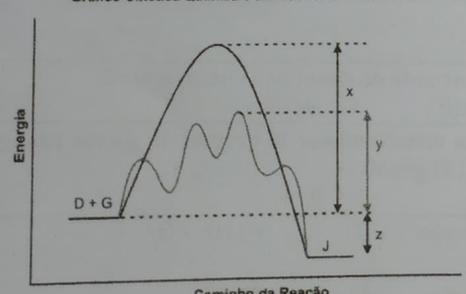


Parte - 2:	QUÍMICA I	Nº Questões:	40
Duração:	90 minutos	Alternativas por questão:	5
Ano:	2023		

**INSTRUÇÕES**

- Preencha as suas respostas na FOLHA DE RESPOSTAS que lhe foi fornecida no início desta prova. Não será aceite qualquer outra folha adicional, incluindo este enunciado.
- Na FOLHA DE RESPOSTAS, assinale a letra que corresponde à alternativa escolhida pintando completamente o interior do círculo por cima da letra. Por exemplo, pinte assim ●.
- A máquina de leitura óptica anula todas as questões com mais de uma resposta e/ou com borrões. Para evitar isto, preencha primeiro à lápis HB, e só depois, quando tiver certeza das respostas, à esferográfica (de cor azul ou preta).

41.	<p>A cinética química é a área da química que se dedica ao estudo das velocidades das reacções. Analise os processos em relação à cinética química.</p> <p>I. Quando o carvão está iniciando a sua queima, as pessoas ventilam o sistema para que a queima se propague mais rapidamente.</p> <p>II. Um comprimido efervescente se dissolve mais rapidamente quando triturado.</p> <p><b>Assinale a alternativa que contém os factores que influenciam as velocidades das reacções químicas nos processos descritos em I e II, respectivamente:</b></p> <p>A. Concentração, superfície de contacto          B. Catalisador, concentração          C. Temperatura, concentração          D. Superfície de contacto, catalisador          E. Temperatura, catalisador</p>
42.	<p>Considere a reacção:  <math>M(g) + N(g) \rightarrow O(g)</math></p> <p>Observa-se experimentalmente que, duplicando a concentração de N, a velocidade de formação de O quadruplica; e, duplicando a concentração de M, a velocidade da reacção não é afectada. <b>A equação da velocidade v dessa reacção é:</b></p> <p>A. <math>v = k[M]^2</math>      B. <math>v = k[N]^2</math>      C. <math>v = k[M]</math>      D. <math>v = k[M][N]</math>      E. <math>v = k[M][N]^2</math></p>
43.	<p>Considere uma reacção genérica em que os reagentes D e G transformam-se no produto J. A cinética dessa reacção pode ser estudada a partir do gráfico abaixo que representa a entalpia de reagentes e produtos, bem como das espécies intermediárias formadas durante o processo. No gráfico, estão representados os caminhos da reacção na presença e na ausência de catalisador.</p> <p>Um aluno ao analisar esse gráfico fez algumas afirmações a respeito da reacção <math>D + G \rightarrow J</math>:</p>  <p>I. z representa a variação de entalpia (<math>\Delta H</math>) dessa reacção.</p> <p>II. y representa a energia de activação dessa reacção na presença de catalisador.</p> <p>III. <math>x + z</math> representa a energia de activação dessa reacção na ausência de catalisador.</p> <p>IV. Essa reacção corresponde a um processo endotérmico.</p> <p><b>Estão correctas apenas as afirmações:</b></p> <p>A. I e II      B. I e III      C. II e III      D. II e IV      E. I, II e IV</p>
44.	<p><b>Das alternativas apresentadas abaixo, qual pode aumentar a quantidade de <math>O_2</math> no equilíbrio químico reduzido pela reacção:</b> <math>2NO(g) + O_2(g) \leftrightarrow 2NO_2(g)</math> <math>\Delta H &lt; 0</math></p> <p>A. Adição de NO ao sistema      B. Remoção de <math>NO_2</math> do sistema      C. Aumento da temperatura      D. Diminuição do volume ou seja aumento da pressão      E. Adição de um catalisador ao sistema</p>
45.	<p>Um mol de hidrogénio é misturado com um mol de iodo num recipiente de um litro a <math>500^\circ C</math>, onde se estabelece o equilíbrio <math>H_2(g) + I_2(g) \leftrightarrow 2HI(g)</math>. Se o valor da constante de equilíbrio (<math>K_c</math>) for 49, a concentração de HI no equilíbrio em mol/litro será de:</p> <p>A. 1/9      B. 14/9      C. 2/9      D. 7/9      E. 11/9</p>
46.	<p><b>O deslocamento para a esquerda, do equilíbrio <math>2H_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2H_2O(g)</math>, provoca:</b></p> <p>A. Aumento da concentração de <math>H_2O(g)</math>.      B. Diminuição da concentração de <math>H_2(g)</math>.      C. Diminuição da concentração de <math>O_2(g)</math>.      D. Aumento da concentração de <math>H_2(g)</math>.      E. Manutenção da concentração de <math>H_2O(g)</math>.</p>
47.	<p>Dados os equilíbrios químicos abaixo:</p> <p>I. <math>2O_3(g) = 3O_2(g)</math></p> <p>II. <math>H_2O(g) + C(s) = H_2(g) + CO(g)</math></p>

