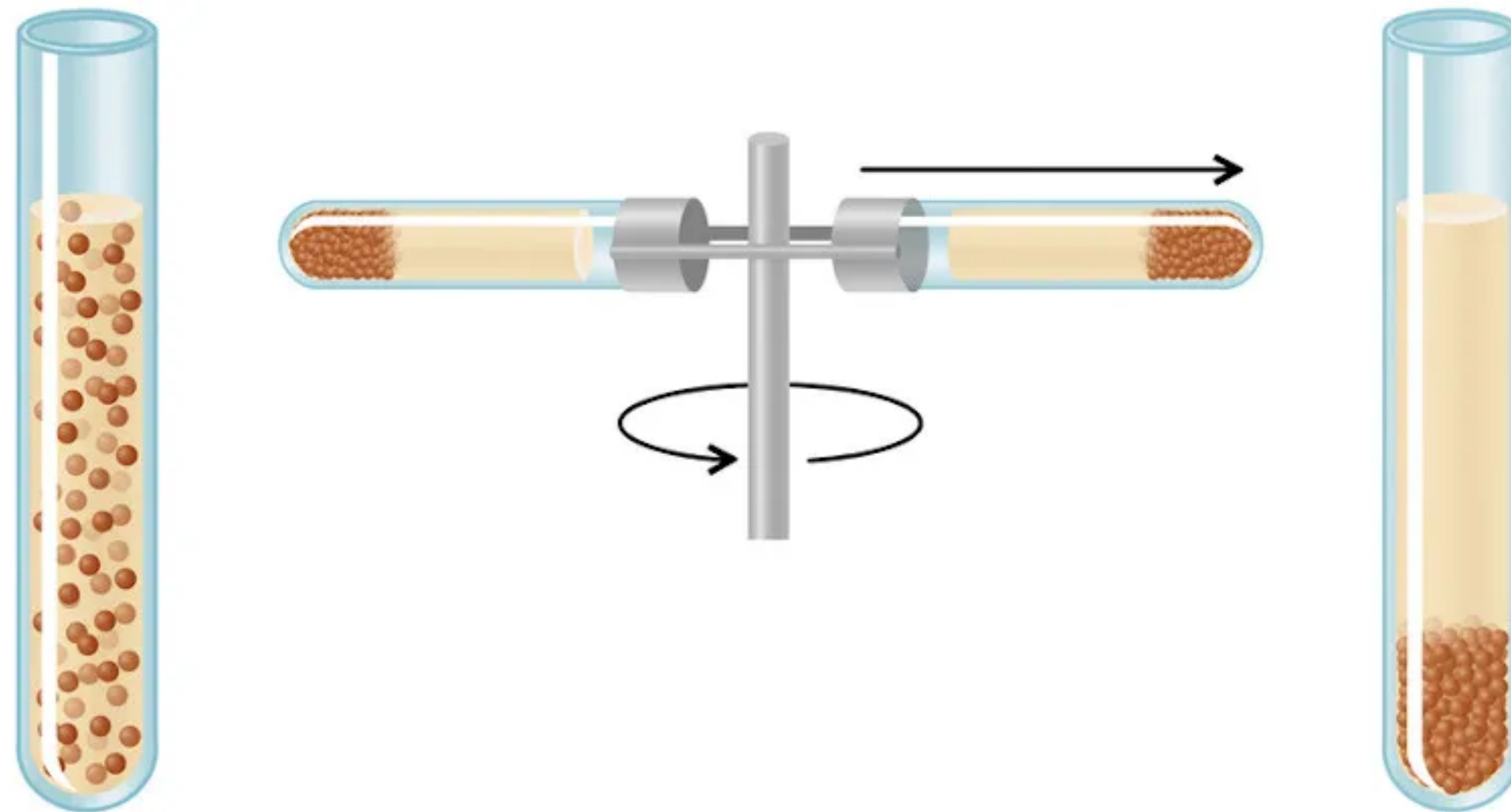
*“sangue”*



# Centrifugação



A centrífuga acelera o processo de decantação e por isso é usada em misturas que apresentam alto tempo de sedimentação.



# Centrifugação







# Centrifugação do leite



**As centrífugas são utilizadas para retirar a gordura do leite.**



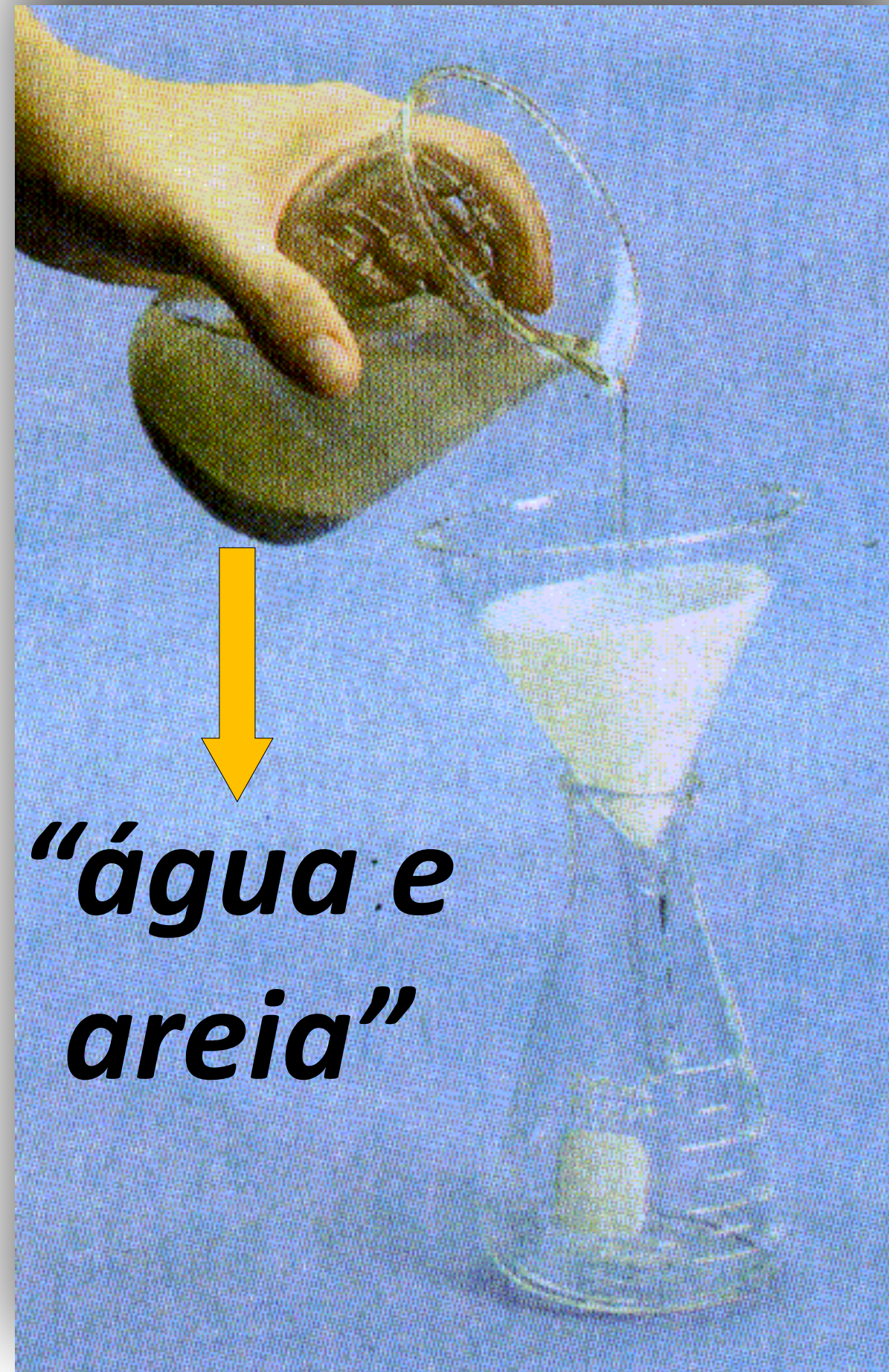
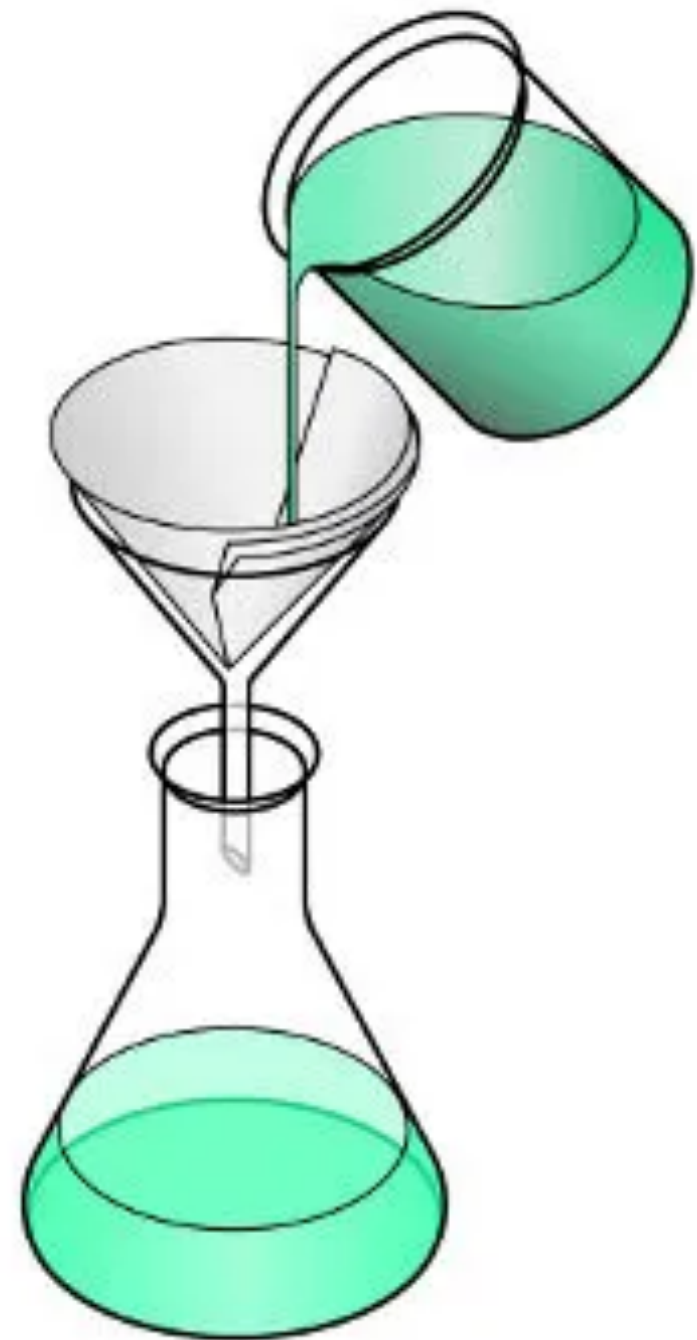
# Flotação



