



Comissão de Exames
EXAME DE ADMISSÃO DE QUÍMICA - 2020

1. A prova tem a duração de 120 minutos e contempla 40 questões
 2. Confira o seu código de candidatura
 3. Para cada questão assinale apenas a alternativa correcta
 4. Não é permitido o uso de qualquer dispositivo electrónico (máquina de calcular e telemóveis, etc.)

ESTRUTURA ATÓMICA

1. São dados três átomos genéricos A, B, e C. O átomo A tem número atómico 70 e número de massa 160. O átomo C tem 94 neutrões, sendo isótopo de A. O átomo B é isóbaro de C e isótomo de A. O número de electrões do átomo B é:

- A.** 160. **B.** 70. **C.** 74. **D.** 164.

2. Dados os seguintes átomos hipotéticos ${}_{90}X^{233}$; ${}_{a}Y^b$ e ${}_{c}Z^d$. Sabendo que o átomo Z tem 144 neutrões, é isótopo de X e isóbaro de Y e que o átomo Y é isótomo de X; então o átomo Y deve ter:

- A.** 90 protões **B.** 91 protões **C.** 143 protões **D.** 142 protões

3. Na explicação dos aspectos contraditórios que o modelo de Rutherford apresentava, Bohr tomou como base a:

- A.** Estrutura do núcleo do átomo
B. Teoria do eletromagnetismo
C. Teoria da relatividade.
D. Quantização de energia

4. Considerem-se dois compostos E e F, sendo o primeiro molecular, e o segundo iônico. Pode-se afirmar que:

- A. os dois quando fundidos, sempre conduzem corrente eléctrica.
 - B. os dois quando em solução aquosa, sempre conduzem a corrente eléctrica.
 - C. somente E pode conduzir electricidade, quando ambos estão em solução aquosa.
 - D. no composto F, podem ocorrer ligações covalentes entre seus átomos.

5. A configuração electrónica do Enxofre ($Z=16$), no estado fundamental, é:

- A.** $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p_x^2 3p_y^2 3p_z^0$ **B.** $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p_x^1 3p_y^2 3p_z^1$
C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p_x^2 3p_y^1 3p_z^1$ **D.** $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p_x^1 3p_y^1 3p_z^2$

6. Das moléculas que se seguem: CO, C₂H₆, CO₂, H₂O, NH₃, as que apresentam ligações polares e apresentam carácter polar são:

- A.** Todas, excepto C_2H_6
B. Todas, excepto CO e C_2H_6
C. Todas, excepto C_2H_6 e CO_2
D. Todas, excepto C_2H_6 e NH_3

ESTEQUIOMETRIA

7. Que volume de hidrogénio é necessário para a redução completa de 20 gramas do óxido de cobre (II)?

- A.** 5.6 litros **B.** 11.2 litros **C.** 4.48 litros **D.** 2.24 litros

8. O resíduo da calcinação de uma mistura de carbonato de cálcio e hidróxido de cálcio pesou 3,164 g e o CO₂ formado pesou 1,386 g. Calcule as percentagens dos componentes. (massas atómicas, em g/mole: Ca – 40; S – 32; C – 12; O – 16)

- A.** $\text{CaCO}_3 - 31,52\%$; $\text{Ca}(\text{OH})_2 - 68,48\%$

B. $\text{CaCO}_3 - 53,82\%$; $\text{Ca}(\text{OH})_2 - 46,18\%$

C. $\text{CaCO}_3 - 55,82\%$; $\text{Ca}(\text{OH})_2 - 44,18\%$

D. $\text{CaCO}_3 - 43,81\%$; $\text{Ca}(\text{OH})_2 - 56,19\%$

9. Se se dissolver 12,25 g de sacarose ($C_{12}H_{22}O_{11}$) em 250 g de água pura, a concentração percentual em peso e molar serão respectivamente, assumindo que a densidade da água é 1 g/cm³: (massas atómicas, em g/mole: H – 1,01; C – 12,01; O – 16,00)

- A. 4,67%; 49 mole/l
B. 4,90%; 1.43×10^{-4} mole/l

- C. 4,67%; 0,14 mole/l
D. 4,90%; 0,14 mole/l

10. Uma solução preparada dissolvendo-se 0,25 mol de $CaSO_4$ que se encontra 85% dissociado contém

- A. $3,1 \cdot 10^{23}$ partículas dispersas
B. $2,78425 \cdot 10^{23}$ partículas dispersas

