

Determinação da POL - CÁLCULOS

→ Análise de Produtos Líquidos (Guarapa, Sumo, etc.)

$$\begin{array}{l}
 100^{\circ}S \text{ (ou } ^{\circ}Z) \text{ ————— } 26g \text{ Sacarose / 100 mL} \\
 1^{\circ}S \text{ ————— } 0,26g \text{ sac. / 100 mL} \\
 L^{\circ}S \text{ (leitura) ————— } L \times 0,26g \text{ sac. / 100 mL}
 \end{array}$$

$$\begin{array}{l}
 * d = \frac{m}{V} \\
 * m = d \times V
 \end{array}$$

$$\begin{array}{l}
 L \times 0,26g \text{ sac. ————— } \frac{100 \text{ mL solução}}{100 \times d^* g \text{ solução}} \\
 L \times 0,26g \text{ sac. ————— } 100g \text{ solução} \\
 \text{POL ————— }
 \end{array}$$

$$\text{POL} = \frac{L \times 0,26 \times 100}{100 \times d} = \frac{L \times 0,26}{d}$$

→ Análise de produtos sólidos (caso dos Ramos)

$$\begin{array}{l}
 100^{\circ}S \text{ ————— } 26g \text{ sacarose / 100 mL} \\
 1^{\circ}S \text{ ————— } 0,26g \text{ "} \\
 L \times 1^{\circ}S \text{ ————— } L \times 0,26g \text{ sac / 100 mL}
 \end{array}$$

L = leitura no Sacarímetro

Se em 100 mL tivermos m g de produto (de Ramo) que contém a sacarose, tem:

$$\begin{array}{l}
 L \times 0,26g \text{ sac / 100 mL ————— } m \text{ g Produto} \\
 \text{POL ————— } 100g \text{ Produto}
 \end{array}$$

$$\text{POL} = \frac{100 \times L \times 0,26}{m}$$

Se fizermos $m = 26g$ produto:

$$\boxed{\text{POL} = L}$$