*“serragem e areia”*



# Filtração



# Filtração em casa



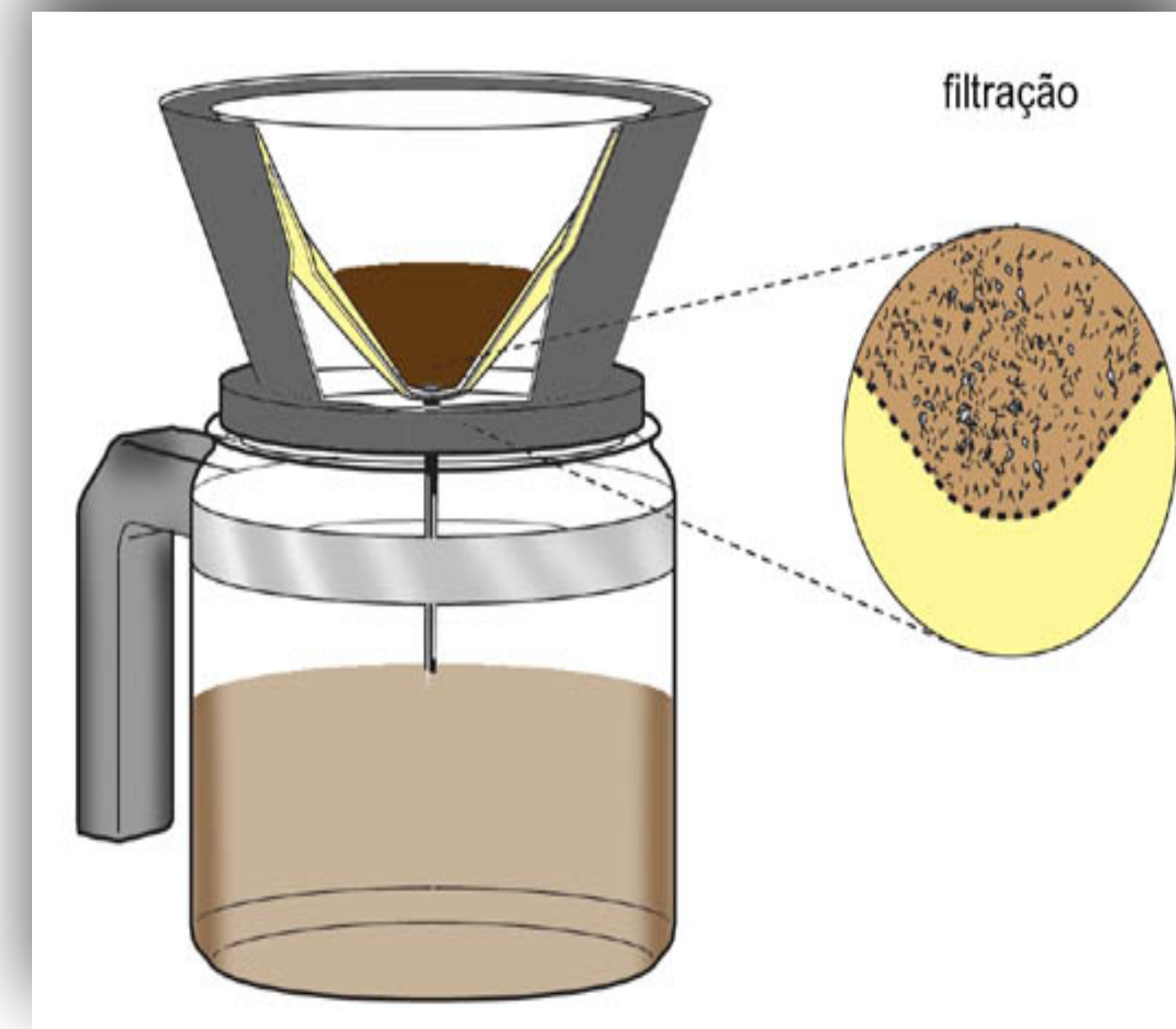
*“aspirador de pó”*



*filtro*



# Filtração em casa



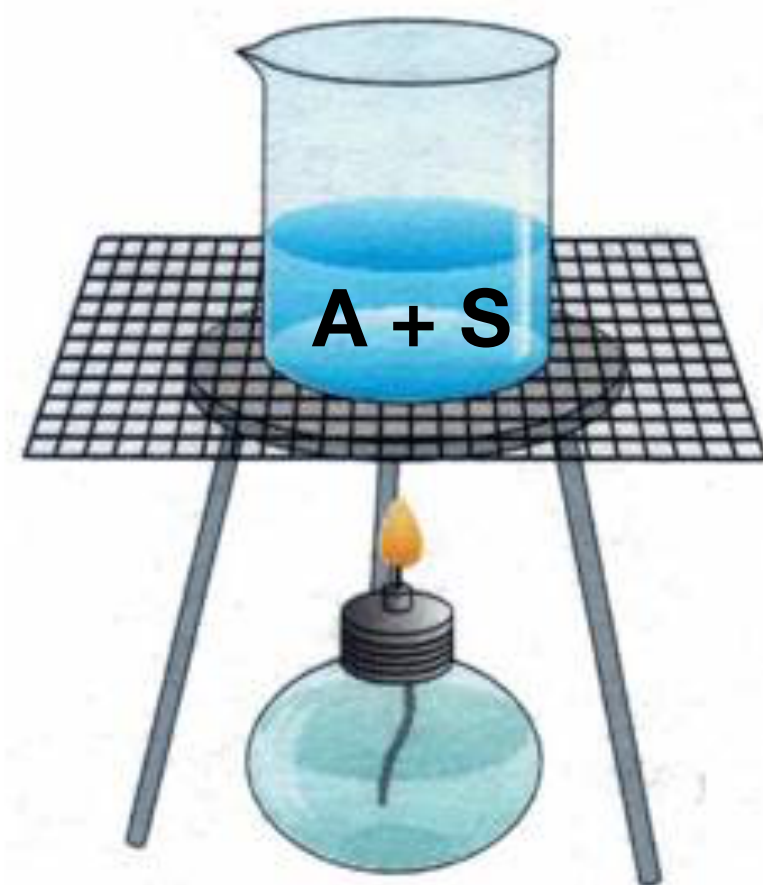
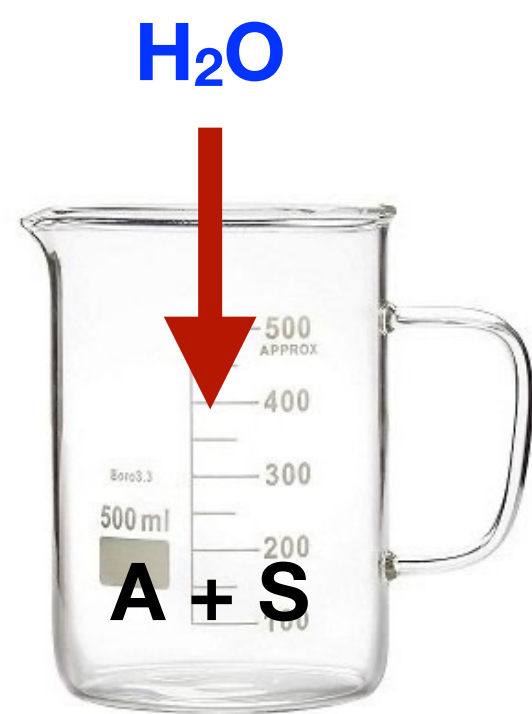
*A água promove a **extração** do café, a **filtração** o separa dos resíduos não solúveis e a **sublimação** separa as substâncias voláteis.*



