**Exercício avaliativo para o 2º ano**

* Alunos, vocês devem enviar para o meu e-mail (professoranataliasfreitas@gmail.com) a resolução desses exercícios e uma pesquisa sobre Cinética Química.
* Quando enviarem coloquem no ASSUNTO, seu nome e série.
* Vocês terão terão que me enviar até o dia 6/10. Vocês podem tirar foto ou scanear o exercício, fica a seu critério.

1.(F.C.C) Um catalisador age sobre uma reação química:

a) aumentando a energia de ativação da reação.

b)  diminuindo a energia de ativação da  reação.

c)  diminuindo a variação de  entalpia da reação.

d)  aumentando o nível energético do produto.

e)  diminuindo o nível energético dos reagentes.

2. (MACK-SP) Ao fazer pão caseiro, coloca-se a massa, em geral coberta,descansando em lugar mais aquecido,afim de que cresça. Esse fato pode ser interpretado da seguinte forma :

a) O leve aumento de temperatura diminui a fermentação da massa.

b) É  apenas um modo de evitar que a mistura se torne heterogênea  polifásica.

c) O leve aumento de temperatura aumenta a velocidade de reação dos componentes da massa.

d) É apenas uma prática caseira e não está relacionada a qualquer fenômeno químico.

e) O ambiente mais aquecido evita que a massa se estrague.

3. (PUC-SP) O metal ferro (Fe) reage com uma solução aquosa de HCl, originando gás hidrogênio (H2) e cloreto de ferro II (FeCl2). Assinale a alternativa que indica que a reação mais rápida entre o ferro e uma solução de HCl 1,0M:

Fe(s) + 2 HCl(aq)        ->       FeCl2(aq)  +H2(g)

a) Um prego de ferro, a 25ºC.

b) Ferro em pó, a 25ºC

c) Um prego de ferro, a 40ºC.

d) Ferro em pó, a 40ºC.

e) Essa reação não depende da superfície de contato ou da temperatura.

4. (FUVEST-SP) O que você faria para aumentar a velocidade de dissolução de um comprimido efervescente em água?

I) Usaria água gelada.

II) Usaria água a temperatura ambiente.

III) Dissolveria o comprimido inteiro.

IV) Dissolveria o comprimido em 4 partes.

 Assinale das alternativas abaixo a que responde corretamente à questão.

a) I e IV.

b) I e III.

c) III.

d) II e III.

e) II e IV.

5. (UFRGS)Sobre catalisadores, são feitas as quatro afirmações seguintes:

 I. São substâncias que aumentam a velocidade de uma reação.

 II. Reduzem a energia de ativação da reação.

III. As reações nas quais atuam não ocorreriam nas suas ausências.

IV. Enzimas são catalisadores biológicos.

Dentre essas afirmações, estão corretas apenas:

a) I e II.

b) II e III.

c) I, II e IV.

d) I, II e III.

e) II, III e IV.