

Aluno: _____ Turma _____

DENSIDADE DOS LÍQUIDOS

PROCEDIMENTO

Determine a menor divisão da escala da balança e da proveta (ou seja, de quanto em quanto cada uma mede)

Balança	Proveta

- Com a balança, determine a massa da proveta que será utilizada.

$$(m = \text{_____ g})$$

- Coloque 10ml do líquido na proveta e determine a massa correspondente, anotando os dados na tabela 1.
- Adicione sucessivamente volumes desse líquido, até completar os dados da tabela 1, medindo as massas correspondentes. Anote as medidas na tabela 1.
- Calcule as densidades (D) para cada par de medidas (m,V), completando a tabela 1.

V (ml)	0,0	10,0	25,0	45,0	70,0	100,0
m (g)	0,00					
D (g/ml)	#					

Tabela 1: Medidas da massa (m), do volume (V) e da densidade (D) para os líquidos estudados.

RESULTADOS

- Determine a densidade média do líquido. Anote os resultados abaixo.

Densidade _____ g/ml

- Construa o gráfico $m \times V$ para o líquido estudado.
- Escolha um ponto do gráfico, diferente dos que você mediu, e determine a densidade do líquido a partir dele.
- Consulte uma tabela de densidades, e identifique qual pode ser o líquido estudado.

TEMAS PARA DISCUSSÃO E CONCLUSÃO

1. Quantos litros cabem numa caixa de 1m^3 ? E numa caixinha cúbica de aresta 10 cm ?
2. Apresente a densidade média do líquido em unidades do Sistema Internacional.