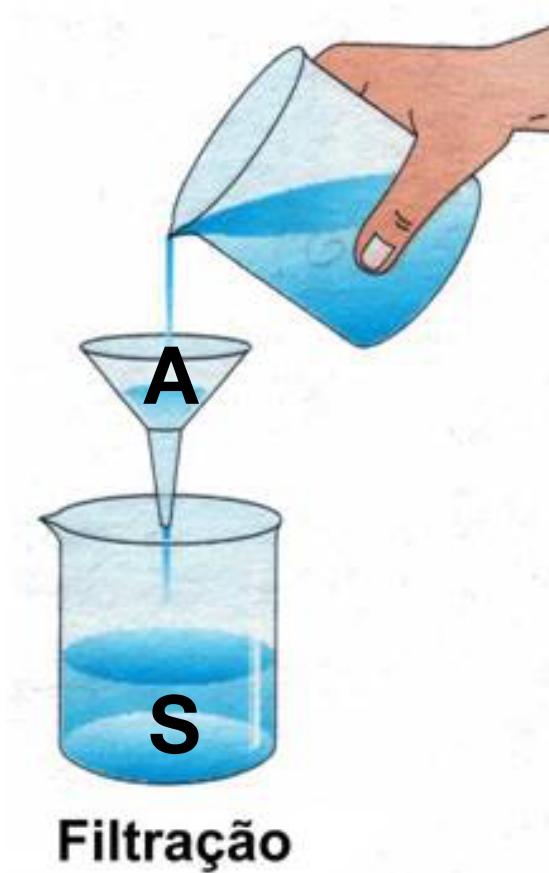
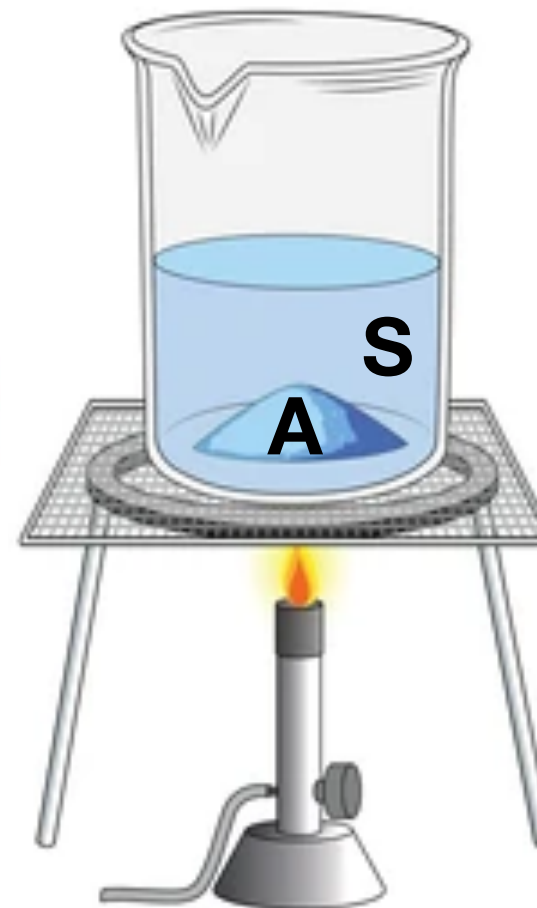


