#### Introdução:

Neste experimento, vamos explorar o conceito de densidade usando diferentes soluções (água com sal, água com açúcar, água da torneira e solução salina) para observar como um ovo se comporta em cada uma delas.

#### Materiais Necessários

* Sal de cozinha
* Açúcar
* Solução salina (disponível em farmácias como soros, congestionantes)
* Quatro copos de vidro (ou béqueres) altos e largos o suficiente para conter um ovo
* Colher de plástico ou metal
* 250 ml de água da torneira
* 04 ovos crus (certifique-se de que não estejam rachados)
* Marcador permanente ou fita adesiva para rotular os copos

#### Procedimento

1. **Preparar os Frascos com Soluções:**
   * Encha o primeiro copo com água da torneira.
   * Encha o segundo copo com água e 2 colheres cheia de sal de maneira a dissolver completamente.
   * Encha o terceiro copo com água e 2 colheres cheia de açúcar de maneira a dissolver completamente.
   * Encha o quarto copo com o soro ou congestionante.
2. **Marcar os Frascos:**
   * Use um marcador permanente ou fita adesiva para rotular cada frasco de acordo com seu conteúdo: "Água da Torneira", "Água com Sal", "Água com Açúcar" e "Solução Salina".
3. **Adicionar os Ovos:**
   * Cuidadosamente, peça aos alunos para adicionar um ovo em cada frasco e observar o comportamento dos ovos (se flutuam ou afundam).

#### Tabela de Atividade:

|  |  |
| --- | --- |
| Tipo de Solução | O ovo flutua ou afunda? |
| Água da Torneira |  |
| Água com Sal |  |
| Água com Açúcar |  |
| Solução Salina |  |