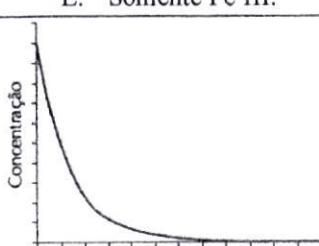


Parte - 2:	QUÍMICA II	Nº Questões:	40
Duração:	180 MINUTOS	Alternativas por questão:	5
Ano:	2024		

INSTRUÇÕES

1. 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.
2. 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 .
3. 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.	Quando se observa que a velocidade de reação é maior em um comprimido efervescente usado no combate à azia?				
	A. Quando colocado inteiro, em água que está à temperatura de 25 °C	B. Quando colocado inteiro, em água que está à temperatura de 6 °C	C. Quando pulverizado, em água que está à temperatura de 6 °C	D. Quando colocado inteiro, em água que está à temperatura de 45 °C	E. Quando pulverizado, em água que está à temperatura de 45 °C
42.	A combustão da gasolina pode ser representada por $C_8H_{18} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ (equação não balanceada). Considere que após uma hora e meia de reacção foram produzidos 36 moles de CO_2 . Dessa forma, a velocidade de reacção, expressa em número de moles de gasolina consumida por minuto, é de: (massa atómica: C = 12; O = 16)				
	A. 0,05	B. 3,0	C. 4,5	D. 0,4	E. 0,1
43.	Considere a equação: $2 NO_2(g) + 4 CO(g) \rightarrow N_2(g) + 4 CO_2(g)$ Admita que a formação do $N_2(g)$ tem uma velocidade média constante igual a 0,05 mol/L.min. A massa de $CO_2(g)$, em gramas, formada em 1 hora, é:				
	A. 8,8 g	B. 84,0 g	C. 528,0 g	D. 132,0 g	E. 44,0 g
44.	Com relação ao equilíbrio químico, afirma-se:				
	I. O equilíbrio químico só pode ser atingido em sistema fechado (onde não há troca de matéria com o meio ambiente).				
	II. Num equilíbrio químico, as propriedades macroscópicas do sistema (concentração, densidade, massa e cor) permanecem constantes.				
	III. Num equilíbrio químico, as propriedades microscópicas do sistema (colisões entre as moléculas, formação de complexos ativados e transformações de umas substâncias em outras) permanecem em evolução, pois o equilíbrio é dinâmico.				
	É (São) correcta(s) a(s) afirmação(ões):				
	A. Somente I	B. I, II e III.	C. Somente I e II.	D. Somente II e III.	E. Somente I e III.
45.	Óxidos de nitrogénio, NO_x , são substâncias de interesse ambiental, pois são responsáveis pela destruição de ozono na atmosfera, por essa razão, suas reacções são amplamente estudadas. Numa dada experiência, num recipiente fechado, a concentração de NO_2 em função do tempo apresentou o seguinte comportamento (gráfico):				
	 O papel de NO_2 nesse sistema reacional é:				
	A. produto	B. inerte	C. reagente	D. intermediário	E. catalisador
46.	A altas temperaturas, N_2 reage com O_2 produzindo NO , um poluente atmosférico: $N_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2 NO(g)$ À temperatura de 2.000 K, a constante do equilíbrio acima é igual a $4,0 \times 10^{-4}$. Nessa temperatura, se as concentrações de equilíbrio de N_2 e O_2 forem, respectivamente, $4,0 \times 10^{-3}$ e $1,0 \times 10^{-3}$ mol/L, qual será a de NO ?				
	A. $4,0 \times 10^{-9}$ mol/L	B. $1,6 \times 10^{-5}$ mol/L	C. $1,6 \times 10^{-9}$ mol/L	D. $1,0 \times 10^{-5}$ mol/L	E. $4,0 \times 10^{-5}$ mol/L
47.	Um equilíbrio envolvido na formação da chuva ácida está representado pela equação: $2 SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2 SO_3(g)$ Num recipiente de 1 litro, foram misturados 6 moles de dióxido de enxofre e 5 moles de oxigénio. Depois de algum tempo, o sistema atingiu o equilíbrio; o número de moles de trióxido de enxofre medido foi 4. O valor aproximado da constante de equilíbrio é:				
	A. 2,33 moles	B. 0,66 moles	C. 1,33 moles	D. 0,53 moles	E. 0,75 moles
48.	Utilizando um dispositivo constituído por dois eléctrodos conectados a uma lâmpada, testou-se o grau de condutibilidade eléctrica de volumes iguais de duas soluções aquosas, uma do ácido H4 e outra do ácido H8 . Os resultados foram os seguintes:				

	Intensidade da luz da lâmpada	• solução de HA : muito intensa • solução de HB : fraca																			
	De acordo com esses resultados, quais as soluções de HA e HB , respectivamente?																				
