

Extração de soluto com solvente entre duas fases imiscíveis Distribuição ou Partição

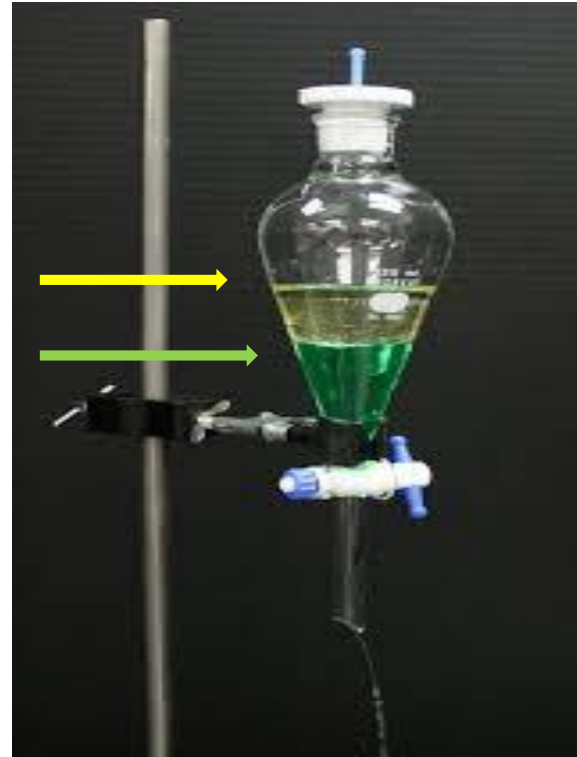
Solvente Orgânico (éter)

Água

$$(\text{solute})_{\text{água}} = (\text{solute})_{\text{éter}}$$

Constante de
Partição K

$$K = \frac{[\text{Solute}]_{\text{éter}}}{[\text{Solute}]_{\text{água}}}$$



Questão: Na extração de um soluto que se distribui com constante K entre duas fases (éter / água) na qual temos na fase inicial (água) uma massa m_0 do soluto em um volume V_0 qual será o procedimento mais efetivo se temos somente um volume fixo V do outro solvente.

- 1) Usar todo o solvente (éter) em uma única extração
- 2) Dividir o volume V em n partes e realizar n extrações