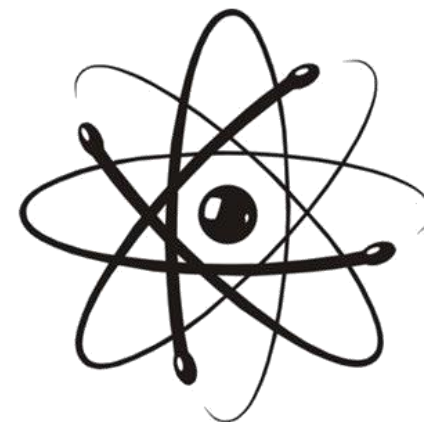
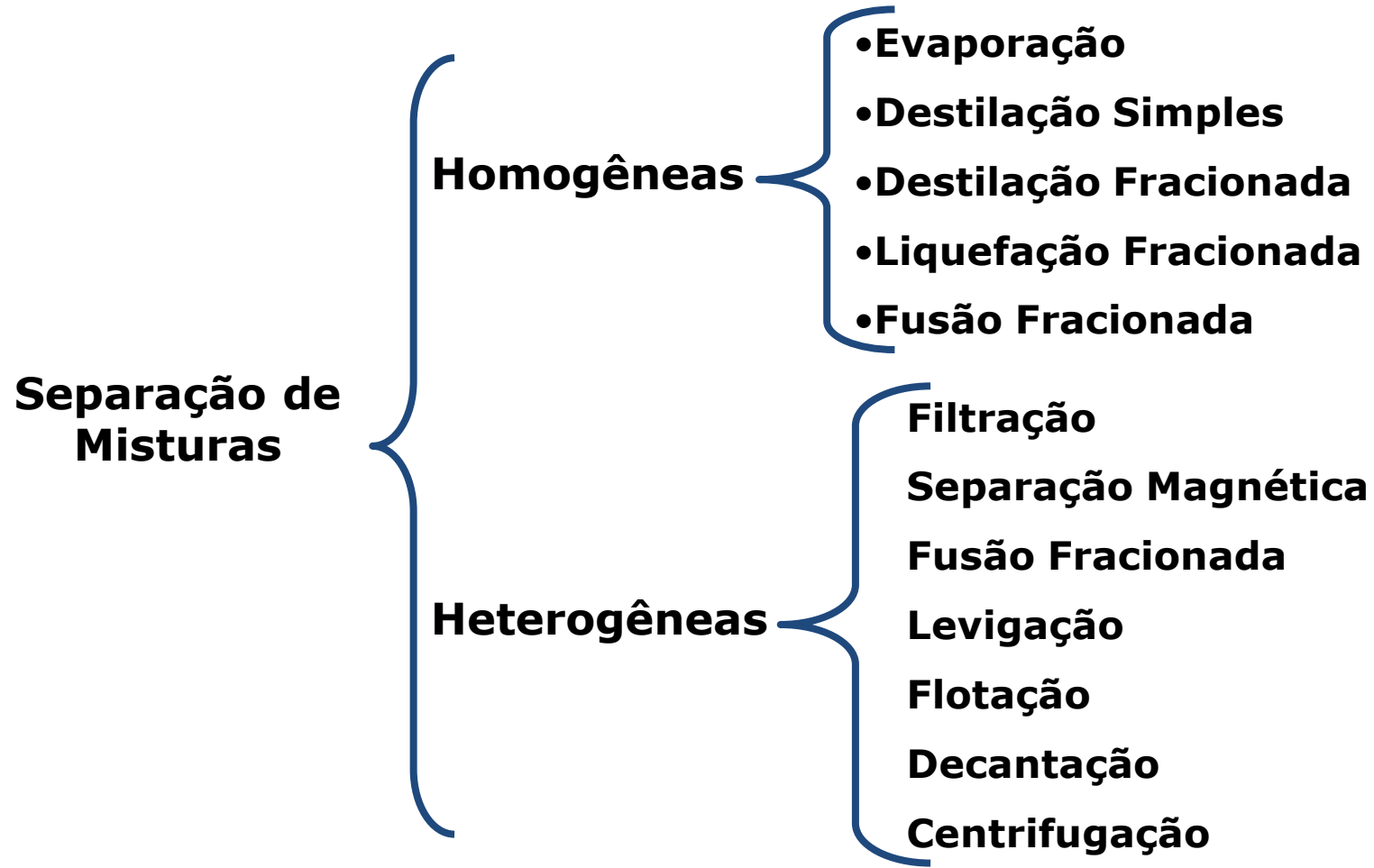


