



## COMISSÃO DE EXAMES DE ADMISSÃO

EXAME DE ADMISSÃO  
(2018)

### PROVA DE QUÍMICA

#### INSTRUÇÕES

1. A prova tem a duração de 120 minutos e contempla um total de 58 perguntas.
2. Leia atentamente a prova e responda na **Folha de Respostas** a todas as perguntas.
3. Para cada pergunta existem quatro alternativas de resposta. Só **uma** é que está correcta. Assinale **apenas** a alternativa correcta.
4. Para responder correctamente, basta **marcar na alternativa** escolhida como se indica na Folha de Respostas. Exemplo:
5. Para marcar use **primeiro** lápis de carvão do tipo **HB**. Apague **completamente** os erros usando uma borracha. Depois passe por cima esferográfica **preta** ou azul.
6. No fim da prova, entregue **apenas** a Folha de Respostas. **Não será aceite** qualquer folha adicional.
7. Não é permitido o uso da máquina de calcular ou telemóvel.

**Lembre-se! Assinale  
correctamente o seu  
Código**

1. Considere os seguintes dados referentes aos átomos A, B e C:  ${}_{20}\text{A}^z$ ;  ${}_{21}\text{B}^{44}$ ;  ${}_x\text{C}^y$ . Sabendo que A e B, são isóbaros, B e C são isótopos e A e C são isótonos, os valores de x, y e z serão respectivamente:  
A. 44; 21; 45      B. 44; 45; 21      C. 21; 44; 45      D. 21; 45; 44
2. Fogos de artifício utilizam sais de diferentes íons metálicos misturados com um material explosivo. Quando incendiados, emitem diferentes colorações. Essas cores são produzidas quando os electrões excitados dos íons metálicos retornam para níveis de menor energia. O modelo atómico mais adequado para explicar esse fenómeno é o modelo de:  
A. Rutherford      B. Rutherford-Bohr      C. Thomson      D. Dalton
3. Um catião metálico trivalente tem 76 electrões e 118 neutrões. O átomo do elemento químico, do qual se originou, tem número atómico e número de massa, respectivamente:  
A. 76 e 194      B. 76 e 197      C. 79 e 197      D. 79 e 194
4. O número de electrões do catião  $\text{X}^{2+}$  de um elemento X é igual ao número de electrões do átomo neutro de um gás nobre. Este átomo de gás nobre apresenta número atómico 10 e número de massa 20. O número atómico do elemento X é:  
A. 8      B. 10      C. 12      D. 18
5. Um átomo com a seguinte configuração electrónica,  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$  apresenta na camada mais externa:  
A. 5 electrões      B. 4 electrões      C. 3 electrões      D. 7 electrões
6. O número de prótons, electrões e neutrões do ião de  ${}_{11}^{23}\text{Na}^+$  é respectivamente:  
A. 11, 11 e 11      B. 10, 11 e 12      C. 23, 10 e 12      D. 11, 10 e 12
7. O número máximo de electrões que cabem no nível de energia 3 é:  
A. 3      B. 8      C. 6      D. 16
8. O elemento cuja configuração electrónica é:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^3$  pertence ao grupo:  
A. IIIA      B. III B      C. VA      D. VIIA
9. Considere os seguintes compostos:  
I. NaCl      II. HBr      III. CO<sub>2</sub>      IV. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH      V. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
Apresentam ligações covalentes os compostos:  
A. I e V      B. III e V      C. II, IV e V      D. II, III e IV
10. O sal de cozinha, o ácido clorídrico e a glicose, apresentam em suas estruturas, respectivamente, ligações do tipo:  
A. iónica, iónica e iónica      D. iónica, covalente e covalente  
B. covalente, covalente e covalente  
C. metálica, covalente e covalente
11. Indique qual dos óxidos apresentados a seguir é um óxido ácido?  
A. Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      B. Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>      C. CO      D. CO<sub>2</sub>
12. A reacção  $\text{CO (g)} + \text{Cl}_2 \text{(g)} = \text{COCl}_2 \text{(g)}$  decorre num recipiente fechado, a uma temperatura constante, em que os reagentes se encontram em quantidades equivalentes. Quando se restabelece o equilíbrio restam 50% da quantidade inicial de CO. Se a pressão da mistura inicial reagente era igual a 100 KPa, determine a pressão de equilíbrio da mistura gasosa (em kPa).  
A. 50      B. 75      C. 100      D. 125

