



LISTA DE EXERCÍCIOS DE RECUPERAÇÃO – 1º TRIMESTRE QUÍMICA

ALUNO(a): _____

Nº: _____ 9º ANO TURMA: _____

UNIDADE: VV JC JP PC DATA: ___/___/2018

Valor:
1,5

Obs.: Esta lista deve ser entregue completa no dia da Prova de Recuperação.

1. O ar é matéria gasosa: não tem cor, cheiro, sabor, forma nem tamanho definido. Será que ele existe mesmo? Como você provaria a existência do ar?

2. Com base na tabela abaixo, que apresenta a temperatura de fusão e ebulição de algumas substâncias a 1atm, analise as informações apresentadas e responda às perguntas:

Substância	Temperatura de Fusão (°C)	Temperatura de Ebulição (°C)
Água	0	100
Cloro	-101	-35
Oxigênio	-218	-183
Ácido Sulfúrico	10	338

- a) À temperatura de 25°C, qual(is) substância(s) fica(m) no estado líquido?

- b) Em qual temperatura se espera encontrar o cloro e o oxigênio no estado gasoso?

3. Sempre que um navio derrama petróleo no mar, ocorre um grande desastre ecológico em virtude das substâncias que ficam na superfície da água. Por que o petróleo flutua?

4. Um cubo de pau-brasil com 2,0 cm de aresta tem massa igual a 40 g. Com base nessa informação, responda:

- a) Qual a densidade do pau-brasil?

- b) Essa madeira flutua em água? Justifique. (Densidade da água = 1,0 g/cm³)

5. Indique o melhor processo que pode ser empregado para separar os componentes dos sistemas a seguir, explicando cada passo e a propriedade que permitiu a separação:

a) Água e óleo:

b) Sal e areia:

6. A mistura de água e álcool, à temperatura de 25°C, é

- a) homogênea gasosa.
- b) heterogênea líquida.
- c) homogênea líquida.
- d) heterogênea sólida-líquida.
- e) simples.

7. Em condições normais, o ponto de ebulição da água é 100°C. Podemos afirmar que esta é uma propriedade

- a) específica.
- b) genérica
- c) funcional
- d) geral.
- e) organoléptica.

8. Ao passar uma substância da fase líquida para a fase sólida e depois da fase sólida para a fase gasosa, podemos dizer que as mudanças de fase que ocorreram, respectivamente, foram

- a) fusão e sublimação.
- b) condensação e vaporização.
- c) solidificação e vaporização.
- d) liquefação e solidificação.
- e) solidificação e sublimação.

9. O granito consiste em quatro minerais: feldspato, magnetita, mica e quartzo. Se um desses minerais pode ser separado dos demais, pode-se afirmar que o granito é

- a) um elemento
- b) uma substância simples
- c) uma substância composta
- d) um composto iônico
- e) uma mistura

10. Resfriando-se progressivamente água destilada, quando começar a passagem do estado líquido para o sólido, a temperatura

- a) permanecerá constante, enquanto houver líquido presente.
- b) permanecerá constante, sendo igual ao ponto de condensação da substância.
- c) diminuirá gradativamente.
- d) permanecerá constante, mesmo depois de todo líquido desaparecer.
- e) aumentará gradativamente.