# Cristalização Fracionada

## *“sal e açúcar”*



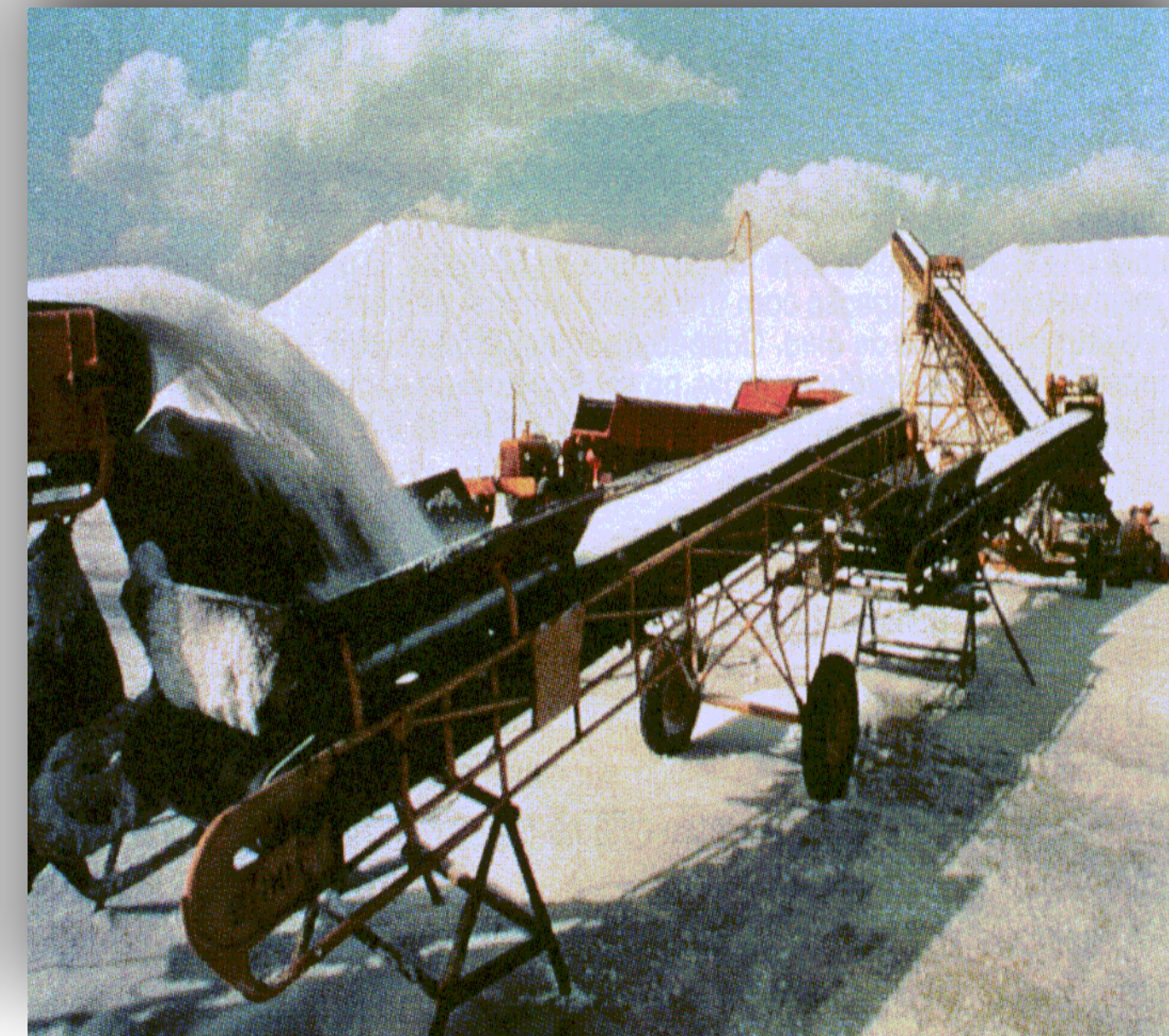
Dissolução a quente



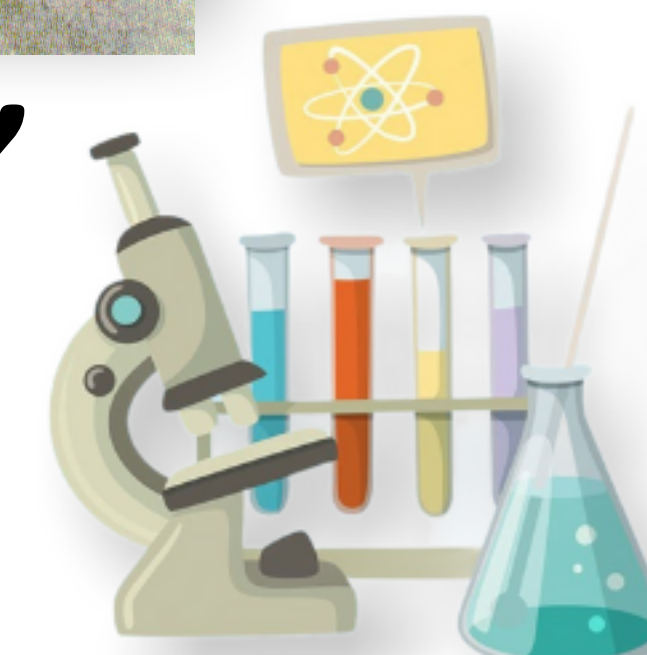
# Misturas Homogêneas



# Evaporação



***“Retirada de sal da água do mar”***



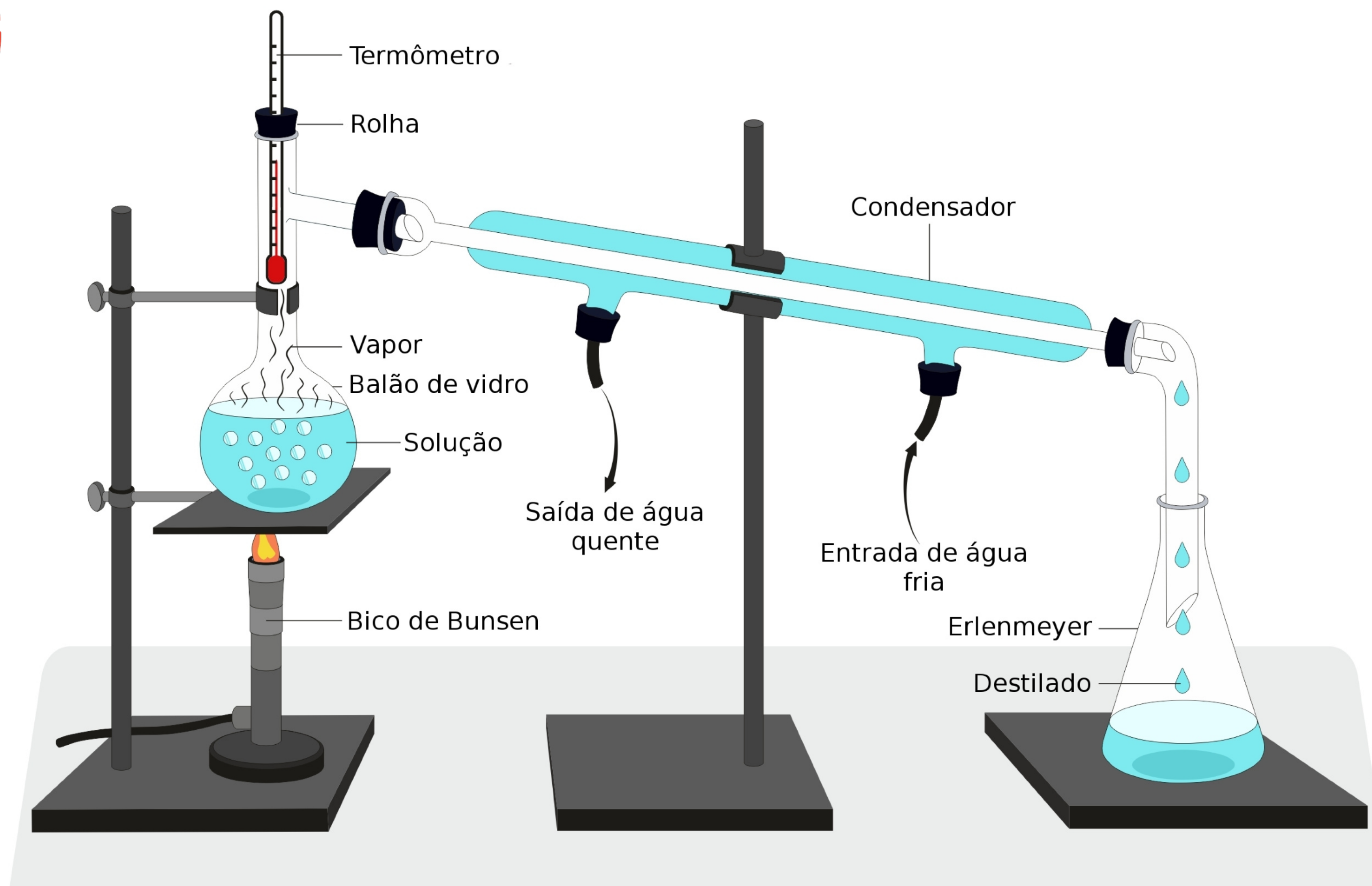