13. O número máximo de orbitais por nível (n) é dado por:  
A.  $n^2$                       B. n                      C. 2n                      D.  $2n+1$
14. A normalidade de uma solução aquosa de ácido sulfúrico 98% em massa e densidade 1,84Kg/l é igual a:  
A. 8,38                      B. 1,80                      C. 0,038                      D. 36,76
15. Para preparar 1.2 litros de solução 0.4M de HCl, a partir do ácido concentrado (16M), o volume de água, em litros, a ser utilizado será de:  
A. 0.03                      B. 0.47                      C. 0.74                      D. 1.17
16. Os produtos da electrólise de uma solução aquosa de cloreto de sódio são:  
A. Sódio metálico e cloro gasoso                      C. Hidrogénio e oxigénio  
B. sódio metálico e gás hidrogénio                      D. Hidrogénio e cloro
17. Indique em qual das reacções que se seguem  $K_p = K_c$ :  
A.  $N_2O_4(g) = 2 NO_2(g)$                       C.  $H_2(g) + I_2(g) = 2 HI(g)$   
B.  $2 N_2O_5(g) = 2 NO_2(g) + O_2(g)$                       D.  $N_2(g) + 3 H_2(g) = 2 NH_3(g)$
18. O filme “O Náufrago”, o personagem teve de iniciar uma fogueira a partir do aquecimento de cascas secas de coco através do calor gerado pelo atrito de pedaços de madeira. Quimicamente, o atrito desses pedaços de madeira serve como:  
A. Catalizador    B. energia de activação    C. calor de combustão    D. inibidor
19. Para a reacção:  $FeO(s) + CO(g) = Fe(s) + CO_2(g)$  a expressão da lei de velocidade é dada por:  
A.  $V=K[FeO]$     B.  $V=K[FeO][CO]$     C.  $V=K[CO_2]$     D.  $V=K[CO]$
20. A elevação de temperatura aumenta a velocidade das reacções químicas porque aumenta os factores apresentados nas alternativas, **EXCEPTO**:  
A. A energia cinética média das moléculas                      D. O número de colisões por segundo  
B. A energia de activação                      entre as moléculas  
C. A frequência das colisões efectivas.
21. Considere a equação:  $2N_2O_5(g) \rightarrow 4NO_2(g) + O_2(g)$ . Massas atómicas: N=14; O=16. Admita que a formação do  $O_2$  tem uma velocidade média constante igual a 0,05 mol/l.s. A massa de  $NO_2$  formada em 1 minuto é:  
A. 96 g                      B. 55,2 g                      C. 12,0 g                      D. 552,0 g.
22. O óxido nítrico (NO) e o monóxido de carbono (CO) são duas das mais nocivas substâncias poluentes originadas de indústrias químicas e de sistemas de exaustão de veículos automotores. Um método eficiente para reduzir suas concentrações consiste no uso do catalisador de Monel (uma liga de níquel-cobre), o qual viabiliza cineticamente a reacção de transformação desses poluentes em  $N_2$  e  $CO_2$ , de acordo com a equação da reacção:  
$$NO(g) + CO(g) = \frac{1}{2} N_2(g) + CO_2(g)$$
  
É correcto afirmar que:  
A. Os catalisadores não afectam as velocidades das reacções químicas (directa e inversa)  
B. O catalisador de Monel actua na reacção, diminuindo sua energia de activação  
C. A reacção ocorre mais lentamente com o uso do catalisador  
D. A expressão que representa correctamente a constante de equilíbrio é dada por  $K = \frac{[NO] \cdot [CO]}{[N_2]^{1/2} \cdot [CO]}$
23. Quantos gramas de cloreto de sódio (NaCl) e de água, são necessárias para preparar 400g de solução deste mesmo sal a 20%?