Separação de Misturas Homogêneas

Prof. Francis Isotton
Química

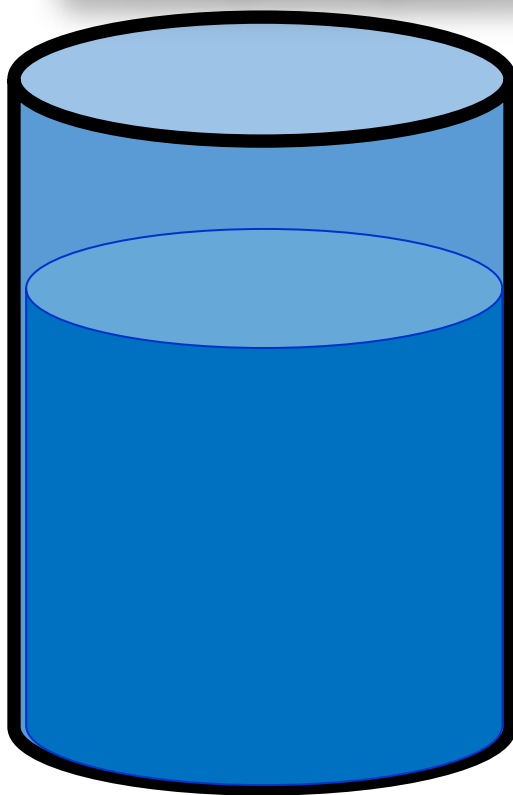


Separação de Misturas Homogêneas