# Evaporação

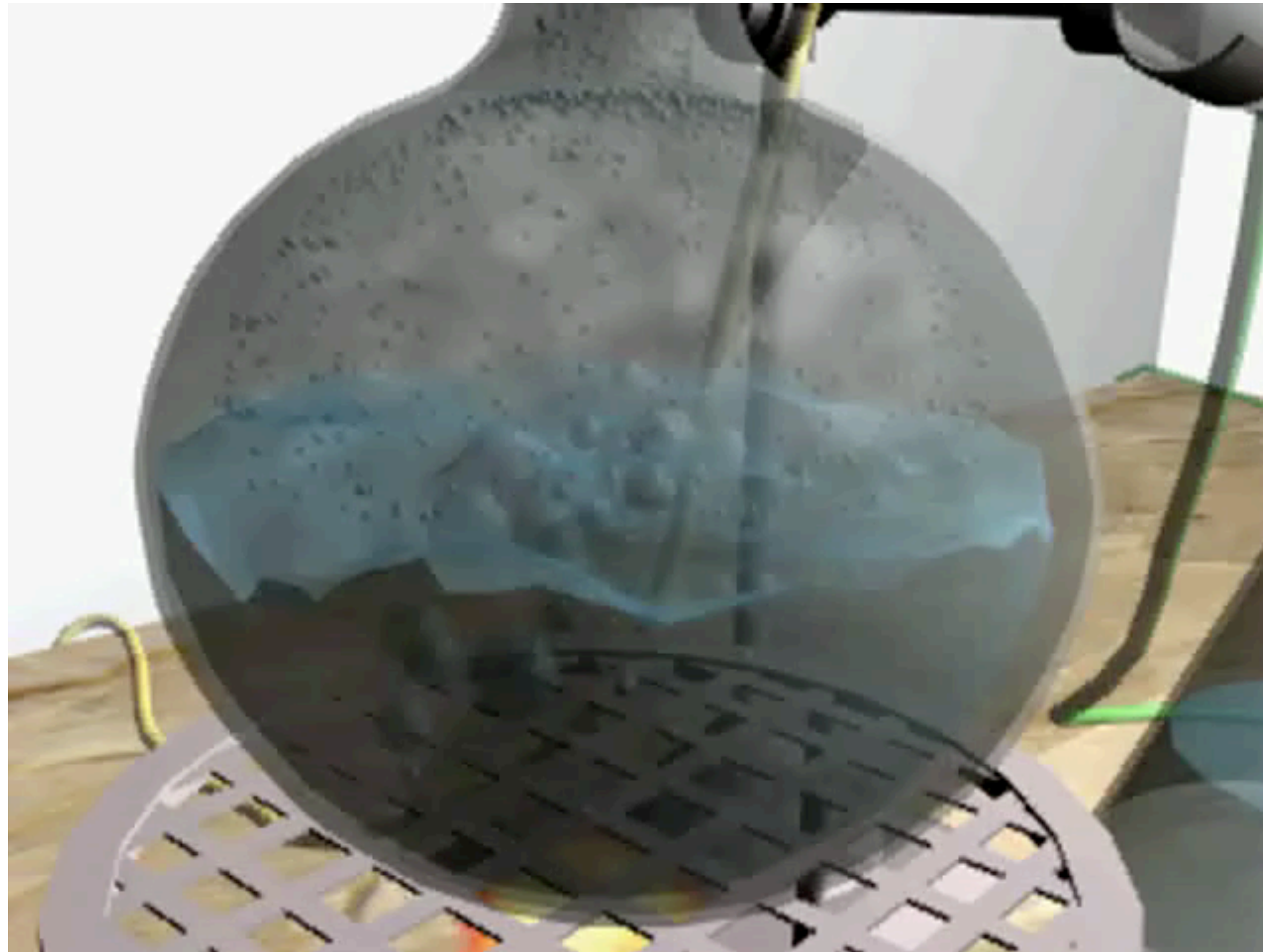
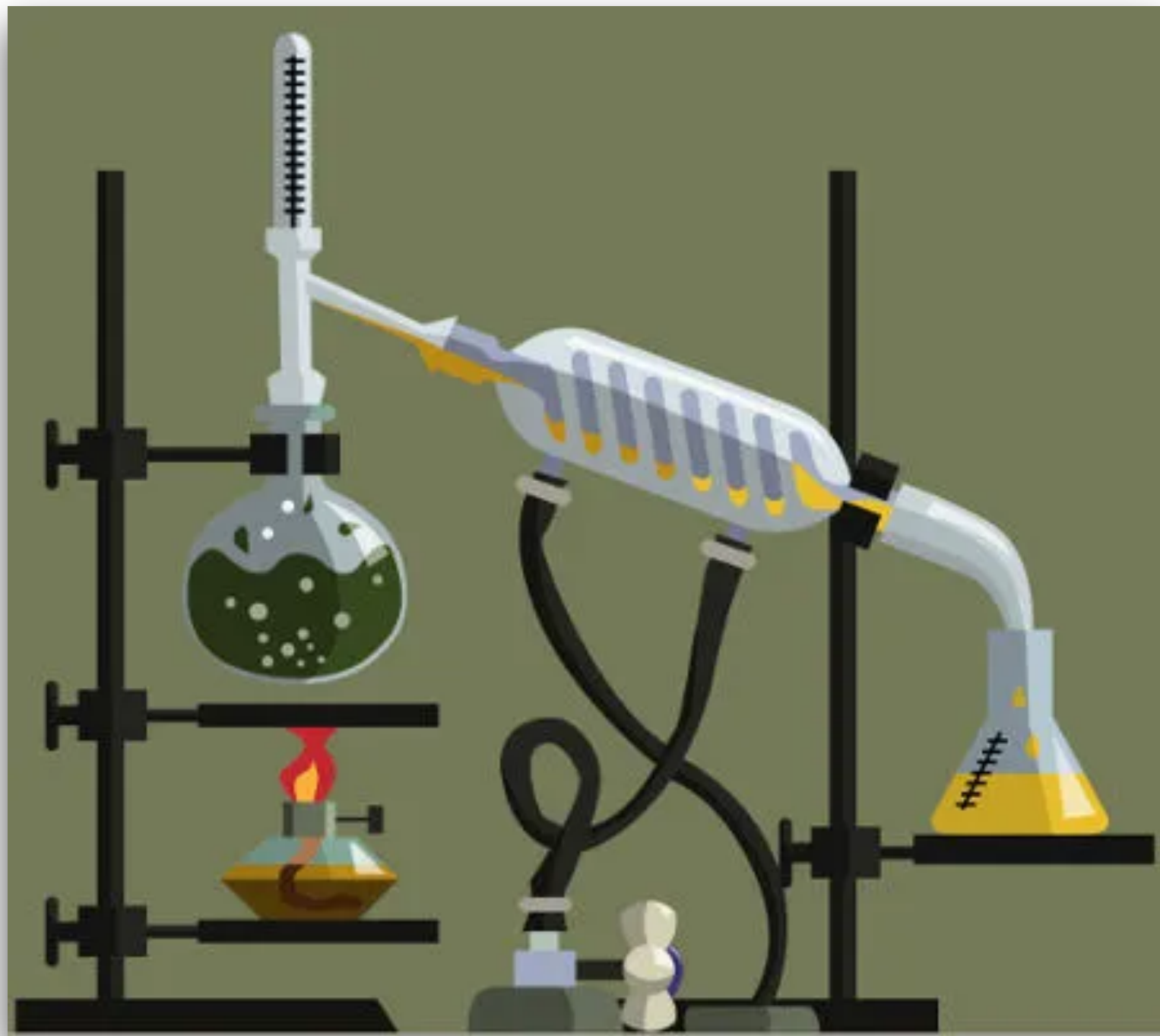


# Destilação Simples

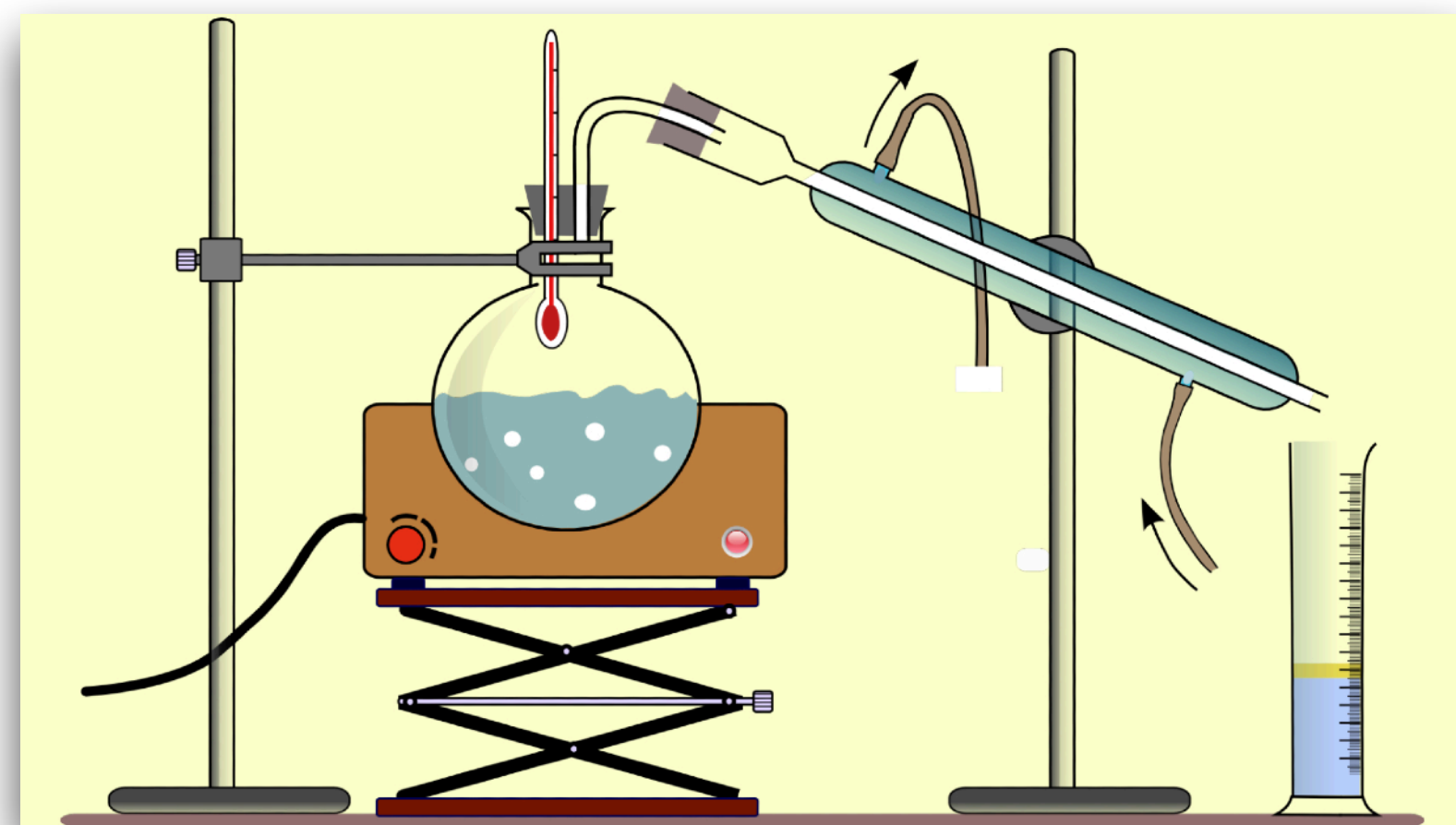
Quando tem a necessidade de aproveitar a parte líquida da mistura



