

# Química Geral – I

# Laboratório

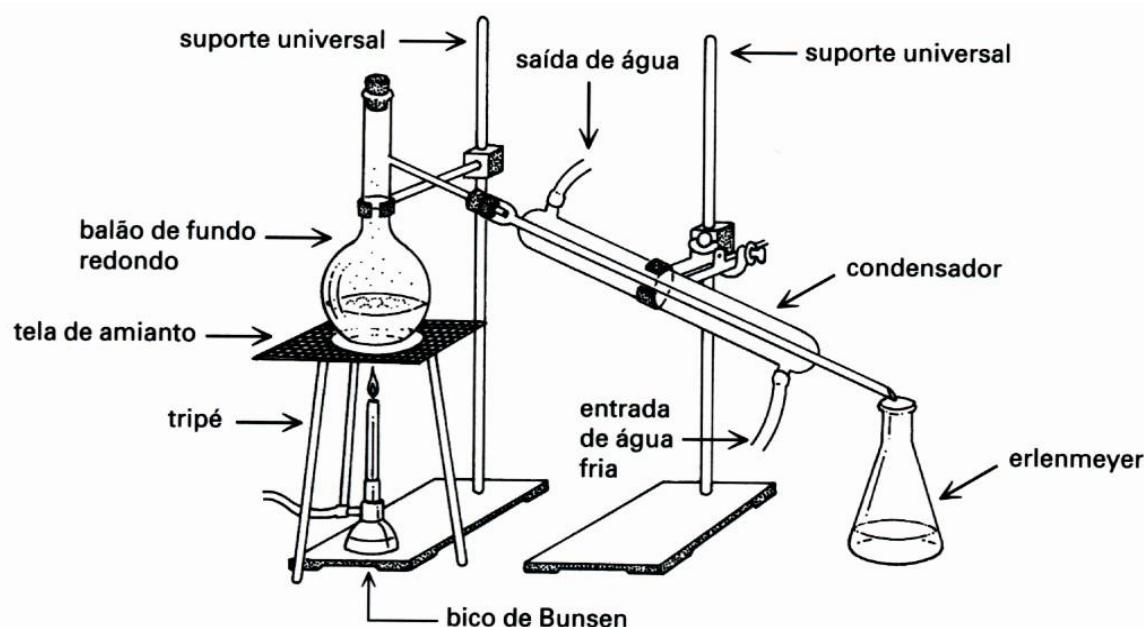
## DESTILAÇÃO SIMPLES

Material: balão de destilação de 100 mL, condensador reto, erlenmeyer de 250 mL, proveta de 50 mL com tampa, etanol, perolas de vidro, tubos de borracha, rolhas, suporte universal, bico de Bunsen, tripé, tela de amianto, solução problema ( $\text{CuSO}_4\text{(aq)}$ ) 0,5 mol/L.

Procedimento experimental:

### Parte A

- colocar em um balão de destilação, algumas perolas de vidro e solução problema até aproximadamente  $\frac{1}{4}$  do volume total.
- Montar a aparelhagem indicada na figura.



- Aquecer **brandamente** e anotar as observações experimentais.

## **Parte B**

- Misturar, em uma proveta com tampa, 50 mL de ( $\text{CuSO}_4\text{(aq)}$ ) e 50 ml de etanol.
- Repetir o procedimento experimental descrito na parte A.
- Anotar as observações experimentais

Dados:

SUBSTÂNCIA	TEMP. DE EBULIÇÃO
$\text{H}_2\text{O}$	100 °C
Etanol	78 °C
$\text{CuSO}_4\text{(aq)}$	653 °C

## **EXERCÍCIOS**

- 1) Por que a água do condensador deve entrar pela parte inferior?
- 2) Quais misturas podem ser separadas pela destilação simples?
- 3) Discuta a eficiência do processo de destilação simples obtidos nas partes: A e B do experimento.