- C. $31 \cdot 10^{22}$ partículas dispersas
D. $27,8425 \cdot 10^{22}$ partículas dispersas

11. Se se queimar 0,5 l do gás Butano (C_4H_{10}) num fogão com rendimento de combustão de 96,5%, a massa de Dióxido de carbono produzido, será de (ArH=1 uma; ArC=12 uma; ArO=16 uma):

- A. 3,9286 g B. 4,0711 g C. 4,711 g D. 3,791 g

12. O metanol (CH_3OH) é um combustível limpo para o ambiente. Pode ser obtido pela reacção directa de monóxido de carbono (CO) e hidrogénio (H₂). Partindo de 12,0 g de hidrogénio e 74,5 g de monóxido de carbono, quantos gramas de metanol podem ser obtidos? (massas atómicas, em g/mole: H – 1,01; C – 12,01; O – 16,00)

- A. 32,05 B. 85,25 C. 95,20 D. 0,16

SOLUÇÕES

13. Dados os seguintes sais: NaCl, NaCN e NH_4NO_3 . As soluções aquosas destes sais serão, respectivamente:

- A. Ácida, neutra, ácida C. Básico, ácida, ácida
B. Neutra, neutra, básica D. Neutra, básica, ácida

14. Prepara-se 500 ml de uma solução a 10^{-3} M $Zn(NO_3)_2$. $K_a[Zn(H_2O)_4]^{2+}=2,2 \cdot 10^{-10}$ M. Se a esta solução se adicionar 900 ml de uma solução de Na_2S a $1,5 \cdot 10^{-10}$ M, $P_{KS}(ZnS)=2 \cdot 10^{-23} M^2$ e $P_{KS(NaNO_3)}=1,1664 \cdot 10^2 M^2$

- A. Haverá formação de precipitado de ZnS C. Haverá formação de precipitados de ZnS e de $NaNO_3$
B. Haverá formação de precipitado de $NaNO_3$ D. Não haverá formação de nenhum precipitado.

15. O pH de uma solução de $Al(NO_3)_3$ a $2,5 \cdot 10^{-5}$ mol/l ($K_a[Al(H_2O)_6]^{3+}=1,4 \cdot 10^{-5}$ mol/l) é:

- A. 4,8539 B. 4,7280 C. 4,6021 D. $1,87 \cdot 10^{-5}$

16. O pH de uma solução de NaOH obtida pela dissolução de 0,4067g desta base em água pura suficiente para produzir 250ml de solução será:

- A. 1,39 B. 13,79 C. 12,01 D. 1,99

17. Dissolvem-se 2 gramas de NaOH em água suficiente para um litro de solução. A solução resultante, a 25° C, apresenta:

- A. pH = 1,3. B. pH = 12,7. C. pOH = 2,7. D. pOH = 12,7.

18. Prepara-se 500 ml de uma solução a 10^{-3} M $Zn(NO_3)_2$. $K_a[Zn(H_2O)_4]^{2+}=2,2 \cdot 10^{-10}$ M. Se a esta solução se adicionar 900 ml de uma solução de Na_2S a $1,5 \cdot 10^{-10}$ M, $P_{KS}(ZnS)=2 \cdot 10^{-23} M^2$ e $P_{KS(NaNO_3)}=1,1664 \cdot 10^2 M^2$

- A. Haverá formação de precipitado de ZnS C. Haverá formação de precipitados de ZnS e de $NaNO_3$
B. Haverá formação de precipitado de $NaNO_3$ D. Haverá formação de nenhum precipitado.

BIBLIOTECA EDUSKILLS

Encontre Aqui:

- Livros Escolares - (1^a a 12^a Classe);
- Exames Escolares - (1^a a 12^a Classe)
- Exames de Admissão (Todas Universidades)
- Exames Resolvidos
- Trabalhos feitos.

Acesse mais Conteúdos agora

www.eduskills.co.mz

ou

CLIQUE AQUI

Qual livro ou exame procura? ☎ 861003535



TERMOQUÍMICA

19. Em condições de reacções idênticas e utilizando massas iguais de madeira em lasca e em toros, verifica-se que a madeira em lasca queima com maior velocidade. O factor determinante, para essa maior velocidade de reacção, é o aumento da:

- A. Temperatura B. Concentração C. Superfície de contacto D. Energia de activação

20. Qual é a entalpia de conversão da grafite a diamante: $C_{(grafite)} \rightarrow C_{(diamante)}$, sabendo que a entalpia de formação de CO_2 a partir da grafite é de $-393,5\text{ kJ/mol}$ e $C_{(diamante)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$ $RH_R = -395,4\text{ kJ?}$

