



3ª Série Química

Tarefa 01 – Professor Wilian

- 01. (Ufsc SC)** Três sólidos diferentes, A, B, e C são aquecidos, isoladamente, em recipientes abertos e a seguir são esfriados. **A** adquire peso, **B** perde peso e **C** não altera seu peso.
Assinale as alternativas corretas:
01. **A** é um material que pode ter sofrido reação química;
 02. **B** poderá ser uma mistura onde um dos componentes foi isolado;
 04. **A** e **B** podem ter sofrido reações químicas;
 08. se **C** não alterou seu peso nem suas propriedades químicas, não sofreu reação química.
- 02. (FCChagas BA/1998)** Podemos separar a limalha de ferro, quando ela se encontra em mistura com flor de enxofre, por meio de um ímã. Após aquecer intensamente a mistura, ela não é mais atraída pelo ímã. Esse fato deve ser explicado da seguinte maneira:
- a) O ferro, uma vez aquecido, perde temporariamente suas característica magnética;
 - b) Houve reação entre o ferro e o enxofre, formando composto não magnético;
 - c) O enxofre fundido, ao resfriar, revestiu as partículas de ferro, isolando-as da atração magnética;
 - d) A volatilização do enxofre torna o ferro não-magnético.
- 03. (Mackenzie SP/1998)** Nos diferentes materiais abaixo, expostos ao ar, verifica-se que:
- I. sobre uma lâmina metálica, forma-se uma película escura;
 - II. bolinhas de naftalina vão diminuindo de tamanho;
 - III. o leite azeda
 - IV. um espelho fica embaçado se respirarmos encostados a ele;
 - V. uma banana apodrece
- Podemos dizer que são observados fenômenos:
- a) físicos somente;
 - b) físicos em I, II e V e químicos em III e IV;
 - c) físicos em II e IV e químicos em I, III e V;
 - d) físicos em III e V e químicos em I, II e IV;
 - e) químicos somente
- 04. (Ufu MG/1995/1ª Fase)** A química está presente em nosso cotidiano sob as mais variadas maneiras. Ela está presente nos medicamentos, nos processamentos e conservação de alimentos, no preparo de uma refeição, nos fertilizantes agrícolas etc. A alternativa que apresenta um fenômeno químico é:
- a) fusão de banha (gordura);
 - b) fragmentação de uma pedra de cloreto de sódio (sal de cozinha);
 - c) dissolução de açúcar em água;
 - d) queima de um cigarro;
 - e) evaporação de gasolina.
- 05. (Ufsc SC)** O(s) fenômeno(s) a seguir, que envolve(m) reação(ões) química(s), é(são)
01. digestão dos alimentos;
 02. enferrujamento de uma calha;
 04. explosão de uma dinamite;
 08. fusão do gelo;
 16. queda da neve;
 32. combustão do álcool de um automóvel;
 64. sublimação da naftalina.
- 06. (Ucdb MT/1995)** Muitos processos químicos e físicos fazem parte do cotidiano, como, por exemplo:
- I. queima da gasolina;
 - II. dissolução de açúcar no café;
 - III. derreter gelo;
 - IV. escurecimento de uma maçã cortada;
 - V. desbotamento de pintura.
- Indique a alternativa que contém somente processos químicos:
- a) II, III e IV
 - b) I, II e V
 - c) II, III e IV
 - d) I, IV e V
 - e) I, II e III