# Destilação Simples



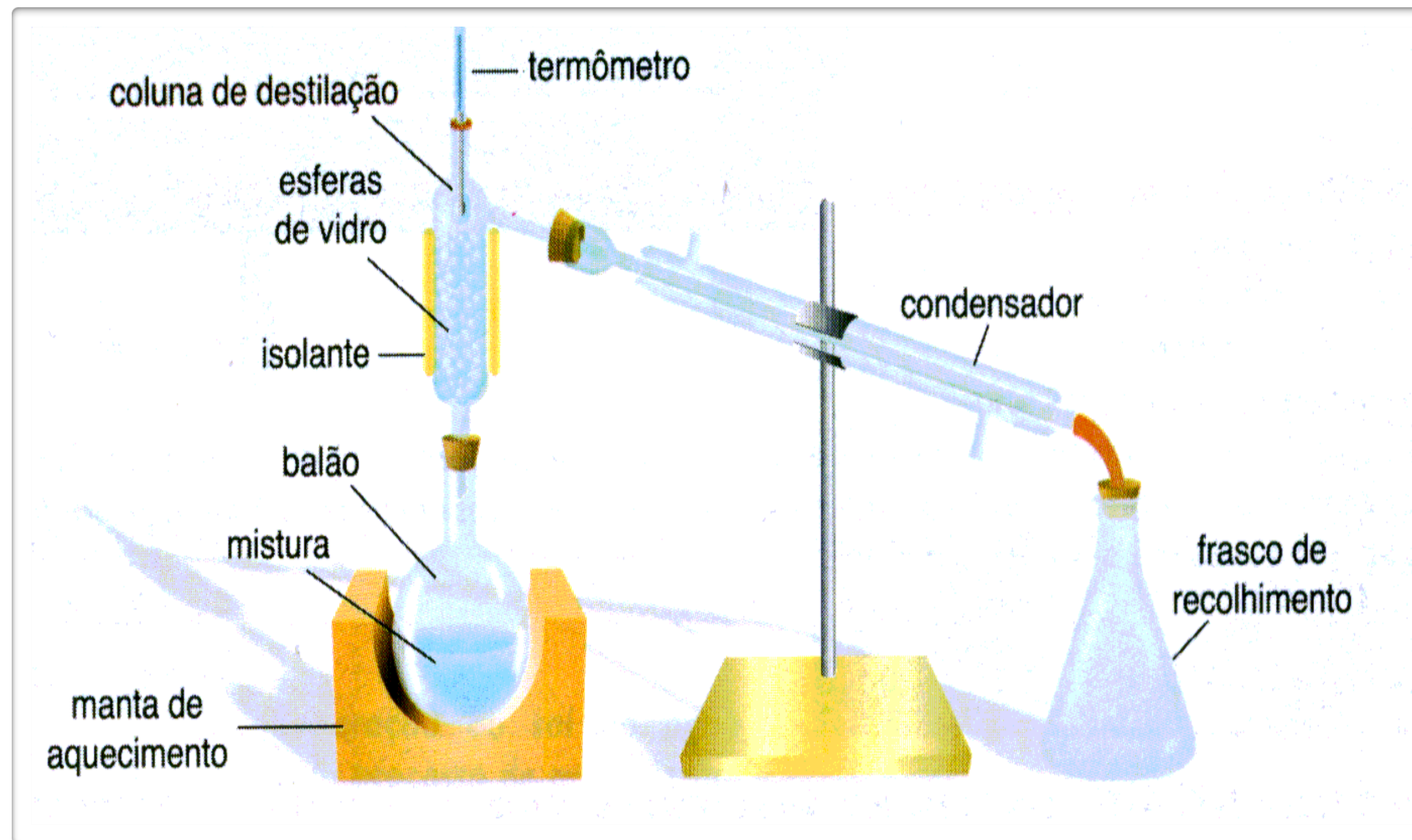
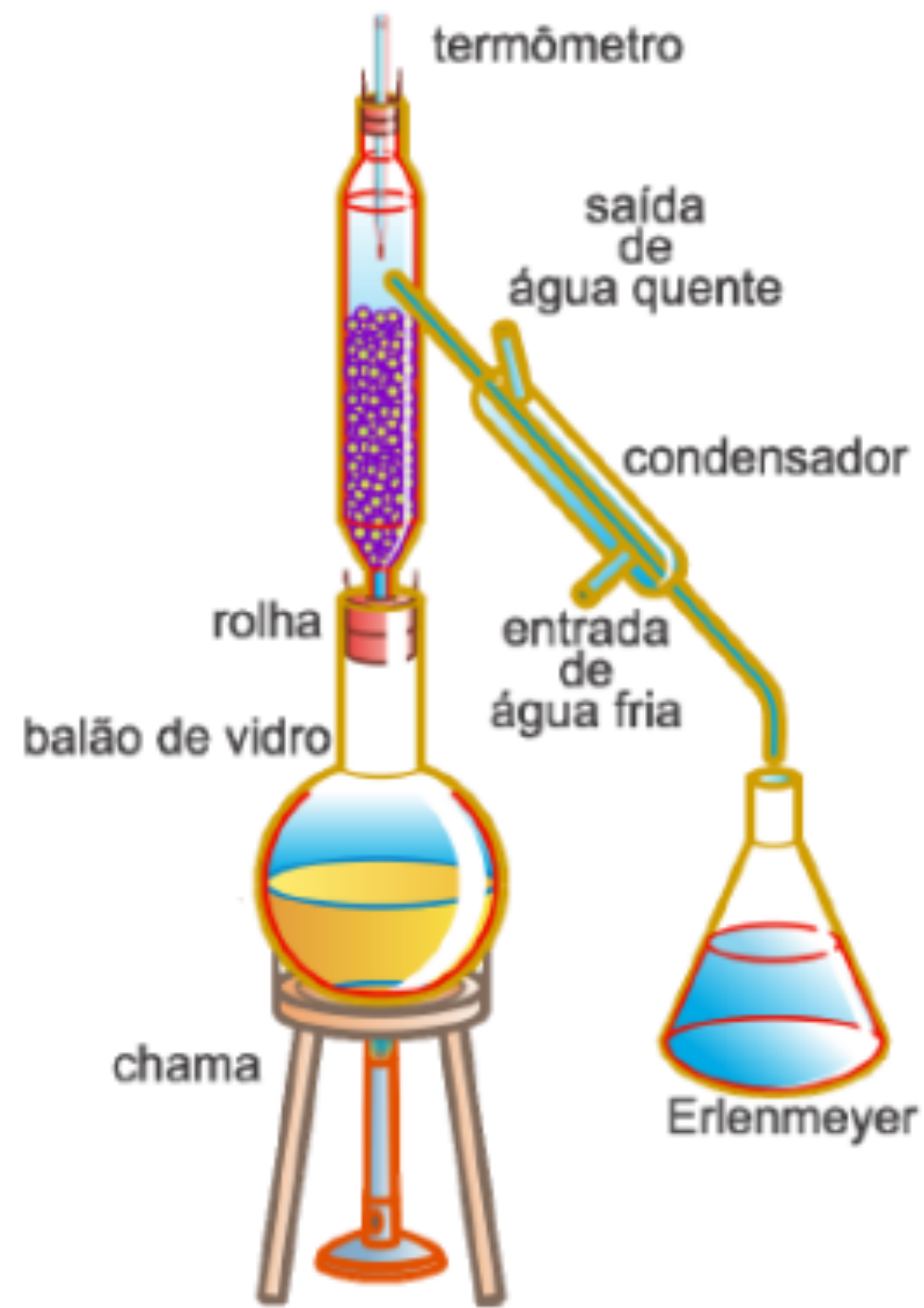
# Destilação Simples



