

- 1** Em que átomo preenche-se o subnível electrónico p^2
- A.** Ba **B.** Ti **C.** Fe **D.** Po
- 2** Que molécula apresenta a ligação covalente apolar?
- 1) CO 2) CO_2 3) O_2 4) Cl_2 5) HF
- A.** 2 e 4 **B.** 3 e 4 **C.** 2 e 5 **D.** 2, 3 e 5
- 3** Qual das seguintes configurações electrónicas de um átomo, é correcta?
- A.** $\begin{array}{c} \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & _ \\ \hline \text{S} & \text{p} \end{array}$ **B.** $\begin{array}{c} \uparrow\downarrow & \uparrow\uparrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \text{S} & \text{p} \end{array}$ **C.** $\begin{array}{c} \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \text{S} & \text{p} \end{array}$ **D.** $\begin{array}{c} \uparrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow \\ \hline \text{S} & \text{p} \end{array}$
- 4** Dois elementos X e T apresentam somente covalência simples nos compostos oxigenados de fórmulas X_2O e TO_2 . Assinale a opção correcta:
- A.** X pode formar hidróxidos de fórmulas XOH e X(OH)_2 **B.** T pode formar ácidos de fórmulas HT e H_2T
C. X pode formar oxiácidos de fórmulas HXO e HXO_4 **D.** T pode formar hidróxidos de fórmulas TOH e T(OH)_2
- 5** Na fórmula do ácido sulfúrico encontram-se:
- A.** 6 ligações covalentes **B.** 8 ligações covalentes **C.** 2 ligações covalentes e 2 ligações dactivas **D.** 4 ligações covalentes e 2 ligações dactivas
- 6** Dalton, Rutherford e Bohr propuseram modelos atómicos com algumas das seguintes características:
- | Modelo | Características |
|--------|--|
| I | núcleo com carga positiva e electrões em órbitas circulares |
| II | partículas indivisíveis e indestrutíveis |
| III | núcleo com carga positiva e electrões em órbitas circulares com energia quantizada |
- A associação correcta modelo/cientista é:
- A.** I/Rutherford; II/Dalton; III/Bohr
B. I/Bohr; II/Dalton; III/Rutherford
C. I/Dalton; II/Rutherford; III/Bohr
D. I/Rutherford; II/Bohr; III/Dalton
- 7** Entre as alternativas abaixo, a correcta é:
- A.** Dois átomos com o mesmo número de neutrões pertencem ao mesmo elemento químico;
B. Dois átomos com o mesmo número de electrões de valência pertencem ao mesmo elemento químico;
C. Dois átomos com o mesmo número de protões pertencem ao mesmo elemento químico;
D. Dois átomos com o mesmo número de massa são isótopos.
- 8** Uma substância A conduz corrente eléctrica em solução aquosa. Outra substância, B, conduz corrente no estado sólido. E uma terceira, C, nunca conduz corrente eléctrica. O tipo de ligação química existente nessas substâncias é respectivamente:
- A.** Iônica; metálica; covalente polar
B. Metálica, iônica; covalente apolar
C. Covalente polar; iônica; covalente apolar
D. Iônica; metálica; covalente apolar
- 9** Que sal se forma na reacção do ácido orto-fosfórico com 1 equivalente do hidróxido de sódio?
- A.** NaHPO_4 **B.** NaH_2PO_4 **C.** Na_3PO_4 **D.** Na_3PO_3

- 10** O selénio, elemento número 34 na tabela periódica, forma os óxidos SeO_2 e SeO_3 e os hidróxidos H_2SeO_3 e H_2SeO_4 . Como não metal este elemento pode receber e ceder electrões manifestando os graus de oxidação seguintes:
- A. -2, +4, +5, +6; B. +2, 0, +4, +7; C. -2, 0, +4, +6; D. -4, -2, 0, +6.
- 11** Precisamente 0,7 litros de hidrogénio medidos nas CNTP foram substituídos de um ácido mineral por um metal com a massa equivalente igual 28 g/mol.
A massa do metal que reagiu é:
- A. 3,50 g B. 2,75 g C. 1,75 g D. 4,25 g
- 12** Sabendo que um sistema executou um trabalho igual a 40 Kcal e que a sua variação de energia interna foi igual a -60 Kcal, então pode-se afirmar que ele:
- A. Recebeu 60 Kcal sob a forma de calor B. Cedeu 20 Kcal sob a forma de calor
C. Cedeu 40 Kcal sob a forma de calor D. Não recebeu nem cedeu calor
- 13** A hidrazina (N_2H_4) e o peróxido de hidrogénio são usados como propelentes de foguetes segundo a reacção:

