

## AGRUPAMENTO DE ESCOLAS GENERAL SERPA PINTO – 151865

*Clube Ciência Viva*

### ATIVIDADE N.º5: Cocktail de líquidos

#### Materiais:

- Proveta
- Botão
- Folha alumínio
- Plasticina
- Cortiça
- Massa

#### Reagentes

- Glicerina
- Azeite ou Óleo
- Água corada ou Groselha
- Detergente
- Álcool

#### Procedimento Laboratorial:

1. Coloca 4 ml de glicerina com uma proveta;
2. Lentamente adiciona cerca de 4 ml de detergente fazendo escorrer o líquido pela parede da proveta;
3. Inclina ligeiramente a proveta e adiciona 4 ml de água corada ou groselha;
4. Cuidadosamente adiciona 4 ml de azeite ou óleo;
5. Calmamente verte 4 ml de álcool para a proveta.
6. Observe e registre o que acontece.

#### Questões Pós-Laboratorial:

1. Preencha os espaços deixados em branco de forma a obteres afirmações verdadeiras, seleccionando as seguintes palavras

*Mais          Menos          Diferentes          Superfície          Fundo*

As substâncias têm densidades \_\_\_\_\_. Por outras palavras, as substâncias mais densas têm \_\_\_\_\_ partículas no mesmo volume que as \_\_\_\_\_ densas.

Observa-se que líquido com maior densidade fica no \_\_\_\_\_ e o líquido com menor densidade fica à \_\_\_\_\_. Assim, conclui-se que os líquidos se dispõem no frasco de acordo com o valor das suas densidades.

2. Indica qual o líquido mais denso e o menos denso?
3. Ordena por ordem crescente de densidade os líquidos do “cocktail”.

## AGRUPAMENTO DE ESCOLAS GENERAL SERPA PINTO – 151865

### *Clube Ciência Viva*

#### **Explicação dos Resultados Laboratoriais:**

Os Líquidos imiscíveis são líquidos que não se misturam!

As substâncias têm densidades diferentes. Por outras palavras, as substâncias mais densas têm mais partículas no mesmo volume que as menos densas.

Observa-se que a glicerina fica no fundo porque é o líquido que apresenta uma maior densidade e o álcool fica à superfície porque é o que apresenta menor densidade. Assim, conclui-se que os líquidos se dispõem no frasco de acordo com o valor das suas densidades.