- A. 20g de NaOH e 380g de água  
B. 50g de NaOH e 350g de água  
C. 60g de NaOH e 340g de água  
D. 80g de NaOH e 320g de água
24. Faz-se reagir 11,2 litros de hidrogénio com igual quantidade de oxigénio para formar água, de acordo com a equação da reacção não balanceada:  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ .  
Para este reacção o reagente limitante é:  
A.  $\text{H}_2$                       B.  $\text{O}_2$                       C.  $\text{H}_2\text{O}$                       D. Nenhum deles
25. Para deslocar o equilíbrio  $2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{NO}_2(\text{g}) \Delta\text{H} < 0$  no sentido de formação de dióxido de nitrogénio ( $\text{NO}_2$ ) é necessário:  
A. diminuir a pressão e a temperatura  
B. aumentar a pressão e a temperatura  
C. aumentar a pressão e se diminuir a temperatura  
D. aumentar a pressão e se diminui as concentrações de  $\text{NO}$  e  $\text{O}_2$
26. O pH de uma solução de HCl a 0,0010 M é:  
A. 8                      B. 12                      C. 6                      D. 3
27. O produto de solubilidade ( $\text{K}_{\text{ps}}$ ) do hidróxido de ferro III, a 25°C, é igual a  $2,7 \times 10^{-39}$ . Sabendo que a massa molar do hidróxido de ferro III [ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ] é igual a 107 g/mol, o valor da solubilidade, a 25°C, em g/l, é:  
A.  $1,07 \times 10^7$  g/L    B.                      C.  $10,7 \times 10^{-8}$  g/L  
B.  $10,7 \times 10^8$  g/L    D.  $0,10 \times 10^{-8}$  g/L
28. Considere a equação da reacção de combustão de carbono:  $\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g})$ .  
Massas atómicas: C=12; O=16.  
O volume, em litros, de  $\text{CO}_2$  libertado em CNTP na combustão de 10g de carbono com 60% de pureza, será:  
A. 18,6                      B. 11,2                      C. 22,4                      D. 36,7
29. Sabendo-se que o grau de ionização ( $\alpha$ ) de uma solução 0,1 M de ácido acético a 25°C é  $1,35 \times 10^{-2}$ , podemos concluir que a constante de ionização do ácido acético, na mesma temperatura, é, aproximadamente:  
A.  $1,84 \times 10^{-3}$     B.  $1,84 \times 10^{-6}$     C.  $1,37 \times 10^{-2}$     D.  $1,82 \times 10^{-5}$
30. Considere a combustão de butano representada pela seguinte equação da reacção:  
$$\text{C}_4\text{H}_{10}(\text{g}) + 13/2 \text{O}_2(\text{g}) = 4\text{CO}_2(\text{g}) + 5\text{H}_2\text{O}(\text{g})$$
  
Assumindo que um fogão consome 2,24 litros de butano ( $\text{C}_4\text{H}_{10}$ ) por hora, o volume em litros de  $\text{CO}_2$ , medido em CNTP, formado após 10 horas é:  
A. 22,4                      B. 8,96                      C. 11,2                      D. 0,48
31. Uma reacção redox reagente favorecida tem:  
A. Um  $\Delta\text{G}^\circ$  positivo e um  $\text{E}^\circ$  negativo                      C. Um  $\Delta\text{G}^\circ$  negativo e um  $\text{E}^\circ$  negativo  
B. Um  $\Delta\text{G}^\circ$  negativo e um  $\text{E}^\circ$  positivo                      D. Um  $\Delta\text{G}^\circ$  positivo e um  $\text{E}^\circ$  positivo
32. Sem efectuar quaisquer cálculos, qual dos seguintes processos não é possível levar a cabo a qualquer temperatura:  
A.  $\Delta\text{H}^\circ > 0$ ;                      B.  $\Delta\text{H}^\circ > 0$ ;                      C.  $\Delta\text{H}^\circ < 0$ ;                      D.  $\Delta\text{H}^\circ < 0$ ;  
 $\Delta\text{S}^\circ < 0$                        $\Delta\text{S}^\circ > 0$                        $\Delta\text{S}^\circ < 0$                        $\Delta\text{S}^\circ > 0$