$$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{N}_2\text{H}_4 \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$$
 De acordo com esta equação, a massa de peróxido necessária para obter 45,8 gramas de ácido é:
- A. 86,3 g B. 80,3 g C. 70,9 g D. 83,3 g
- 14** Um conjunto de átomos apresenta: (a) mesmo nº atómico; (b) mesmo nº de massa; e (c) mesmo nº de neutrões. Para esses átomos pode-se afirmar que, eles correspondem respectivamente, às definições de:
- A. isotonia, isobaria e elemento químico B. isobaria, isotonia e elemento químico
C. elemento químico, isobaria e isotonia D. elemento químico, isotonia e isobaria
- 15** Quando a água congela ocorre:
- A. redução de ligações intermoleculares B. redução de ligações intramoleculares
C. aumento de ligações intermoleculares D. aumento de ligações intramoleculares
- 16** O cobre forma dois óxidos. Quando se forma o primeiro deles a partir de uma determinada quantidade de cobre consome-se duas vezes mais oxigénio do que quando se forma o outro. Qual é a relação entre valências do cobre no primeiro e no segundo óxido?
- A. 1 : 1 B. 2 : 1 C. 1 : 2 D. 2 : 3
- 17** Nicotina é um dos compostos prejudiciais à saúde encontrado no tabaco. Um cigarro contém 1,7 mg de nicotina ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2$). Quantas moléculas de nicotina um indivíduo pode aspirar fumando dois cigarros?
- A. $1,54 \cdot 10^{15}$ B. $1,26 \cdot 10^{19}$ C. $5,13 \cdot 10^{23}$ D. $2,1 \cdot 10^{51}$
- 18** Quais dos compostos que se seguem podem reagir com hidróxido de sódio (NaOH)
 1. ZnO 2. MgO 3. NaCl 4. SO_2 :
- A. 1 e 2 B. 1 e 3 C. 2 e 3 D. 1 e 4
- 19** As reacções químicas são tão rápidas quanto:
 I- mais uniforme for a distribuição de energia das partículas reagentes.
 II- maior for o número de partículas reagentes com energia superior à energia de activação.
 III- maior for a energia de activação.
- A. apenas a I é correcta B. apenas a II é correcta C. as afirmações I e II são correctas D. as afirmações II e III são correctas

Exame de Admissão de Química – 2008

- 20** O grau de dissociação do ácido fluorídrico 0,2 N é $3,0 \times 10^{-2}$. A constante de dissociação deste ácido é:
- A. 2×10^{-4} B. 9×10^{-4} C. $1,8 \times 10^{-4}$ D. $4,5 \times 10^{-4}$
- 21** As reacções I (lenta) e II (rápida) que se seguem mostram as etapas do processo de decomposição do NO_2Cl .
(I). $\text{NO}_2\text{Cl} \rightarrow \text{NO}_2 + \text{Cl}$; (II). $\text{NO}_2\text{Cl} + \text{Cl} \rightarrow \text{NO}_2 + \text{Cl}_2$.
Em face disso pode-se escrever:
- A. $V_{\text{processo}} = K \cdot [\text{NO}_2\text{Cl}]^2$ B. $V_{\text{processo}} = K \cdot [\text{NO}_2\text{Cl}]$
C. $V_{\text{processo}} = K_1 \cdot [\text{NO}_2\text{Cl}] \cdot K_2 \cdot [\text{NO}_2\text{Cl}] \cdot [\text{Cl}]$ D. $V_{\text{processo}} = K \cdot [\text{Cl}_2]$
- 22** Fez-se reagir quantidades iguais de carbonato de cálcio com duas soluções ácidas.
I: Com 5 ml 0,2 M HCl
II: Com 5 ml 0,2 M H_2SO_4
Como é que serão as velocidades no início das duas reacções?
- A. VI > VII B. VI = VII C. VI < VII D. Nenhuma das respostas anteriores
- 23** Em que caso a energia de activação é máxima se as reacções químicas ocorrem entre:
- A. moléculas B. átomos C. iões D. radicais
- 24** Em que alternativa tem-se somente d-elementos:
- A. Mg – S – Ca – Se B. Fe – Co – Ni – Cu C. Fe – Co – Ni – Ca D. Zn – P – Ag – Cr
- 25** Na cinética de uma reacção, o aumento da temperatura provoca o aumento de todas as grandezas inerentes, excepto:
- A. Energia de activação B. Energia do sistema C. Velocidade média das moléculas D. Velocidade da reacção
- 26** Para alguns cientistas, o cloro atómico proveniente de certas substâncias, entre as quais as empregadas como propelentes em aerossóis, acelera a destruição da camada de ozono da atmosfera de acordo com o seguinte mecanismo;
- $$\text{Cl(g)} + \text{O}_3\text{(g)} \rightarrow \text{ClO(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$$
- $$\text{ClO(g)} + \text{O(g)} \rightarrow \text{Cl(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$$
- Por isso o cloro atómico reage como:
- A. Activador B. Inibidor C. Catalizador D. Veneno de catálise
- 27** Que métodos podem ser usados para deslocar o equilíbrio da reacção para a direita?
- $$\text{CH}_3\text{COONa(s)} + \text{NaOH(s)} \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{CO}_3\text{(s)} + \text{CH}_4\text{(g)}; \Delta H > 0$$
- A. aumento da pressão B. aumento da concentração de CH_4 C. diminuição da concentração de CH_4 D. diminuição da temperatura
- 28** Considerando o equilíbrio: $\text{C(s)} + \text{CO}_2\text{(g)} \rightleftharpoons 2 \text{CO(g)}$ relevante, por exemplo nos fornos siderúrgicos. O efeito da adição de mais C(s) será:
- A. o aumento da concentração de CO B. o aumento da concentração de CO_2 C. nulo D. a diminuição da concentração de CO
- 29** E lhe dada a equação de uma reacção em equilíbrio e a coloração dos iões em solução:
- $$\underbrace{\text{Cu}(\text{NO}_3)_2\text{(aq)}}_{\text{azul}} + \underbrace{2\text{HCl(aq)}}_{\text{incolor}} \rightleftharpoons \underbrace{\text{CuCl}_2\text{(aq)}}_{\text{amarelo/verde}} + \underbrace{2\text{HNO}_3\text{(aq)}}_{\text{incolor}}$$
- Para alterar a cor da solução azul para amarela/verde é necessário acrescentar:

- A.** H_2O **B.** CuCl_2 **C.** HNO_3 **D.** HCl

30 Considere o equilíbrio $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) + n\text{K}$

A cõr vermelha aumenta de intensidade quando:

- A.** Se aumenta a temperatura e a pressão
C. Se diminui a temperatura e a pressão

B. Se aumenta a temperatura e diminui a pressão
D. Se diminui a temperatura e aumenta a pressão

31 Uma solução 0,01 mol de um monoácido está ionizada. A constante de ionização desse ácido é:

- A.** $16,66 \cdot 10^{-3}$ **B.** $1,66 \cdot 10^{-5}$ **C.** $3,32 \cdot 10^{-5}$ **D.** $4,00 \cdot 10^{-5}$

32 Para a reacção: A + B \rightleftharpoons C + 2D , foram realizadas 4 experiências cujos resultados estão apresentados na tabela abaixo:

A) Experiência	B) Concentração (mol/l)			
	A	B	C	D
I	1,0	8,0	2,0	2,0
II	8,0	4,0	2,0	4,0
III	8,0	6,0	4,0	4,0
IV	18,0	4,0	2,0	6,0

Em qual das experiências, o equilíbrio ainda não foi atingido?

33 A lei de Boyle-Mariotte ($PV = \text{const.}$) não é obedecida no caso da mistura gasosa em equilíbrio químico: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$, em temperatura elevada constante, porque:

- A.** NH₃ não é uma substância simples **B.** o equilíbrio químico é independente da pressão
C. a massa em gramas não permanece constante **D.** o número de moles varia com a pressão

34 A constante de equilíbrio seguinte: $K = \frac{[H_2][I_2]}{[HI]^2}$ é denominada:

- A.** constante de hidrólise **B.** constante de ionização
C. constante de formação **D.** constante de dissociação

35 Do repolho roxo, pode-se extraír por fervura com água, uma substância que é responsável pela sua coloração característica. Essa substância é um anião de um ácido fraco: $\text{HR}_{\text{amarelo}} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{R}^-_{\text{roxo}}$

A adição de vinagre ou limão a este extrato faz com que ele mude de cor porque:

- A.** Os ácidos libertam H⁺ que desloca o equilíbrio
 - C.** O limão e o vinagre têm propriedades ácidas
 - B.** Os ácidos fracos anulam o efeito do extrato
 - D.** A substância responsável pela coloração também tem propriedades ácidas

36 Quantos gramas de NaCl e de H₂O serão necessários para a preparação de 400 g de uma solução à 20% em massa?

- A.** 50 g de NaCl e 350 g de H₂O **B.** 60 g de NaCl e de 340 g de H₂O
C. 20 g de NaCl e de 380 g de H₂O **D.** 80 g de NaCl e de 320 g de H₂O