Separação de Misturas Homogêneas

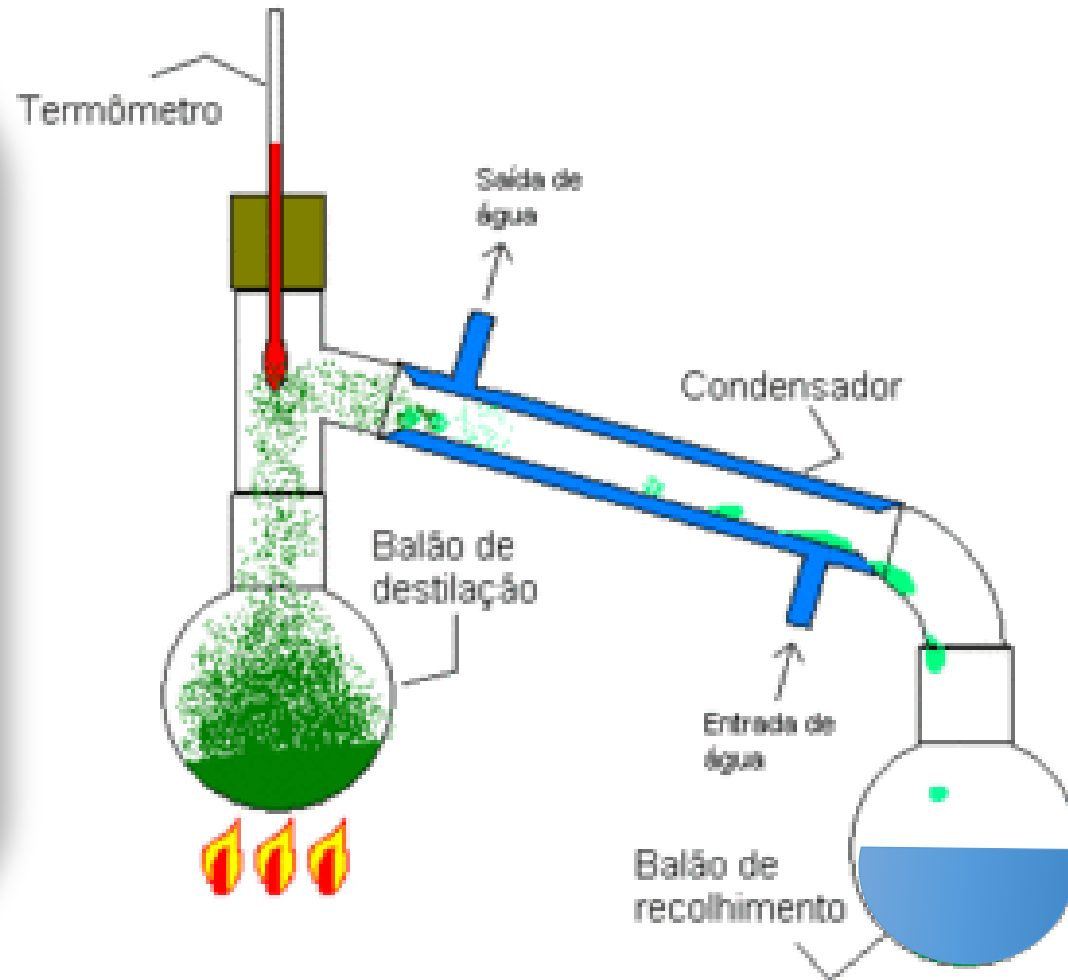
Evaporação



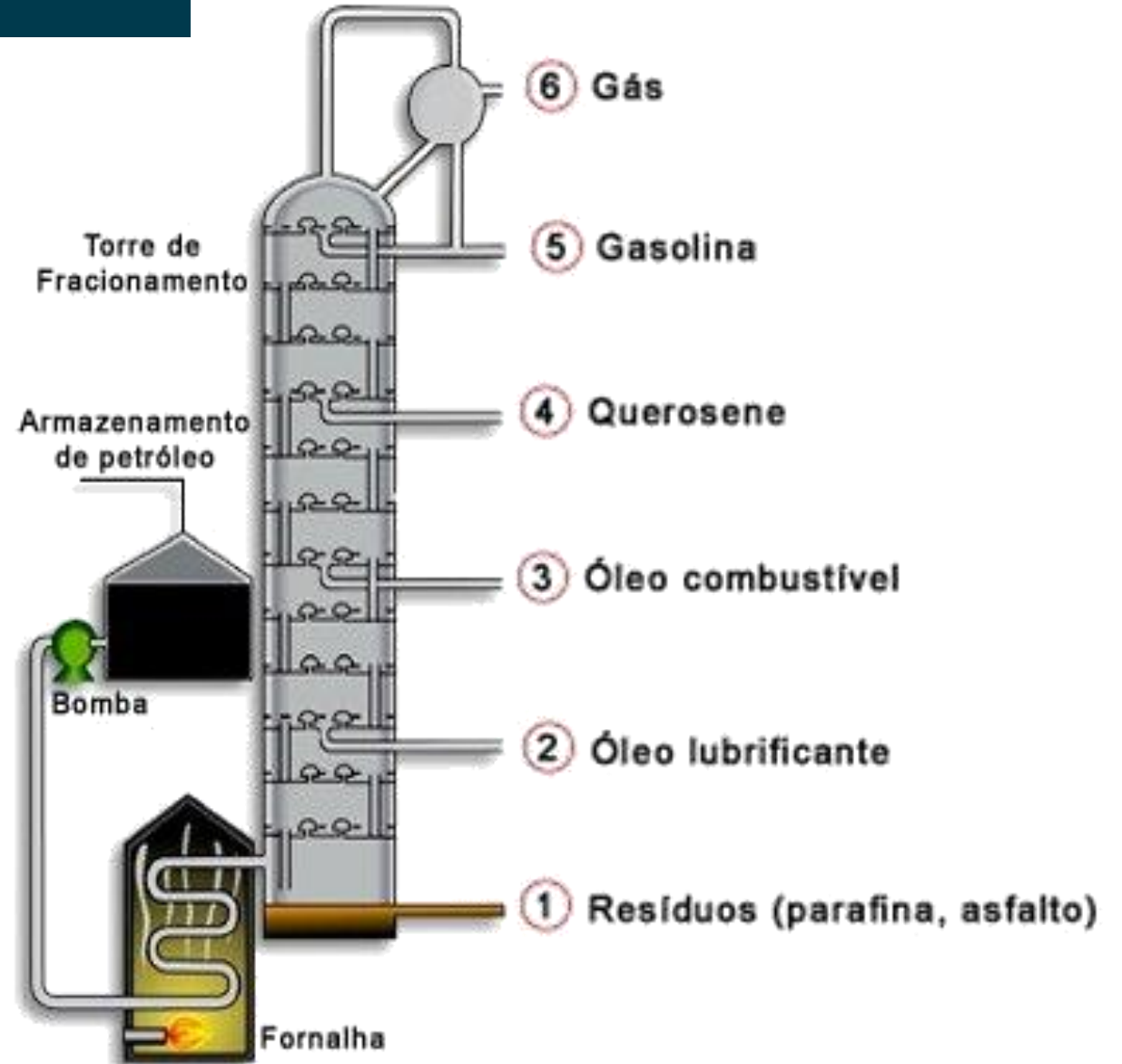
