



V. PREPARO DE SOLUÇÕES

NOME DOS COMPONENTES:

DATA: ____/____/____

OBJETIVOS:

- Preparar soluções de diferentes concentrações, que serão utilizadas nas aulas práticas da disciplina;
- Determinar a osmolaridade das soluções.

MATERIAL:

I. Equipamentos:

- Balança digital
- Agitador magnético com as “bailarinas”

II. Vidrarias e utensílios:

- Balão volumétrico de 100 mL
- Béquer de 250 mL
- Erlenmeyer de 250 mL
- Proveta de 100 mL
- Vidro de relógio
- Bastão de Vidro
- Espátulas para pesagem
- Rolo de barbante
- Rolo de gaze
- Rolo de papel alumínio
- Algodão hidrofóbico
- Caneta para marcação em vidro
- Tesoura

III. Reagentes:

- NaCl
- KCl
- CaCl₂
- Sacarose
- Glucose
- Manitol
- Água destilada

PROCEDIMENTO:

1) Preparar 100 mL das seguintes soluções abaixo (cada grupo irá preparar somente uma) e calcular as respectivas concentrações osmolares:

SOLUÇÕES	CONCENTRAÇÃO (Osm.L ⁻¹)	SOLUÇÕES	CONCENTRAÇÃO (Osm.L ⁻¹)
NaCl (0,5 M)		Sacarose (0,5 M)	
KCl (0,5 M)		Manitol (0,5 M)	
CaCl ₂ (0,5 M)		Glicose (0,5 M)	

* serão utilizadas na próxima aula

Demonstre seus cálculos, evidenciando a solução preparada por seu grupo:

2) Descreva como foi o procedimento para preparar a solução: