
	Escola Secundária com 3º Ciclos de Pinhal Novo CIÊNCIAS FÍSICO – QUÍMICAS 8º ANO		2
	_____/_____/2007		
	Nome: _____ n.º _____ Turma _____ _____ Profª _____ Enc. Ed _____		
Conhecimento Raciocínio			

1. Classifica as reacções químicas seguintes quanto à velocidade a que ocorrem.

1.1 Formação do calcário nos equipamentos electrodomésticos

1.2 Digestão dos alimentos.

1.3 Amarelecer das folhas das árvores.

1.4 Explosão de uma bomba.

2. Indica três factores que influenciam a velocidade de uma reacção.

3. Para acender uma lareira, usamos pequenos ramos, mas, para a conservar acesa, colocamos grandes troncos. Porquê? Escreve de forma sucinta, mas clara, a explicação científica deste acontecimento em termos de factores que influenciam a velocidade de uma reacção.

4. Uma forma de evitar a degradação dos alimentos consiste em armazená-los a baixas temperaturas. Porquê?

5. Na síntese industrial do amoníaco, utiliza-se ferro como catalisador da reacção.

5.1. Qual a função do ferro na reacção de síntese do amoníaco?

5.2. No final da reacção, a massa de ferro será igual ou diferente da inicial? Porque?

6. Das preposições seguintes indique as verdadeiras (V) e as falsas (F). **Corrigindo estas últimas** (falsas).

(___) a. O átomo não é uma partícula electricamente neutra.

(___) b. As partículas estão mais próximas nos líquidos do que nos sólidos.

(___) c. As partículas dos gases movem-se mais lentamente do que as dos líquidos.

(___) d. A rapidez de movimento dos corpúsculos diminui com a temperatura.

(___) e. O electrão é uma partícula subatómica com carga eléctrica positiva.

7. Com base na teoria corpuscular da matéria, explique o facto de quando abrimos um frasco de perfume, numa sala, o cheiro espalha-se rapidamente.

8. Faz corresponder a cada uma das frases um estado físico da matéria:

a. corpo com forma própria e com volume constante. _____

b. substância que toma a forma do recipiente que a contém mas que tem volume constante. _____

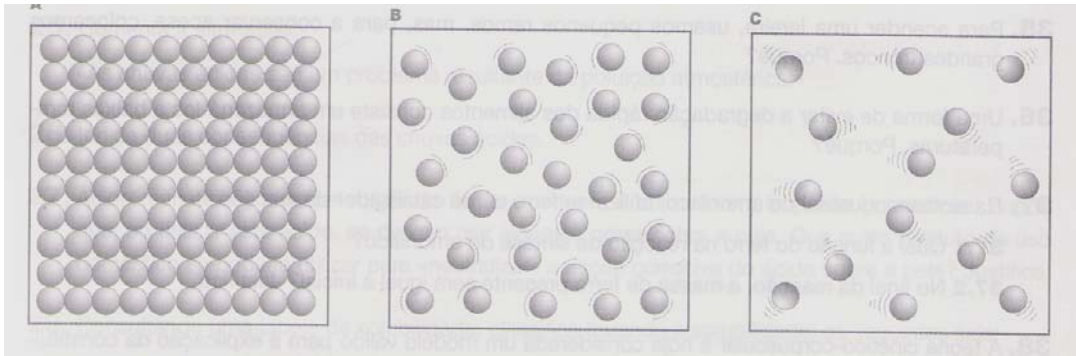
c. substância sem forma própria e que ocupa todo o volume do recipiente que a contém. _____

d. partículas muito próximas e sujeitas a fortes forças de ligação entre si. _____

e. partículas ligadas entre si, mas que se podem movimentar facilmente. _____

f. partículas muito afastadas, com grande liberdade de movimentos. _____

9. Observa as figuras:



9.1. Identifica o estado físico de cada uma das substâncias representadas.

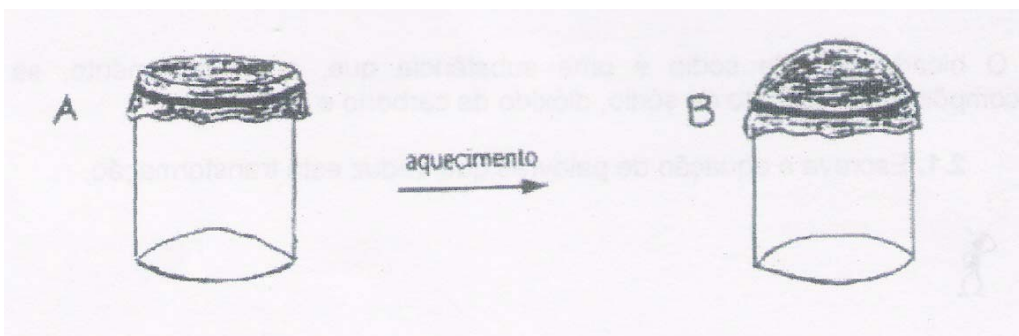
A- _____

B- _____

C- _____

9.2. Como caracteriza o estado físico da substância representada em B?

10. A figura mostra-nos dois copos cheios de ar tapados com uma membrana de boa elasticidade, em situações de diferentes temperaturas.



Das frases que se seguem assinala as que são verdadeiras(V) e as falsas (F), ***justificando estas últimas.***

() a. A agitação dos corpúsculos é superior em A.

() b. O número de colisões entre os corpúsculos e o copo é menor em B.

() c. A pressão que o gás exerce na tampa do copo é maior em A.

() d. Existem mais corpúsculos em B de que em A.

Bom Trabalho !!!!