	A. CH_3COOH 0,01 mol/L e CH_3COOH 0,1 mol/L C. HCl 0,1 mol/L e CH_3COOH 0,1 mol/L E. HCl 0,001 mol/L e H_2SO_4 0,1 mol/L	B. CH_3COOH 0,1 mol/L e H_2SO_4 0,1 mol/L D. HCl 0,01 mol/L e H_2SO_4 0,1 mol/L																			
49.	Pode-se diminuir a acidez de uma solução aquosa acrescentando, a ela, uma das seguintes soluções:	A. Vinagre B. Sumo de limão C. Amoníaco D. Sal de cozinha E. Ácido muriático																			
50.	X , Y e Z representam três ácidos que, quando dissolvidos em um mesmo volume de água, à temperatura constante, comportam-se de acordo com a tabela ao lado. Analise as afirmações, considerando os três ácidos. I. X representa o mais forte. II. Z representa o mais fraco. III. Y apresenta o maior grau de ionização. Está(ão) correcta(s):	<table border="1"> <thead> <tr> <th></th> <th>nº de moles dissolvido</th> <th>nº de moles ionizados</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X</td> <td>20</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>Y</td> <td>10</td> <td>7</td> </tr> <tr> <td>Z</td> <td>5</td> <td>1</td> </tr> </tbody> </table> A. apenas I B. apenas III C. I, II e III D. apenas II E. apenas I e II		nº de moles dissolvido	nº de moles ionizados	X	20	2	Y	10	7	Z	5	1							
	nº de moles dissolvido	nº de moles ionizados																			
X	20	2																			
Y	10	7																			
Z	5	1																			
51.	Qual dos sais abaixo poderia diminuir o grau de ionização da base NH_4OH ?	A. K_2SO_4 B. CaCl_2 C. NaCl D. NH_4Cl E. NaNO_3																			
52.	Considere volumes iguais de soluções 0,1 M dos ácidos listados a seguir, designados por I, II, III e IV e seus respectivos K_a :	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Ácido</th> <th>Fórmula</th> <th>K_a</th> <th>Ácido</th> <th>Fórmula</th> <th>K_a</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>I. Etanoico</td> <td>CH_3COOH</td> <td>1.7×10^{-5}</td> <td>II. Monocloroacético</td> <td>CH_2ClCOOH</td> <td>1.3×10^{-3}</td> </tr> <tr> <td>III. Dicloroacético</td> <td>CHCl_2COOH</td> <td>5.0×10^{-2}</td> <td>IV. Tricloroacético</td> <td>CCl_3COOH</td> <td>2.3×10^{-1}</td> </tr> </tbody> </table> Como será a concentração de H^+ ?	Ácido	Fórmula	K_a	Ácido	Fórmula	K_a	I. Etanoico	CH_3COOH	1.7×10^{-5}	II. Monocloroacético	CH_2ClCOOH	1.3×10^{-3}	III. Dicloroacético	CHCl_2COOH	5.0×10^{-2}	IV. Tricloroacético	CCl_3COOH	2.3×10^{-1}	A. Maior na solução do ácido I B. A mesma em todas as quatro soluções C. A mesma nas soluções dos ácidos II e III D. Maior na solução do ácido IV E. A mesma nas soluções dos ácidos I e IV.
Ácido	Fórmula	K_a	Ácido	Fórmula	K_a																
I. Etanoico	CH_3COOH	1.7×10^{-5}	II. Monocloroacético	CH_2ClCOOH	1.3×10^{-3}																
III. Dicloroacético	CHCl_2COOH	5.0×10^{-2}	IV. Tricloroacético	CCl_3COOH	2.3×10^{-1}																
53.	Ao realizar-se a reacção	$\text{H}^+(\text{aq}) + \text{HS}^-(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}(\text{aq})$ verificou-se que, no equilíbrio, $[\text{H}_2\text{S}] = 0,8 \text{ mol/L}$ e $[\text{HS}^-] = 0,2 \text{ mol/L}$. O valor da constante de equilíbrio na temperatura em que a experiência foi realizada é $K = 1,0 \times 10^7$. Nas condições da experiência, qual é a concentração de iões H^+ ($[\text{H}^+]$), em mol/L?																			