Cloreto de sódio/Água



Destilação
Simples
Água/Sal
≠ no PE

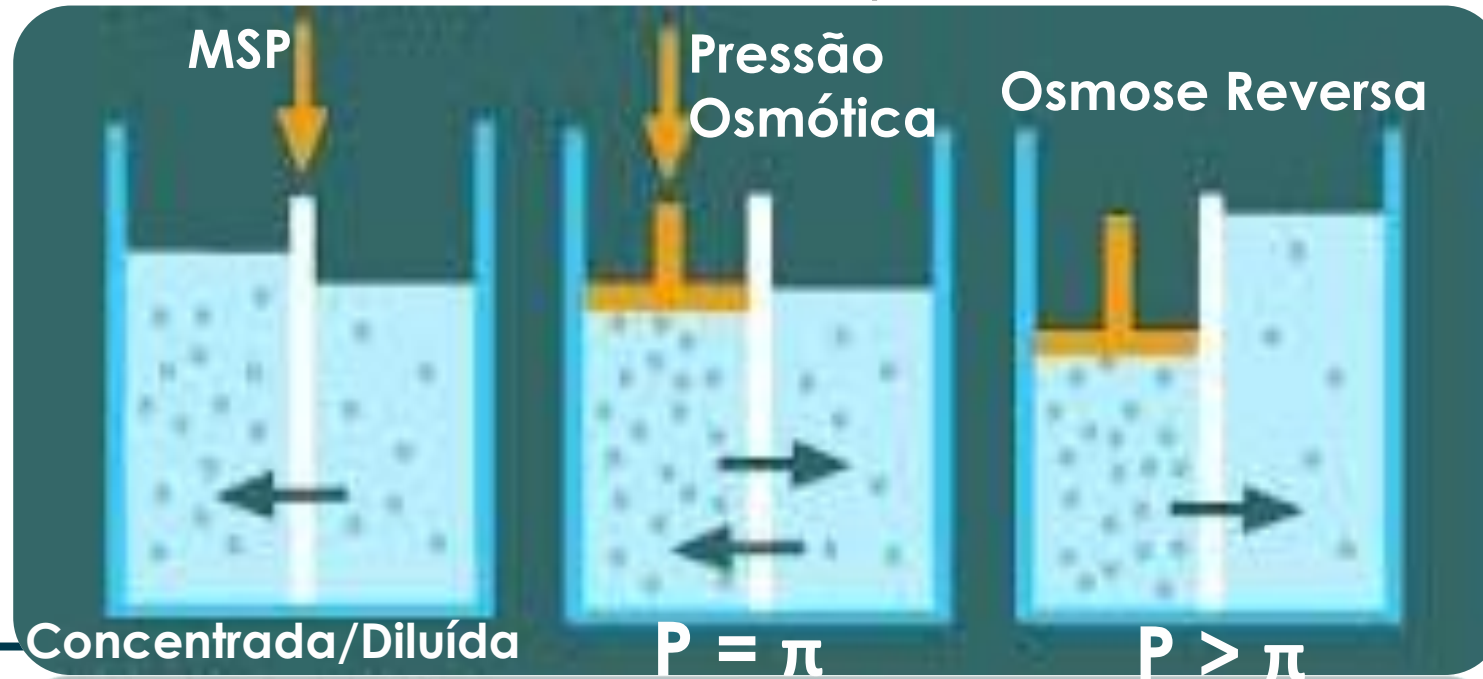


Destilação Fracionada Petróleo (mistura de HC)

