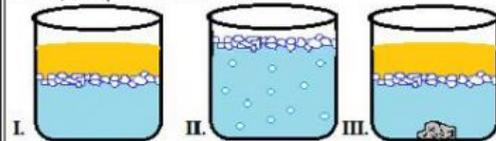


Nome:		Data: /03 /21
Unidade Escolar:	Colégio Est. Inácio Pinheiro Paes Leme	1º ano
Componente Curricular:	Química	
Objeto de Conhecimento / Conteúdo:	Transformações químicas e física	

01. (UFES) – Observe a representação dos sistemas I, II e III e seus componentes. O número de fases em cada um é, respectivamente:



I- óleo, água e gelo.

II- água gaseificada e gelo.

III- água salgada, gelo, óleo e granito.

- a) 3,2,6. b) 3,3,4.
c) 2,2,4. d) 3,2,4.
e) 3,3,6.

02. (UFMG) – Com relação ao número de fases, os sistemas podem ser classificados como homogêneos ou heterogêneos. Todas as alternativas correlacionam adequadamente o sistema e sua classificação, exceto:

- a) Água de coco/ heterogêneo
b) Água do mar filtrada/ homogêneo;
c) Laranjada/ heterogêneo
d) Leite/homogêneo

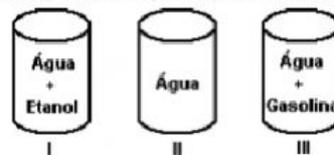
03. Verifique quais os materiais homogêneos e heterogêneos:

- a) vidro;
b) álcool 96°GL (96% de álcool e 4% de água);
c) ouro 18 k;
d) gás oxigênio misturado com gás nitrogênio;
e) leite;
f) gelatina;
g) sangue;

04. (UFG-GO) Quais são transformações químicas:

- () o apodrecimento de um fruto;
() a efervescência de um comprimido de sonrisal em água;
() o escurecimento da superfície de um metal exposta ao ar;
() o cozimento de alimentos;
() a fermentação da uva;
() o derretimento de um picolé de abacaxi.

05. (UFLA-MG) Considere os sistemas a seguir.



Os sistemas I, II e III correspondem, respectivamente, a:

- a) mistura heterogênea, substância composta, mistura heterogênea.
b) mistura homogênea, substância simples, mistura heterogênea.
c) mistura homogênea, substância simples, mistura homogênea.
d) mistura homogênea, substância composta, mistura heterogênea.

06. (CFT-SC) Em um laboratório de química, em condições ambientais, foram preparadas as seguintes misturas:

- I) gasolina + areia
II) água + gasolina
III) oxigênio + nitrogênio
IV) água + sal
V) água + álcool

Quais misturas podem ser homogêneas?

- a) III, IV e V, somente.
b) II, III e IV, somente.
c) IV e V, somente.
d) I, II e IV, somente.
e) I e II, somente.

07. (UFMS-RS) Assinale verdadeira (V) ou falsa (F) em cada afirmação.

- () O ouro 18 quilates é classificado como solução.
() O ar atmosférico com poeira constitui uma mistura homogênea.
() O granito é um exemplo de mistura heterogênea.
() O sangue constitui uma mistura homogênea.

08. A queima da gasolina; a sublimação da naftalina; o enferrujamento do prego e o derretimento de um bloco de gelo são respectivamente, fenômenos:

- a) químico; físico; químico e físico.
- b) físico; químico; químico e químico.
- c) químico; físico; físico e químico.
- d) físico; físico; químico e químico.
- e) químico; químico; físico e químico.

09. A alternativa que apresenta um fenômeno físico é:

- a) laminação do aço
- b) revelação de fotografia
- c) queima de fogos de artifício.
- d) combustão da gasolina.
- e) amadurecimento de frutas.

10. Considere os fatos representados a seguir.

- 1. Um pedaço de isopor flutuando na água.
- 2. O açúcar se tornando caramelo quando aquecido acima do seu ponto de fusão.
- 3. O ferro dissolvendo em ácido clorídrico com liberação de gás.
- 4. Um sal se dissolvendo quando colocado em um copo com água quente.
- 5. Um prego sendo atraído por um ímã.

São fenômenos químicos:

- a) 3 e 4 b) 1, 3 e 5
- c) 2 e 3 d) 2 e 4