Exame de Admissão de Química – 2008

- 37** Que alteração de pH, sofrem 10 litros de água se lhe forem adicionados 10^{-2} mol de NaOH?
- A.** aumenta em duas unidades **B.** aumenta em três unidades
C. aumenta em quatro unidades **D.** reduz-se em quatro unidades
- 38** O sangue humano mantém-se em uma estreita faixa de PH, em torno de 7,4 mesmo após a ingestão de quantidades relativamente grandes de substâncias ácidas ou alcalinas. Isso deve-se principalmente ao fenómeno de:
- A.** osmose. **B.** catálise **C.** hidrólise **D.** tamponamento
- 39** Qual o volume do ácido sulfúrico concentrado ($d = 1,84\text{g/ml}$ e 98% em peso) que se deve diluir com água para se obter 200 ml de solução 2,5 molar?
- A.** 27,1 ml **B.** 13,6 ml **C.** 54,2 ml **D.** 118,4 ml
- 40** A reacção química que mostra as propriedades anfotéricas do Hidróxido de Zinco, $\text{Zn}(\text{OH})_2$, é:
- A.** $\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{ZnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ **B.** $\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
C. $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{ZnCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ **D.** $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 41** De acordo com a teoria ácido-base de Bronsted, o ácido conjugado da água é:
- A.** o hidroxila **B.** o hidrónio **C.** a água oxigenada **D.** o hidrogénio
- 42** Dados os produtos de solubilidade:
 $\text{Cu}(\text{OH})_2 = 2,2 \cdot 10^{-20}$; $\text{CuC}_2\text{O}_4 = 2,9 \cdot 10^{-8}$; $\text{CuS} = 6,0 \cdot 10^{-36}$; $\text{Cu}(\text{IO}_3)_2 = 7,4 \cdot 10^{-8}$.
Assinale a alternativa correcta de acordo com as afirmações abaixo:
I- o sal mais solúvel é o $\text{Cu}(\text{IO}_3)_2$;
II- uma solução saturada de qualquer um desses sais contém, pelo menos, $2,4 \cdot 10^{-18}$ iões g/l de Cu^{2+} ;
III- a adição de $\text{NaOH}(\text{aq})$ não desloca nenhum desses equilíbrios.
- A.** somente as afirmações I e II são verdadeiras **B.** somente as afirmações II e III são verdadeiras
C. somente as afirmações I e III são verdadeiras **D.** todas as afirmações são verdadeiras
- 43** Considere as seguintes transformações que envolvem o elemento sódio.
- | | | |
|---|---|--|
| I | II | III |
| $\text{Na}(\text{s}) \rightarrow \text{Na}(\text{l})$ | $\text{Na}(\text{l}) \rightarrow \text{Na}(\text{g})$ | $\text{Na}(\text{g}) \rightarrow \text{Na}(\text{g}) + \text{e}^-$ |
- Há absorção de energia na realização:
- A.** Da transformação I, somente **B.** Da transformação II, somente
C. Da transformação III, somente **D.** Das transformações I, II e III
- 44** As reacções redox são:
- 1) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$
2) $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
3) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$
4) $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- A.** 1 e 2 **B.** 2 e 3 **C.** 3 e 4 **D.** 1 e 4

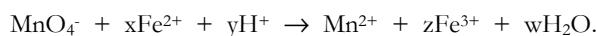
45 Qual das seguintes reacções é de oxidação-redução?

- A. $\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{HCl}$
 B. $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 C. $2\text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
 D. $\text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$

46 Assinale a opção certa:

- A. O número de oxidação do hidrogénio é -1 , excepto nos hidretos de metais activos, onde é $+1$;
 B. O número de oxidação do oxigénio é -2 , excepto nos peróxidos, onde é -1 ;
 C. O número de oxidação dos halogéneos é sempre $+1$ em todos os compostos não-oxigenados;
 D. O número de oxidação do enxofre é $+2$ em todos os compostos não-oxigenados.

