

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Estudante:*** | | | | |
| ***Turma: 2° ano EM*** | ***Turno: Integral*** | ***Data de Aplicação:*** | | ***1º Bimestre*** |
| ***Prof. Milton Basto Lira*** | | | ***Nota Final:*** | |
| ***INÍCIO: TÉRMINO:*** | | | | |
| ***SIMULADO DE QUÍMICA*** | | | | |
| ***INSTRUÇÕES GERAIS***  1. Confira atentamente a construção da prova. Qualquer falha de impressão ou falta de folhas deve ser comunicada ao professor no prazo máximo de **15 (quinze) minutos.**  2. Inicie a prova identificando todas as páginas com seu **nome e turma.**  3. Resolva as questões nos locais correspondentes usando caneta com tinta azul ou preta. Responda a lápis somente quando determinado.  4. Utilize somente o material autorizado. É proibido o uso de qualquer tipo de corretivo; de aparelho celular.  5. Esta prova é individual. Ao término do tempo, levante o braço e aguarde o fiscal recolher a prova.  6. A posse e/ou uso de meios ilícitos para a execução da prova é(são) considerado(s) falta disciplinar grave, acarretando a atribuição de **grau ZERO.**  7. As questões indicadas com **\***são questões de desafio e correspondem a um ponto adicional.  8. Esta prova vale de **0,0 a 10,0 (dez) pontos, sendo que cada castão vale 1,0 ponto.**  **9. Em provas de exatas é obrigatório apresentação do cálculo, para validação da questão. Caso não conste será anulada.** | | | | |

1. Quatro fatores afetam o equilíbrio químico de um sistema, mas apenas um deles modifica o valor da constante. Esse fator é o(a)

a)     temperatura.

b)     pressão.

c)      concentração.

d)     volume.

e)     nenhuma das alternativas.

1. Considere o equilíbrio correspondendo ao processo de interconversibilidade entre ozônio e oxigênio, o qual acontece na estratosfera e é responsável principal da absorção da radiação ultravioleta solar.

2O3 (g)    3O2 (g)

A forma **CORRETA**de expressar a constante K, desse equilíbrio, é:

a)    

b)    

c)    

d)    

e)     nenhuma das alternativas.

1. A chuva ácida pode destruir estátuas, prédios ou monumentos da cidade. O principal constituinte dos mármores, utilizados na construção de prédios e monumentos, é o calcário (carbonato de cálcio - CaCO3) que reage com os ácidos presentes na chuva ácida.

Considerando a reação  CaCO3(s)  +  H2SO4(aq)   CaSO4(aq)   +  H2CO3(aq) em um sistema fechado e o princípio de Le Chatelier. Se for adicionado mais carbonato de cálcio à reação, a constante de equilíbrio

a)     não será afetada.

b)     aumentará, e a reação deslocará para esquerda.

c)     aumentará, e a reação deslocará para direita.

d)     diminuirá, e a reação deslocará para esquerda.

e)     diminuirá, e a reação deslocará para direita.