# Destilação Fracionada



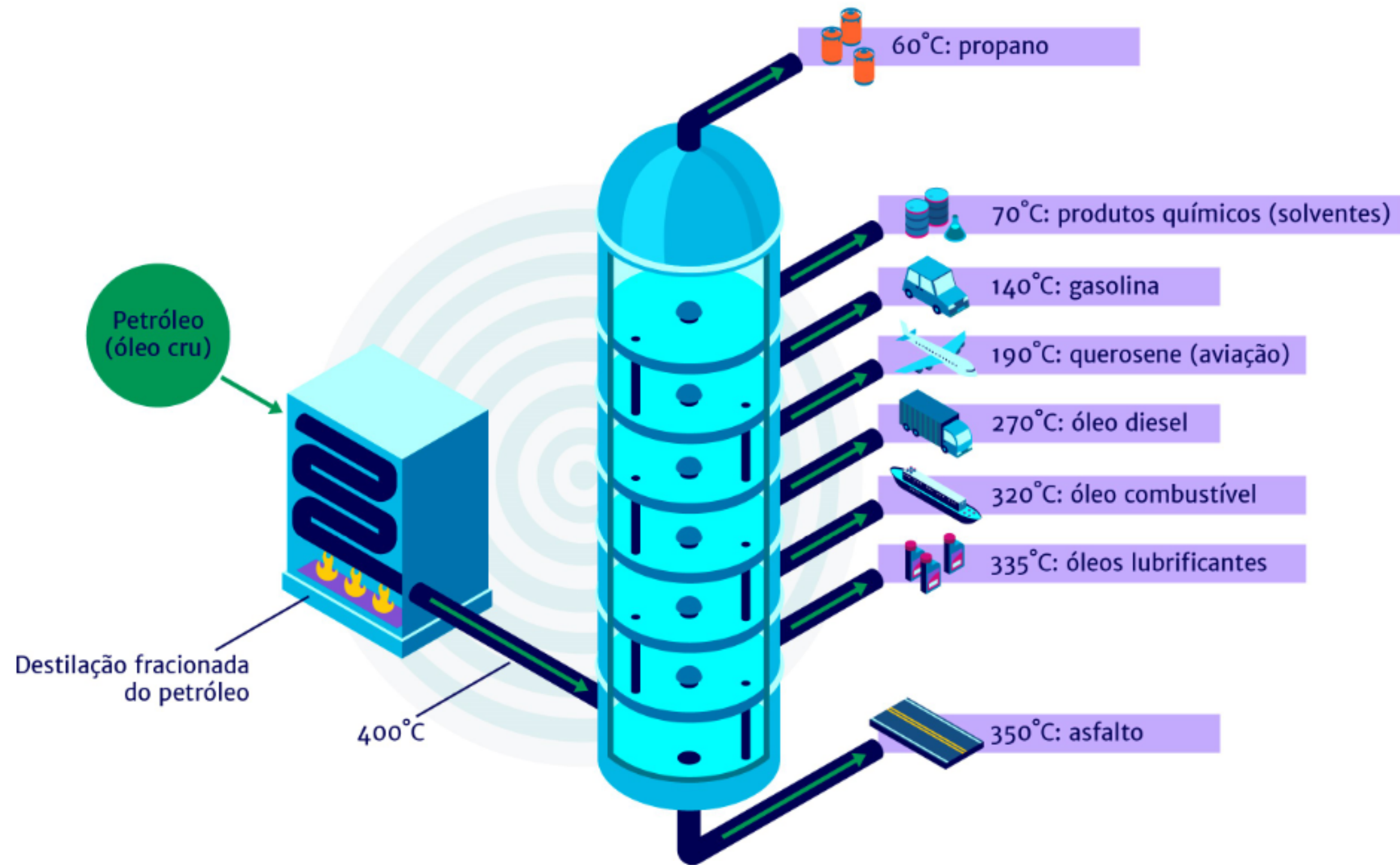
*Quando a mistura é composta por líquidos de pontos de ebulição próximos.*