	A. $1,6 \times 10^{-8}$ B. $4,0 \times 10^{-7}$ C. $4,0 \times 10^5$ D. $1,6 \times 10^{-8}$ E. $1,6 \times 10^{-8}$																				
54.	Vários produtos de limpeza apresentam amónia em sua constituição. O rótulo de um desses produtos indica $\text{pH} = 11$. Isso significa que a concentração de catiões hidrónio e a de anións hidroxilo nesse produto são, respectivamente:	A. 1×10^{-3} e 1×10^{-11} B. 1×10^{-11} e 1×10^{-7} C. 1×10^{-3} e 1×10^{-4} D. 1×10^{-11} e 1×10^{-3} E. 1×10^{-4} e 1×10^{-3}																			
55.	Considerando que a concentração de iões H^+ em um ovo fresco é 0,00000001M, o valor do pH será igual a:	A. 2 B. 4 C. 8 D. 6 E. 10																			
56.	50 cm ³ de uma solução de NaOH (base forte) 0,3 M são diluídos com água até completar o volume de 150 cm ³ , à temperatura ambiente. Calcule o pH da solução obtida.	A. 2,00 B. 13,00 C. 3,00 D. 12,00 E. 1,00																			
57.	Dissolvendo-se acetato de sódio numa solução de ácido acético, o que acontece com a constante de ionização do ácido, o grau de ionização do ácido e o pH da solução, respectivamente?	A. Não se altera; aumenta; não se altera B. Diminui; não se altera; diminui C. Aumenta; diminui; não se altera D. Não se altera; diminui; aumenta E. Não se altera; aumenta; diminui																			
58.	Determinando o número de oxidação do elemento central do ácido sulfuroso (H_2SO_3), ácido carbónico (H_2CO_3), ácido silícico (H_2SiO_3), ácido pirofosfórico ($\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$) e ácido perclórico (HClO_4), os valores são, respectivamente:	A. +2, +4, +5, +5, +7 B. +3, +3, +3, +7, +4 C. -2, +4, +5, -5, +7 D. +4, +4, +4, +5, +7 E. +1, +1, +1, +2, +3																			
59.	Nas reacções seguintes:	I. $\text{H}_2(\text{g}) + \text{S}(\text{s}) \rightarrow \text{H}_2\text{S}(\text{g})$ II. $2\text{HCl}(\text{g}) + \text{FeS}(\text{s}) \rightarrow \text{FeCl}_2(\text{s}) + \text{H}_2\text{S}(\text{g})$ III. $\text{SO}_3(\text{g}) + \text{Na}_2\text{O}(\text{s}) \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4(\text{s})$ IV. $2\text{ZnS}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{ZnO}(\text{s}) + 2\text{SO}_2(\text{g})$ V. $3\text{Na}_2\text{S}(\text{s}) + 2\text{FeCl}_3(\text{s}) \rightarrow 6\text{NaCl}(\text{s}) + \text{Fe}_2\text{S}_3(\text{s})$																			
	Pode se dizer que o enxofre sofre oxidação em:	A. I apenas B. III e IV apenas C. IV apenas D. I, IV e V E. Todas																			
60.	Dada a seguinte equação de redox	$\text{H}_2\text{S} + \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HBr}$																			
	a soma total dos coeficientes mínimos e inteiros das espécies químicas envolvidas, após o balanceamento da equação, é:	A. 18 B. 12 C. 9 D. 8 E. 14																			
61.	O ferro galvanizado apresenta-se revestido por uma camada de zinco. Se um objecto desse material for riscado, o ferro ficará exposto às condições do meio ambiente e poderá formar o hidróxido ferroso. Nesse caso, o zinco, por ser mais reativo, regenera o ferro, conforme a reacção representada abaixo.	$\text{Fe(OH)}_2 + \text{Zn} \rightarrow \text{Zn(OH)}_2 + \text{Fe}$																			
	Sobre essa reacção, pode-se afirmar que:	A. o ferro sofre oxidação, pois perderá electrões C. o ferro sofre redução, pois perderá electrões E. o ferro sofre oxidação, pois ganhará electrões																			
62.	Uma solução aquosa de ácido clorídrico (HCl) dissolve ferro e zinco, mas, para dissolver cobre ou prata, é necessário usar ácido nítrico (HNO_3). Isso ocorre porque:	B. o zinco sofre oxidação, pois perderá electrões D. o zinco sofre redução, pois ganhará electrões																			

	<p>A. cobre e prata são metais mais duros que ferro e zinco. C. HNO_3 é um ácido mais oxidante que HCl. E. cobre e prata são metais que se oxidam mais facilmente do que ferro e zinco</p>	<p>B. HCl é um ácido fixo e HNO_3 é um ácido volátil. D. ferro e zinco são metais mais nobres do que cobre e prata</p>																
63.	As pilhas de níquel-cádmio, que viabilizaram o uso de telefones celulares e computadores portáteis, são baseadas na seguinte reacção: $\text{Cd (s)} + \text{NiO}_2 \text{ (s)} + \text{H}_2\text{O (l)} \rightleftharpoons \text{Cd(OH)}_2 \text{ (s)} + \text{Ni(OH)}_2 \text{ (s)}$ Considerando esse processo, quantos moles de electrões são produzidos por mol de cádmio consumido?	A. 0.5 B. 1 C. 2 D. 3 E. 4																