- A. $-1,9\text{ kJ}$ B. $-788,9\text{ kJ}$ C. $+1,9\text{ kJ}$ D. $+393,5\text{ kJ/mol}$

21. Considere a reacção A \rightarrow B. Sabendo-se que as energias de activação para as reacções de formação e de decomposição de B, representadas nos sentidos (\rightarrow) e (\leftarrow) na equação acima, são $25,0$ e $30,0\text{ kJ/mol}$, respectivamente. A variação de energia para a reacção directa, em kJ/mol , será:

- A. $-2,5$ B. $+2,0$ C. $+5,0$ D. $-5,0$

22. Quando 3,2 gramas de etanol (C_2H_5OH) são queimados em uma bomba calorimétrica, contendo 3,5 kg de água, a temperatura sobe $5,52^\circ C$. A capacidade calorífica (ou constante calorimétrica) do calorímetro vale $2550\text{ J}^\circ C$ e o calor específico da água é $4,18\text{ J/mol}^\circ C$. Calcule o calor de combustão do etanol, em kJ/mol .

- A. 2.342 kJ/mol B. 1.897 kJ/mol C. 3.897 kJ/mol D. 897 kJ/mol

CINÉTICA E EQUILÍBRIO QUÍMICO

23. O coeficiente térmico da velocidade de uma dada reacção é igual a 2,8. Quantas vezes altera a velocidade da reacção quando a temperatura passa de $20^\circ C$ para $75^\circ C$?

- A. Aumenta $10^{5,5\lg(2,8)} = 287$ vezes C. Aumenta $5,5 \times 2,8 = 15,4$ vezes
B. Diminui $10^{5,5\lg(2,8)} = 287$ vezes D. Diminui $5,5 \times 2,8 = 15,4$ vezes

24. Com relação à reacção: $2A + 3B \rightarrow 2C + D$ pode-se afirmar que:

- A. os reagentes "A" e "B" são consumidos com a mesma velocidade
B. a velocidade de desaparecimento de "A" é igual à velocidade de aparecimento de "C"
C. os produtos "C" e "D" são formados com a mesma velocidade
D. a velocidade de aparecimento de "D" é três (3) vezes maior do que a velocidade de desaparecimento de "B".

25. A expressão da lei da velocidade para a decomposição do pentóxido de dinitrogénio traduzida pela equação:

$2N_2O_5(g) \rightarrow 4NO_2(g) + O_2(g)$, que segue o mecanismo abaixo é:

- (i) $N_2O_5(g) \rightarrow NO_2(g) + NO_3(g)$ (lenta)
(ii) $NO_3(g) \rightarrow NO(g) + O_2(g)$ (rápida)
(iii) $NO(g) + N_2O_5(g) \rightarrow NO_2(g) + N_2O_4(g)$ (rápida)
(iv) $N_2O_4(g) \rightarrow 2NO_2(g)$ (rápida)

- A. $v = k [N_2O_5]^2$ B. $v = k [N_2O_5]$ C. $v = k [NO_3]$ D. $v = k [N_2O_4]$

26. Na reacção de formação da água a partir dos gases H_2 e O_2 , registou-se que a velocidade de consumo de oxigénio foi de 4 mol/min . Qual é a velocidade de consumo de hidrogénio, em mol/min ?

- A. 6 B. 8 C. 2 D. 4

27. A $500^\circ C$, a constante de equilíbrio, K_c , para a reacção de fixação do nitrogénio para a produção de amoníaco, $3H_2(g) + N_2(g) \leftrightarrow 2NH_3(g)$, tem um valor de $6,0 \times 10^{-2}\text{ l}^2/\text{mole}^2$. Se num reactor particular a esta temperatura há $0,250\text{ mole/l}$ de H_2 e $0,0500\text{ mole/l}$ de NH_3 presentes no equilíbrio, qual é a concentração de N_2 ?

