

Exercícios de fixação 3 – Propriedades Químicas dos materiais



Professor(a): Alessandra Barros

Nome: _____ turma: _____

01 – Analisando o(s) fenômeno(s) abaixo:

- I – digestão dos alimentos.
- II – enferrujamento de uma calha de metal.
- III – explosão da dinamite.
- IV – fusão do gelo.
- V – sublimação da naftalina.

Podemos dizer que são observados fenômenos:

- a) físicos somente.
- b) físicos em II e IV; e químicos em I, III e V.
- c) físicos em I, II e V; e químicos em III e IV.
- d) físicos em IV e V; e químicos em I, II e III.
- e) químicos somente.

02 – Analise as situações abaixo, 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.

03 – Identifique se os seguintes fenômenos são físicos (F) ou químicos (Q).

FENÔMENOS	FÍSICO	QUÍMICO
a) Sublimação da naftalina.		
b) Corrosão do ferro.		
c) Transformação do leite em iogurte.		
d) Fusão do cobre.		
e) Combustão do álcool.		

04 – Assinale a alternativa com um fenômeno **químico**:

- a) O sorvete derretendo.
- b) Explosão da pólvora.
- c) Imantação de um pedaço de ferro.
- d) Queda da neve.
- e) O espelho quebrado

05 – Uma transformação **química** pode ser exemplificada em qual alternativa?

- a) Evaporação da água do mar.
- b) Fusão do gelo.
- c) Enferrujamento de um portão de ferro.
- d) Sublimação do naftaleno.
- e) Liquefação do ar atmosférico.