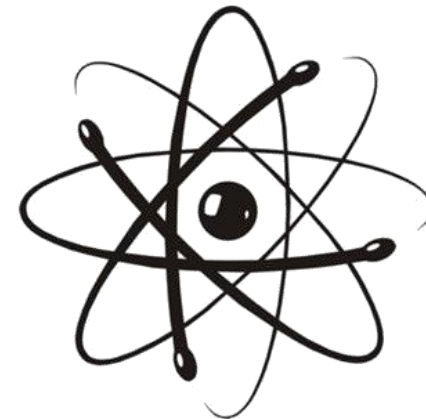


# Diluição de Soluções

**Prof. Francis Isotton**  
Química

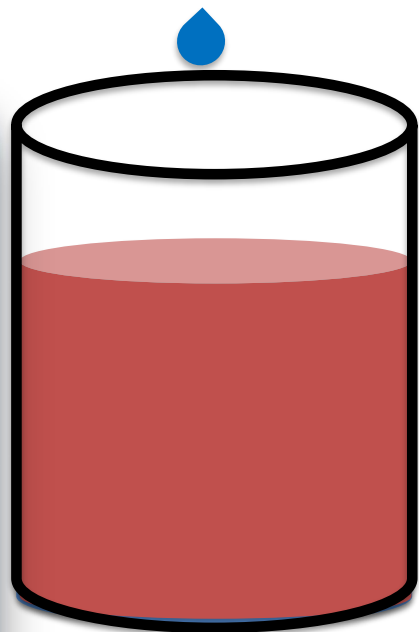


# Diluição de Soluções

Concentração  
Molar  
 $M = 4,08 \text{ mol/L}$

Concentração  
Comum  
 $C = 400 \text{ g/L}$

Normalidade  
 $N = 8,16 \text{ mol/L H}^+$



$V = 0,6 \text{ L}$



# Diluição de Soluções

Uma solução 0,05 mol/L de glicose, contida em um béquer, perde água por evaporação até restar um volume de 100 mL, passando a concentração para 0,5 mol/L. O volume de água evaporada é, aproximadamente,

- a. 50 mL
- b. 100 mL
- c. 500 mL
- d. 900 mL
- e. 1 000 mL

Módulo 70

03, 06, 07,

08, 11.

Agenda 2020