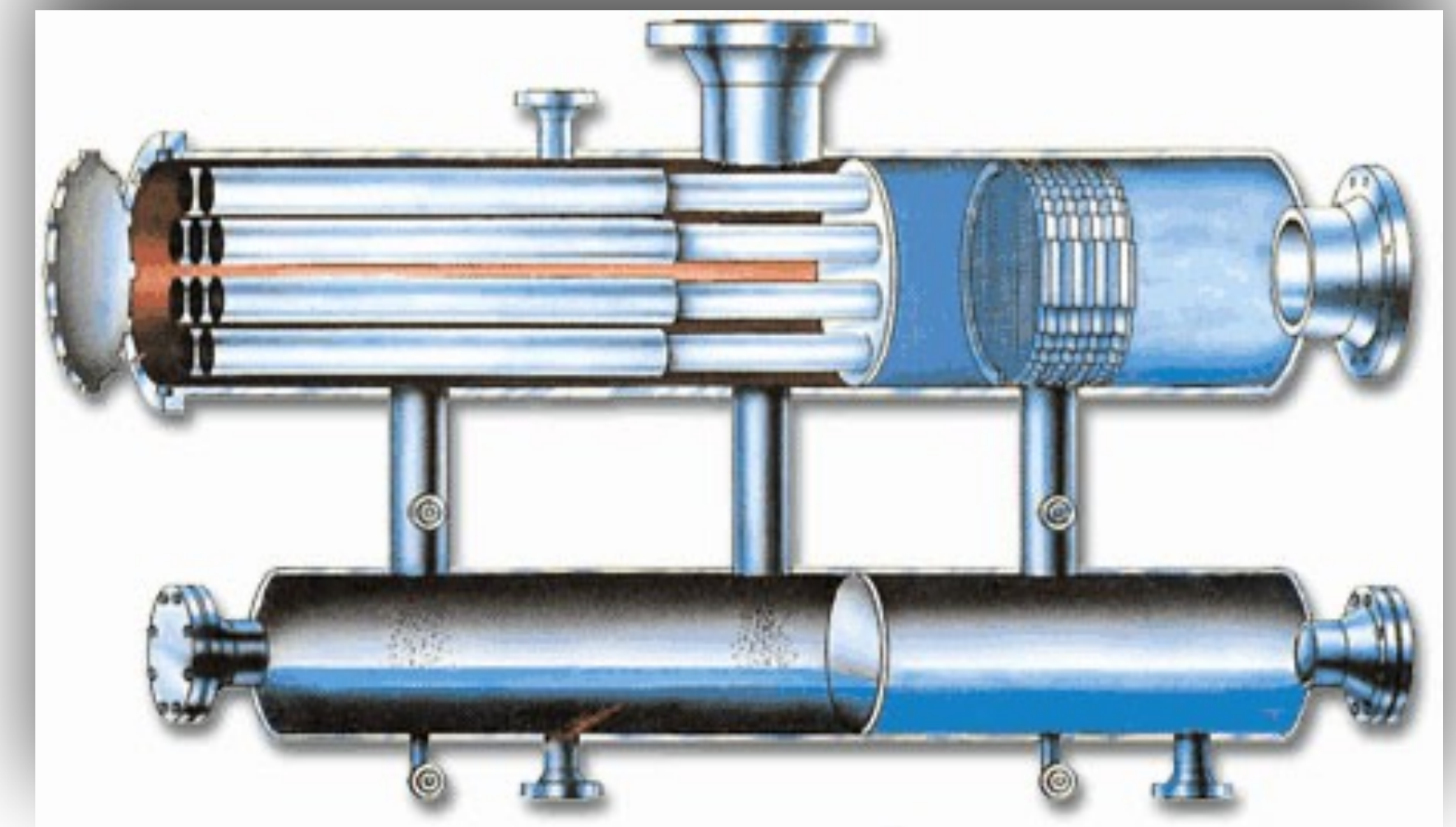
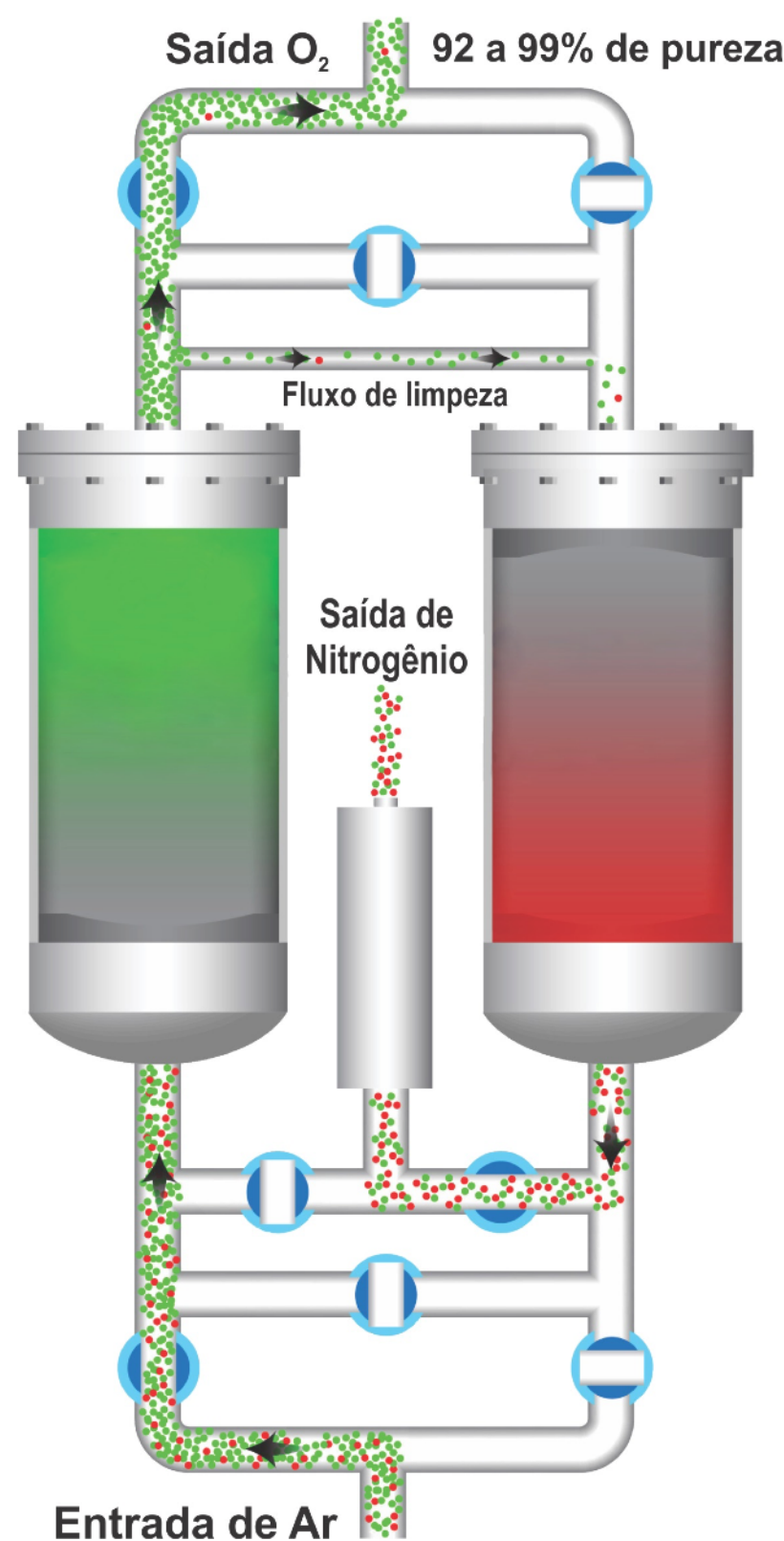
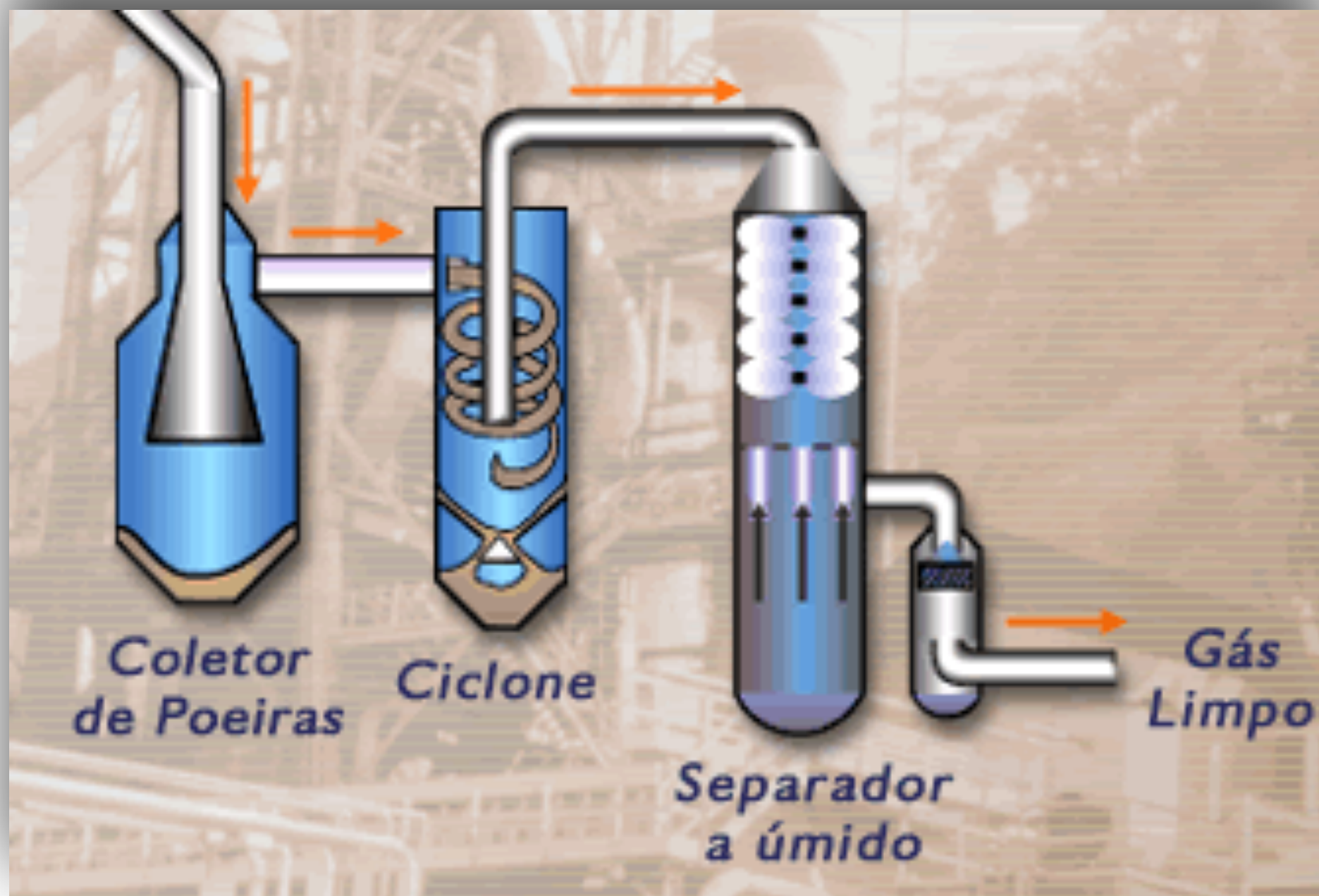
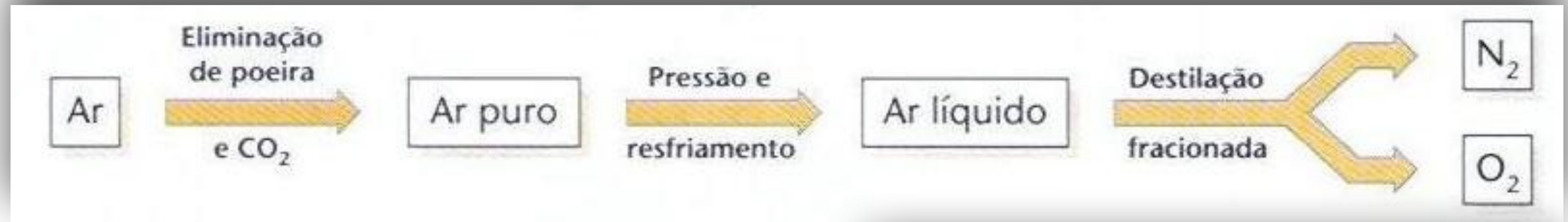
# Destilação Fracionada



**“Petróleo”**



# Liquefação *É usada para separar os componentes do ar.*



# Fusão fracionada



*“Ligas metálicas”*







# Até a próxima!

[alexquimica.com](http://alexquimica.com)



*acesse o canal*



Prof: Alex