**Universidade Federal de Rondônia – UNIR**

**Programa Institucional de Bolsa de Iniciação à Docência – PIBID**

ESCOLA:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

PROFª :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

DISCIPLINA:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

NOME:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

SÉRIE: \_\_\_\_\_ VALOR:\_\_\_\_\_\_

**Aula experimental sobre densidade**

**Introdução**

A densidade(d) de um material é definida como a razão entre a massa (m) e o volume(V) a uma dada temperatura e pressão, sendo, então, calculada pela fórmula:



Com unidade de (kg/m3) no SI, mas com outra unidade muito utilizada em química é o (g/cm3) no CGS. Na literatura, é comum encontrar valores de densidades obtidos a 1 atm e 20º C ou 25º C, mas é importante também conhecer como a densidade varia com a temperatura para cada material.

**Objetivo:** permitir que os estudantes compreendam melhor os conceitos de solubilidade e densidade.

**Materiais utilizados:**

* 1 béquer
* 1 bastão de vidro
* 100 ml de água
* 100 ml de óleo vegetal

**Procedimento**

1. Adiciona-se 100 ml de água ao béquer;
2. Adiciona-se 100 ml de óleo vegetal;
3. Agita-se a mistura com o bastão de vidro;

**REFERÊNCIA:**

Roteiro utilizado pela escola E.E.E.M. Major Guapindaia. Adaptado pelos bolsistas do PIBID.