	IV. $\text{Cl}_{2(g)} = 2\text{Cl}_{(g)}$ V. $\text{CaCO}_{3(s)} = \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$ <b>Em quais destes equilíbrios a compressão (redução do volume do reactor) favorece a reacção directa?</b> A. I, III e IV      B. II e IV      C. I e IV      D. Todos      E. Nenhum
48.	Ao analisar um determinado sumo de tomate, um técnico determinou que sua concentração de hidrogénio é igual a 0,001 mol/L. <b>O pH desse sumo de tomate é:</b> A. 2      B. 3      C. 4      D. 9      E. 11
49.	<b>Para preparar 1,2 litros de solução 0,4 M de HCl, a partir do ácido concentrado (16 M), o volume de água, em litros, a ser utilizado será de:</b> A. 0,03      B. 0,47      C. 0,74      D. 1,03      E. 1,17
50.	Na temperatura ambiente, a constante de ionização do ácido acético é $1,80 \times 10^{-5}$ . <b>Qual é a molaridade da solução onde o ácido se encontra 3% dissociado?</b> A. $2,00 \times 10^{-2}$ molar      B. $3,00 \times 10^{-2}$ molar      C. $5,82 \times 10^{-4}$ molar      D. $5,40 \times 10^{-5}$ molar      E. $6,00 \times 10^{-7}$ molar
51.	Numa série de ácidos, chama-se de mais forte aquele que: <b>Selecione a resposta correcta.</b> A. Reage mais rapidamente com metais      B. Tem maior constante de dissociação      C. Tem menor constante de dissociação D. Consome menos moles de NaOH por mol de ácido numa reacção de neutralização      E. Consome mais moles de NaOH por mol de ácido numa reacção de neutralização
52.	20 mL de uma solução 0,5 N de NaOH foram misturados com 30 ml de uma solução de $\text{H}_2\text{SO}_4$ 0,2 N, contendo 2 gotas de fenolftaleína. <b>Qual das afirmações seguintes é verdadeira, a mistura contém:</b> A. Excesso de NaOH e apresenta-se incolor      B. Excesso de NaOH e apresenta-se rosa      C. Excesso de $\text{H}_2\text{SO}_4$ e apresenta-se incolor D. Excesso de $\text{H}_2\text{SO}_4$ e apresenta-se rosado      E. pH igual a 7 e apresenta-se rosado
53.	<b>Selecione das opções, a que corresponde à mistura que apresenta o caracter básico mais acentuado.</b> A. Leite de magnésia (pH=10)      B. Sumo de laranja (pH=3)      C. Café (pH = 5) D. Água do mar (pH=8)      E. Água da chuva (pH=7)
54.	Analise as afirmações seguintes: I. Quando uma pequena quantidade de base é adicionada à uma solução-tampão, os iões hidróxido reagem com o ácido do tampão não alterando praticamente o pH dessa solução. II. Quando a concentração dos iões hidrogenocarbonato no sangue aumenta, o pH também aumenta III. Quando a concentração de $\text{CO}_2$ no sangue aumenta, o pH diminui. <b>Selecione das opções a que representa o conjunto de afirmações correctas:</b> A. Somente I e II      B. Somente II e III      C. Somente III D. I, II e III      E. Somente I e III
55.	<b>A relação que se verifica entre a solubilidade e a temperatura, para a maioria das substâncias é:</b> A. Aumento da solubilidade com a diminuição da temperatura      B. Aumento da solubilidade com o aumento da temperatura      C. Não altera a solubilidade com a diminuição da temperatura D. Diminuição da solubilidade com aumento da temperatura      E. Não existe relação