33. Considere a electrólise em solução aquosa e a electrólise ígnea do  $\text{BaCl}_2$ . Com relação ao produto em ambos os casos, podemos afirmar que obtiveram:
- A.  $\text{H}_2$  e  $\text{O}_2$  nos ânodos  
B.  $\text{H}_2$  e Ba nos ânodos  
C.  $\text{Cl}_2$  e Ba nos eléctrodos  
D.  $\text{Cl}_2$  nos ânodos.
34. A solubilidade de  $\text{AgCl}$  ( $K_{\text{ps}}=1,8 \times 10^{-10}$ ) numa solução 0,01M de  $\text{NaCl}$  é:
- A.  $1,34 \times 10^{-5}$     B.  $1 \times 10^{-5}$     C.  $1,8 \times 10^{-12}$     D.  $1,8 \times 10^{-8}$
35. O pH e o pOH de uma solução de  $\text{NaOH}$  (Massa molar = 40g/mol) obtida pela dissolução de 4g deste soluto em 10 litros de solução é:
- A. 4 e 10    B. 12 e 2    C. 10 e 4    D. 2 e 12
36. Assumindo que a  $K_w$  da água a  $30^\circ\text{C}$  é  $10^{-13}$ , então o pH da água neutra é igual a:
- A. 7    B. 13    C. 10    D. 6,5
37. Quais dos seguintes sais sofre hidrólise:
- A.  $\text{NaCl}$     B.  $\text{NH}_4\text{Br}$     C.  $\text{CaCl}_2$     D.  $\text{KBr}$
38. A expressão da constante do produto de solubilidade para o sal  $\text{PbBr}_2$ , é:
- A.  $K_{\text{ps}} = S^2$     B.  $K_{\text{ps}} = S^3$     C.  $K_{\text{ps}} = 4S^2$     D.  $K_{\text{ps}} = 4S^3$
39. A velocidade da reacção  $2\text{CO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}_2(\text{g})$  se processa com a velocidade X. Se a concentração de  $\text{CO}$  for duplicada e a de  $\text{O}_2$  for reduzida a metade, a reacção passa a se processar com a velocidade:
- A. X    B. 2X    C. 4X    D. 8X
40. O volume de  $\text{CO}_2$  libertado na decomposição de 10 Kg de calcário, de acordo com a equação da reacção  $\text{CaCO}_3(\text{s}) = \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$  é: [Massas atómicas: Ca=40; C=12; O=16]
- A. 10 litros    B. 44 litros    C. 240 litros    D. 440 litros
41. A velocidade de formação do  $\text{NH}_3$  para a reacção de síntese do amoníaco ( $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) = 2\text{NH}_3(\text{g})$ ) é 0,06 M. A velocidade média para a mesma reacção é:
- A. 0,06    B. 0,12    C. 0,006    D. 0,20
42. Para uma dada reacção se verifica que a soma das entalpias dos reagentes é superior que a dos produtos. Deste modo pode se afirmar que:
- A. Trata-se de reacção endotérmica;  
B. A variação da entalpia para a reacção é maior que zero ( $\Delta H^\circ > 0$ );  
C. Nessa reacção há libertação de calor  
D. A esta reacção foi adicionado um catalisador
43. Considere o seguinte equilíbrio:  $\text{C}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) = 2\text{CO}(\text{g})$ . O efeito da adição de mais  $\text{C}(\text{s})$  é:
- A. O aumento da concentração de  $\text{CO}$ .    C. A diminuição da concentração de  $\text{CO}$   
B. O aumento da concentração de  $\text{CO}_2$     D. Nulo
44. O tempo necessário para a deposição de 10,8g de prata durante a electrólise de uma solução de  $\text{AgNO}_3$ , quando se aplica uma corrente de 9,65 A ( $1\text{F}=96500$ ; Massa atómica da Ag = 108) é:
- A. 3000 s    B. 965s    C. 10s    D. 1000s
45. Considere a seguinte pilha:  $\text{Cu}/\text{Cu}^{2+} \parallel \text{Ag}^+/\text{Ag}$ . Sabendo que os  $E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = +0,34\text{V}$  e  $E^\circ(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = +0,80\text{V}$ , a equação da reacção balanceada desta pilha é:
- A.  $\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) = \text{Ag}(\text{s}) + \text{Cu}(\text{s})$     B.  $2\text{Ag}(\text{s}) + \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) = 2\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s})$