47 Na reacção representada pela equação:



Os coeficientes x, y, z e w; são respectivamente:

- A. 5, 8, 5 e 4 B. 5, 4, 5 e 2 C. 3, 8, 3 e 4 D. 3, 8, 3 e 8

48 Nas transformações químicas a seguir apresentadas,

- I: $2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{Ag} + \text{O}_2$
 II: $2\text{F}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HF} + \text{O}_2$
 III: $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
 IV: $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

O Oxigénio actua como redutor nas reacções:

- A. I, II, III e IV B. I, III e IV C. I e II D. II e III

49 Assinale a reacção que requere a maior energia de ionização:

- A. $\text{Si}^{3+}(\text{g}) \rightarrow \text{Si}^{4+}(\text{g}) + \text{e}^-$
 B. $\text{Si}(\text{g}) \rightarrow \text{Si}^+(\text{g}) + \text{e}^-$
 C. $\text{Si}^{2+}(\text{g}) \rightarrow \text{Si}^{3+}(\text{g}) + \text{e}^-$
 D. $\text{Si}^+(\text{g}) \rightarrow \text{Si}^{2+}(\text{g}) + \text{e}^-$

50 Qual das reacções abaixo poderia fornecer electricidade?

- A. $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
 B. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
 C. $2\text{NaCl} \rightarrow 2\text{Na} + \text{Cl}_2$
 D. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

51 Entre as afirmações abaixo, assinale aquela que considera verdadeira:

- A. A electrólise do ácido clorídrico em solução diluída, com eléctrodos inertes, origina o gás oxigénio;
 B. Na electrólise do ácido clorídrico, em solução aquosa, a solução vai-se tornando cada vez mais concentrada em ácido clorídrico;
 C. Na electrólise do ácido sulfúrico, em solução diluída, com eléctrodos inertes, a solução se torna cada vez mais ácida; isto é, mais concentrada em ácido sulfúrico;
 D. Na electrólise do ácido sulfúrico, em solução diluída, com eléctrodos inertes, ocorre a oxidação anódica do sulfato.

52 A equação que representa a reacção que ocorre, quando se queima gás de cozinha é:

- A. $\text{C}_3 + 4\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_8$
 B. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 C. $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
 D. $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_3\text{H}_7\text{OH} + \text{H}_2$

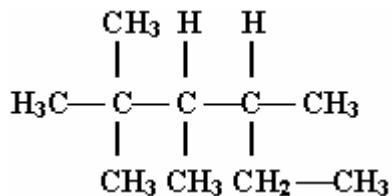
53 A borracha sintética tem como monómero o butadieno. A respeito do butadieno e da borracha, é correcto afirmar que:

- A. O butadieno é um composto binário que apresenta carbonos primários e terciários;
- B. O butadieno apresenta dois isómeros de posição: 1,3- butadieno e 1,4- butadieno;
- C. A borracha sintética tem fórmula molecular $(C_4H_6)_n$;
- D. A borracha é formada pela reacção de substituição nas moléculas de butadieno;

54 Indique um éster entre os compostos oxigenados seguintes:

- A. $CH_3CH_2OCH_2CH_3$
- B. $CH_3CO_2CH_2CH_3$
- C. $CH_3CH_2COCH_2CH_3$
- D. $CH_3CH_2CO_2H$

55 Dada a estrutura:



Seu nome correcto é:

- A. 2,2,3,4-tetrametil pentano
- B. 2,2,3,4- tetrametil hexano
- C. 2-etyl 3,4,4- trimetil hexano
- D. 3,4,5,5-tetrametil hexano

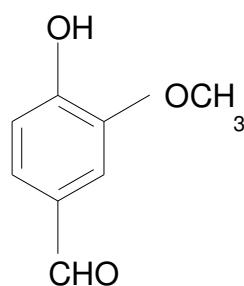
56 Pertencem a função álcool e ácido carboxílico, respectivamente:

- A. C_2H_6O e C_3H_6O
- B. C_3H_6O e CH_4O
- C. CH_4O e $C_2H_4O_2$
- D. $C_2H_4O_2$ e C_2H_6O

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

- A. álcool desnaturado
- B. álcool anidro
- C. acetona
- D. etileno

58 A vanilina possui a seguinte fórmula estrutural:



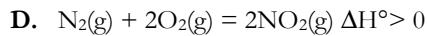
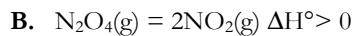
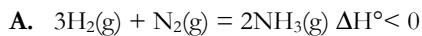
Com relação a essa molécula podemos afirmar que os grupos funcionais ligados ao núcleo aromático correspondem às funções:

- A. fenol, éter, aldeído
- B. fenol, ester, cetona
- C. fenol, ester, aldeído
- D. álcool, éter, cetona

59 A aspirina, um dos medicamentos que obteve maior sucesso na moderna terapêutica, também se pode chamar:

- A. Ácido tiossalicílico
- B. Ácido acetil-salicílico
- C. Acetanilida
- D. Ácido para-mino-benzoíco

60 Em qual dos seguintes casos a reacção é possível a quaisquer temperaturas?



CeAdm - 2008

FIM

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 procuras? ☎ 861003535