56.	O grau de dissociação do ácido fluorídrico 0,2 N é de $3,0 \times 10^{-2}$ . <b>A constante de dissociação deste ácido é:</b> A. $2 \times 10^{-4}$ B. $9 \times 10^{-4}$ C. $1,8 \times 10^{-4}$ D. $4,5 \times 10^{-4}$ E. $9 \times 10^{-3}$
57.	<b>Calcule a concentração molar de uma solução que foi preparada dissolvendo-se 18 gramas de glicose em água suficiente para produzir 2 litro de solução.</b> (Dado: massa molar da glicose = 180 g/mol) A. 1,8      B. 10      C. 100      D. 0,05      E. 0,18
58.	Considere a seguinte equação que representa uma reacção de oxirredução: $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{F}_2 \rightarrow 4\text{HF} + \text{O}_2$ . <b>Determine respectivamente a substância oxidada e a reduzida:</b> A. $\text{F}_2$ e $\text{H}_2\text{O}$ B. $\text{F}_2$ e HF      C. $\text{H}_2\text{O}$ e HF      D. $\text{F}_2$ e $\text{O}_2$ E. $\text{H}_2\text{O}$ e $\text{F}_2$
59.	<b>Em relação à equação de oxidação - redução não balanceada <math>\text{Fe}^0 + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Cu}^0</math>, pode-se afirmar que o:</b> A. número de oxidação do cobre no sulfato cúprico é +1      B. átomo de ferro perde 2 electrões      C. cobre sofre oxidação D. ferro é agente oxidante      E. ferro sofre oxidação
60.	A dissolução do ouro em água régia (uma mistura de ácido nítrico e ácido clorídrico) ocorre segundo a equação química: $\text{Au}_{(s)} + \text{NO}_3^-(\text{aq}) + 4\text{H}^+(\text{aq}) + 4\text{Cl}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{AuCl}_4^-(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{NO}_{(g)}$ <b>Com relação à reacção, assinale a alternativa correcta.</b> A. O nitrato actua como agente oxidante      B. O estado de oxidação do N passa de +5 para -3      C. O cloreto actua como agente redutor D. O oxigénio sofre oxidação de 2 electrões      E. O ião hidrogénio actua como agente redutor
61.	<b>Os números de oxidação do crómio e do manganês nos compostos <math>\text{CaCrO}_4</math> e <math>\text{K}_2\text{MnO}_4</math> são respectivamente:</b> A. +2 e +2      B. -2 e -2      C. +6 e +7      D. +6 e +6      E. -6 e -6
62.	As colheres de prata voltam a ter o seu brilho colocando-as em um prato de alumínio com uma solução morna de bicarbonato de sódio $[\text{NaHCO}_3]$ . Pode-se compreender o fenómeno descrito, sabendo-se que: - objectos de prata, quando expostos ao ar, enegrecem devido à formação de $\text{Ag}_2\text{O}$ e $\text{Ag}_2\text{S}$ (compostos iónicos). - as espécies químicas $\text{Na}^+$ , $\text{Al}^{3+}$ e $\text{Ag}^+$ têm, nessa ordem, tendência crescente para receber electrões. <b>Assim sendo, a reacção de oxirredução, responsável pela devolução do brilho às colheres, pode ser representada por:</b>



