

## **PREFEITURA DE SANTOS**

Secretaria de Educação



UME: PROFESSOR FLORESTAN FERNANDES

ANO:  $9^{\circ}$  ANOS (A e B)

COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS

PROFESSORA: ISABEL C. MARTINS

PERÍODO DE: 22/11/2021 A 10/12/2021

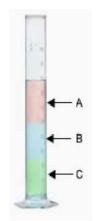
## ROTEIRO DE ESTUDO [18]

DATA	ATIVIDADE	ORIENTAÇÃO	
1ª SEMANA	(3° TRIMESTRE)		
	ATIVIDADE 6	A ATIVIDADE DEVE SER REALIZADA NUMA FOLHA SEPARADA OU NO	
2ª SEMANA	ASSUNTO: ATIVIDADE AVALIATIVA 3° TRIMESTRE	ROTEIRO IMPRESSO E ENTREGUE NA ESCOLA COM <b>SEU NOME, NÚMERO DE CHAMADA, TURMA E NÚMERO/ASSUNTO DA ATIVIDADE</b> .	

## 1.ASSINALE AS AFIRMATIVAS VERDADEIRAS:

- a) A LUZ É MATÉRIA;
- b) AO MEDIRMOS O VOLUME, ESTAMOS MEDINDO O ESPAÇO QUE A MATÉRIA OCUPA;
- c) O PONTO DE FUSÃO É UMA PROPRIEDADE GERAL DA MATÉRIA;
- d) A DENSIDADE É UMA PROPRIEDADE QUE PERMITE DISTINGUIR UMA SUBSTÂNCIA DA OUTRA.

- 2. IDENTIFIQUE AS MUDANÇAS DE ESTADO FÍSICO QUE OCORREM NAS SITUAÇÕES ABAIXO:
  - a) ÁGUA GELADA EM UM COPO E O LADO EXTERNO DO COPO FICANDO MOLHADO APÓS UM TEMPO:
  - b) BOLAS DE NAFTALINA "DESAPARECEM" APÓS UM TEMPO NUMA GAVETA:
  - c) ROUPAS SECANDO NO VARAL:
  - d) DERRETIMENTO DE GELEIRAS:
- 3.TRÊS LÍQUIDOS (ÁGUA, BENZENO E CLOROFÓRMIO) FORAM COLOCADOS NUMA PROVETA, ORIGINANDO O SEGUINTE ASPECTO:



ABAIXO, TEMOS A TABELA COM AS DENSIDADES DE CADA LÍQUIDO. BASEANDO-SE NESSAS INFORMAÇÕES E EM SEUS CONHECIMENTOS SOBRE DENSIDADE, RELACIONE AS SUBSTÂNCIAS A, B E C COM AS MENCIONADAS NA TABELA. JUSTIFIQUE SUA RESPOSTA.

Substância	Densidade
Água	1,0 g/cm <sup>3</sup>
Benzeno	0,90 g/cm <sup>3</sup>
Clorofórmio	1,53 g/cm <sup>3</sup>

- **4.**A DENSIDADE DA GASOLINA É DE 0,7G/CM³. QUAL O VOLUME OCUPADO POR 420G DE GASOLINA? (MOSTRE A RESOLUÇÃO E DESTAQUE O RESULTADO FINAL)
- **5.**UM VIDRO CONTÉM 200 CM³ DE MERCÚRIO DE DENSIDADE 13,6 G/CM³. A MASSA DE MERCÚRIO CONTIDO NO VIDRO É: (MOSTRE A RESOLUÇÃO E DESTAQUE O RESULTADO FINAL)
  - a) 720G

c) 1200G

b) 272G

d) 2720G