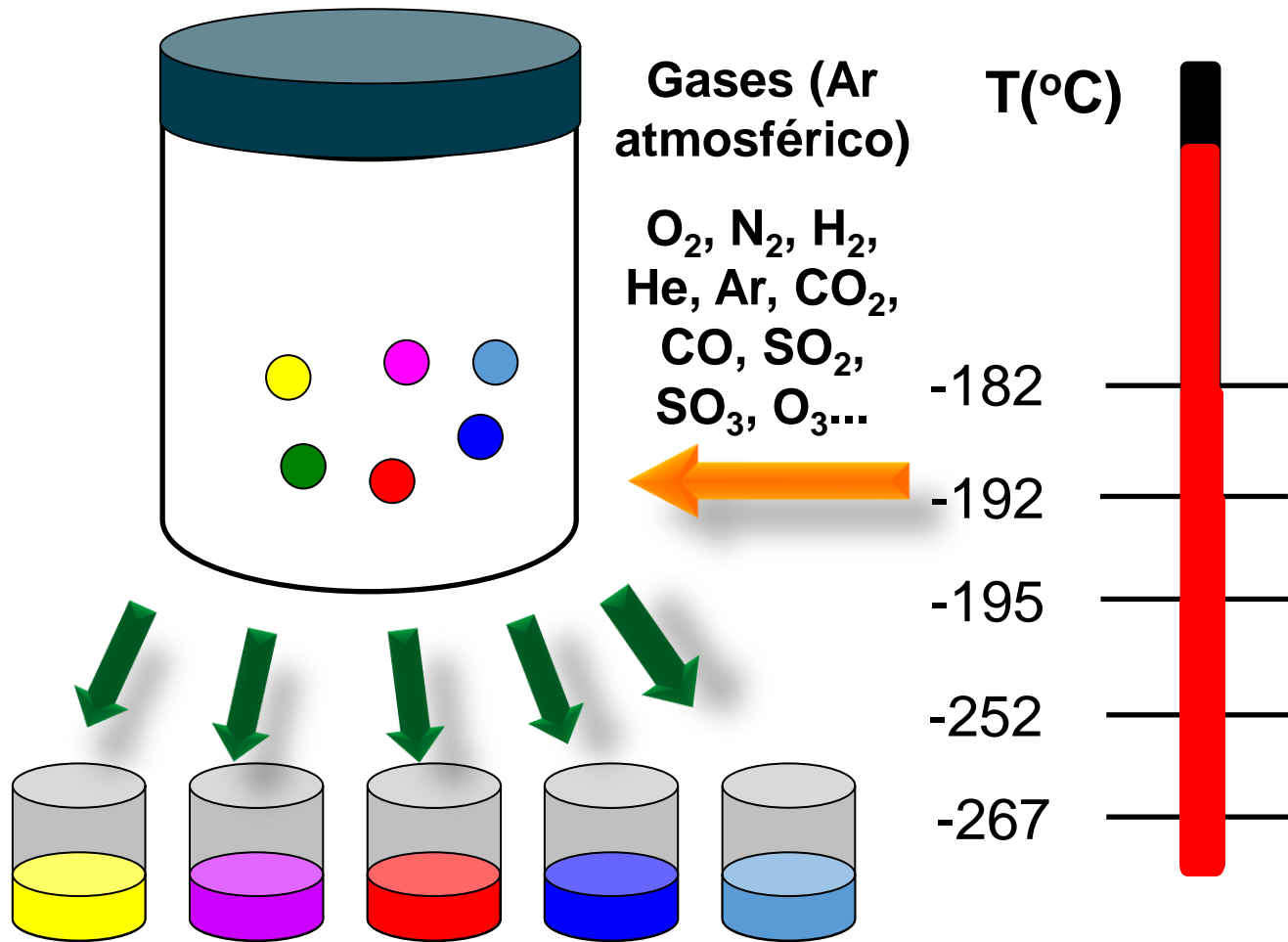


Osmose/Osmoscopia

É a passagem do solvente para uma solução ou a passagem de solvente de uma solução mais diluída para outra mais concentrada, por meio de uma membrana semipermeável.



Separação de Misturas Homogêneas

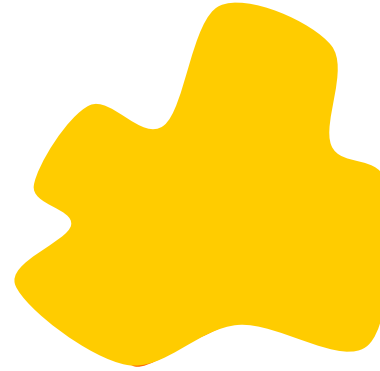


Liquefação
Fracionada
Mistura de
Gases

Separação de Misturas Homogêneas

**Fusão
Fracionada
Ouro 12 ou 18
Ouro/Cobre**

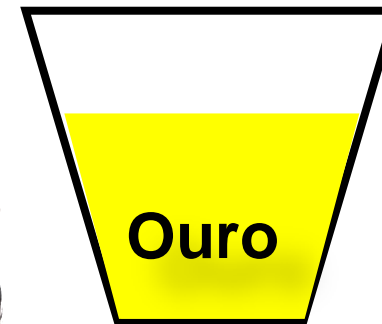
Cobre



Ponto de Fusão

Ouro: 1063°C

Cobre: 1084°C



Ouro

Separação de Misturas Homogêneas

Processo de Separação	Classificação da Mistura	Estados Físicos	Exemplo	Diferença
Evaporação	Homogênea	S/L	Água/Sal	PE
Destilação simples	Homogênea	S/L	Água/Sal	PE
Destilação fracionada	Homogênea	L/L	Água/Álcool	PE
Liquefação fracionada	Homogênea	G/G	$N_{2(g)}/O_{2(g)}$	PE
Fusão fracionada	Homogênea	S/S	Ouro/Cobre	PF