

## **8. Densidade Da Água**

**Atividade:** Estruturada, epistemológica, quantitativa com aparatos simples.

**Investigação:** Como extrair o ovo do fundo da vasilha sem molhar as mãos?

**Objetivo:** Analisar as variações de densidade da água (H<sub>2</sub>O) decorrentes da dissolução do cloreto de sódio (NaCl).

### **Material**

Vasilha com água

Ovo cru

Cloreto de sódio.

**Procedimento:** Organizem em uma tabela as anotações do procedimento e suas decorrências. Em uma vasilha (com aproximadamente 20 cm de altura) adicione, aproximadamente, um litro de água e o ovo. Observe.

Dando continuidade, adicione aos poucos o cloreto de sódio dissolvendo na água, cuidado para não quebrar o ovo. Realize esse procedimento de forma periódica, registrando cada passo.