- C.  $\text{Ag}^+ (\text{aq}) + \text{Cu} (\text{s}) = \text{Ag} (\text{s}) + \text{Cu}^{2+} (\text{aq})$       D.  $2\text{Ag}^+ (\text{aq}) + \text{Cu} (\text{s}) = 2\text{Ag} (\text{s}) + \text{Cu}^{2+} (\text{aq})$
46. A constante de equilíbrio da reacção:  $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} = \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$  a 25 °C é igual a 3,8. Se a mesma temperatura, as concentrações de  $\text{CH}_3\text{COOH}$  e  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  forem reduzidas a metade, a nova constante de equilíbrio passa a ser:  
A. 3,8      B. 100      C. 4      D. 0,125
47. Considere as seguintes reacções espontâneas:  
 $\text{Ag}^+ + \text{H}_2 (\text{g}) = \text{Ag} (\text{s}) + 2 \text{H}^+$   
 $\text{Cu}^{2+} + \text{H}_2 (\text{g}) = \text{Cu} (\text{s}) + 2\text{H}^+$   
 $\text{Ag}^+ + \text{Cu} (\text{s}) = \text{Ag} (\text{s}) + \text{Cu}^{2+}$   
 $\text{Mg} (\text{s}) + 2\text{H}^+ = \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2 (\text{g})$   
Os potenciais de redução dos metais obedece a ordem:  
A.  $\text{Mg} < \text{Ag} < \text{Cu}$     B.  $\text{Ag} < \text{Cu} < \text{Mg}$     C.  $\text{Mg} < \text{Cu} < \text{Ag}$     D.  $\text{Ag} < \text{Mg} < \text{Cu}$
48. A fórmula do monómero do polímero policloreto de vinil (PVC) é:  
A.  $\text{CH}_3\text{-CH}_3$       C.  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH-Cl}$   
B.  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH-CH}_2\text{-Cl}$       D.  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
49. O HBr reage com 3,4-dimetil-2-penteno, formando:  
A. 2-bromo-3,4-dimetilpentano      C. 3-bromo-3-etilpentano  
B. 3-bromo-2,3-dimetilpentano      D. 4-bromo-2,3-dimetilpentano
50. O produto da combustão completa do butano são:  
A. Carbono e água      C. água e carbono  
B. Dióxido de carbono e água      D. propano e metano
51. Apresenta isomeria cis-trans o composto  
A.  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$       C.  $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$   
B.  $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH}=\text{CHCH}_3$       D.  $\text{CH}_3\text{CH}_3$
52. O número de isómeros do trimetilbenzeno é:  
A. 8      B. 3      C. 6      D. 5
53. O composto orgânico pertencente à função éter é:  
A.  $\text{CH}_3\text{COOH}$       C.  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$   
B.  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$       D.  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
54. Da oxidação de um álcool secundário obtêm-se:  
A. Um aldeído      C. Um ácido orgânico  
B. Um éter      D. Uma cetona
55. A reacção entre o benzeno e o cloro é classificada como sendo:  
A. Adição      B. Substituição      C. Eliminação      D. Precipitação
56. Substituindo um dos hidrogénios da água pelo radical fenil, obtém-se:  
A. Um ácido      B. Um álcool      C. Um fenol      D. Um éster

FIM