- A. $0,10\text{ mol/l}$ B. $3,33\text{ mol/l}$ C. $2,67\text{ mol/l}$ D. $0,17\text{ mol/l}$

28. Considere a solução aquosa de uma substância de formula HA , na qual existe o equilíbrio:

$HA_{(aq)} \rightarrow H_{(aq)}^+ + A_{(aq)}^-$. Sabe-se que HA tem a cor vermelha e que A^- tem cor amarela, a adição de:

- A. Sumo de limão deixa a solução vermelha C. Sumo de limão deixa a solução incolor
B. Sumo de limão deixa a solução amarela D. Soda caustica deixa a solução vermelha

29. A solubilidade de fosfato de cálcio, $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ em água pura é $7,14 \cdot 10^{-7} \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$. O produto de solubilidade deste sal será igual `a:

- A. $2,0 \cdot 10^{-29}$ B. $9,65 \cdot 10^{-35}$ C. $4,15 \cdot 10^{-24}$ D. $1,33 \cdot 10^{-29}$

REACÇÕES REDOX E ELECTROQUÍMICA

30. Na reacção redox: $\text{NaCrO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ o agente oxidante é :

- A. Na_2CrO_4 B. H_2O_2 C. NaOH D. NaCrO_2

31. São dados: $\text{Cr} \rightarrow \text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^-$; $E^\circ = +0,71 \text{ V}$ e $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^-$; $E^\circ = -0,35 \text{ V}$. A força electromotriz da pilha $\text{Cr}^\circ/\text{Cr}^{3+}/\text{Cu}^\circ/\text{Cu}^{2+}$ é:

- A. $+0,36 \text{ V}$. B. $+0,37 \text{ V}$. C. $+1,06 \text{ V}$. D. $+2,47 \text{ V}$.

32. Considere as semi-reacções cujos potenciais de redução são:

1. $\text{A} + \text{e}^- \rightarrow \text{A}^-$; $E^\circ = -0,24 \text{ V}$. 4. $\text{C}^- + 2\text{e}^- \rightarrow \text{C}^3-$; $E^\circ = -1,25 \text{ V}$.
2. $\text{B}^- + \text{e}^- \rightarrow \text{B}^{2-}$; $E^\circ = 1,25 \text{ V}$. 5. $\text{D} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{D}^{2-}$; $E^\circ = 0,68 \text{ V}$.
3. $\text{E} + 4\text{e}^- \rightarrow \text{E}^4-$; $E^\circ = 0,38 \text{ V}$.

Que combinação dessas reacções resultaria numa célula electroquímica com o maior potencial?

- A. 1 e 3. B. 2 e 3 C. 2 e 5. D. 4 e 5.

33. Dada a equação de uma reacção redox: $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Zn}^{2+} \text{ Cu}$. Os eléctrodos envolvidos são:

- A. Zn/Zn^{2+} e Cu/Cu^{2+} C. Zn/Cu e $\text{Zn}^{2+}/\text{Cu}^{2+}$
B. Zn/Cu^{2+} e Cu/Zn^{2+} D. Zn/Zn^{2+} e Cu/Zn

QUÍMICA ORGÂNICA

34. Analisando o composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{-CH}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]\text{-C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_3$:

Verifica-se que os radicais ligados aos carbonos 3 e 4 da cadeia principal são respectivamente:

- A. Isopropil e metil. B. Metil e etil. C. Metil e isopropil. D. Etil e isopropil.

35. A fenilalanina é utilizada em adoçantes dietéticos e refrigerantes do tipo “light”. Pode-se concluir que a fenilalanina é um:

- A. Lípido B. Aminoácido C. Glícido D. Ácido carboxílico

36. A única das aminas abaixo que pode produzir álcool ao reagir com HNO_2 é:

- A. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ B. $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$ C. $\text{CH}_3\text{-NH}_2$ D. $(\text{CH}_3)_3\text{N}$

37. Substituindo-se os hidrogénios da água por radicais metil e fenil obtém-se:

- A. Aldeído B. Éter C. Ester D. Amina

38. Um álcool hidratado quando tratado com um desidratante (cal virgem, por exemplo) produz:

- A. Álcool desnaturalado. B. Álcool anidro. C. Acetona. D. Eteno.

39. O etanol utilizado como combustível em automóveis, pode ser substituído por metanol. A combustão completa desses álcoois produz os mesmos compostos. No entanto, as oxidações parciais e a combustão incompleta produzem outros compostos. Os produtos da oxidação do metanol são:

- A. monóxido de carbono e dióxido de carbono. C. aldeído acético e ácido acético.
B. carbono e gás carbónico. D. metanal e ácido metanóico.

40. Das classes de compostos orgânicos abaixo indicadas podem constituir isómeros de função as seguintes:

- A. Ácidos carboxílicos, seus respectivos ésteres e seus respectivos anidridos
B. Dienos, cicloalcenos e alcinos
C. Álcoois saturados, éteres saturados e cetonas D. Aldeídos, cetonas e álcoois saturados