64.	A electrólise do cloreto de sódio fundido produz sódio metálico e gás cloro. Nesse processo, cada ião:	A. sódio recebe B. sódio recebe um C. cloreto recebe D. cloreto perde dois E. sódio perde um dois electrões electrão dois electrões electrões electrão																
65.	O inseticida Paratião tem a seguinte fórmula molecular, $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_5\text{NSP}$. Escolha a alternativa que indica a massa de 1 mol desse insecticida. (massas atómicas em g/mol: H = 1; C = 12; O = 16; N = 14; S = 32; P = 31)	A. 152 g B. 53 g C. 291 g D. 260 g E. 106 g																
66.	O ciclamato de sódio, utilizado como adoçante, é um composto orgânico cuja fórmula molecular é $\text{NaC}_6\text{H}_6\text{O}_3\text{NS}$. As percentagens em massa de Na e de O no referido composto, sendo dadas as massas atómicas dos elementos químicos (H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; S = 32), serão respectivamente:	A. 12 e 88% B. 88 e 12% C. 12 e 25% D. 25 e 75% E. 75 e 25%																
67.	Um composto de carbono, hidrogénio e oxigénio apresenta na sua constituição 40,0% de carbono e 6,6% de hidrogénio (massas molares, em g/mol: H = 1; C = 12; O = 16). A sua fórmula mínima é:	A. C_2HO B. CHO C. CH_2O D. $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}$ E. CHO_2																
68.	O benzeno da fórmula molecular C_6H_6 é um líquido incolor, de odor agradável, bastante volátil, cujos vapores são tóxicos. O benzeno tem a mesma fórmula mínima que o:	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Composto</th> <th>Fórmula</th> <th>Composto</th> <th>Fórmula</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>A. metano</td> <td>CH_4</td> <td>B. acetileno</td> <td>C_2H_2</td> </tr> <tr> <td>C. etanol</td> <td>$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$</td> <td>D. buteno</td> <td>C_4H_8</td> </tr> <tr> <td>E. etano</td> <td>C_2H_6</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	Composto	Fórmula	Composto	Fórmula	A. metano	CH_4	B. acetileno	C_2H_2	C. etanol	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	D. buteno	C_4H_8	E. etano	C_2H_6		
Composto	Fórmula	Composto	Fórmula															
A. metano	CH_4	B. acetileno	C_2H_2															
C. etanol	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	D. buteno	C_4H_8															
E. etano	C_2H_6																	
69.	O ácido adípico,	$\text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})-\text{OH}$																
	matéria-prima para a produção de náilon, apresenta cadeia carbónica:																	
	A. saturada, homogénea e normal. C. insaturada, homogénea e ramificada. E. saturada, heterogénea e normal.	B. insaturada, homogénea e normal. D. saturada, homogénea e ramificada.																
70.	Muitas plantas contêm substâncias orgânicas simples, como por exemplo hidrocarbonetos, responsáveis pelo odor e sabor. O β -terpineno, cuja cadeia carbónica é mostrada ao lado, é uma das substâncias responsáveis pelo odor do limão: O número total de átomos de hidrogénio presentes nessa substância é:	$\text{C}=\text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \diagdown \quad \diagup \end{array} \text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \diagdown \quad \diagup \end{array} \text{C}-\text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \diagdown \quad \diagup \end{array} \text{C}$																
	A. 10 B. 14 C. 20 D. 22 E. 16																	
71.	Um composto orgânico de cadeia aberta, insaturada, ramificada, com carbono quaternário, tem cadeia principal com quatro carbonos. Sua fórmula molecular é:	A. C_6H_{11} B. C_6H_{13} C. C_6H_6 D. C_6H_{14} E. C_6H_{10}																
72.	A muscalura é uma feromona utilizada pela mosca doméstica para atrair os machos, marcar trilhas e outras actividades. Sua fórmula estrutural é:	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_7-\text{C}=\text{C}-\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_3 \end{array}$																
	Todas as alternativas abaixo são correctas, excepto:																	
	A. Não é um composto acíclico de cadeia normal. C. É um composto acíclico de cadeia homogénea. E. É um composto insaturado de cadeia normal.	B. Não é um composto heterogéneo de cadeia normal. D. Não é um composto heterogéneo de cadeia saturada.																
73.	A nomenclatura para a estrutura seguinte: de acordo com o sistema da IUPAC é:	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$																
	A. 6,7-dimetil-7-etyldecano C. 4,5-dimetil-4-etyldecano E. 6,7-dimetil-7-n-propilnonano	B. 3,4-dimetil-3-etylnonano D. 3,4-dimetil-3-n-propilnonano																
74.	Para compreender o processo de exploração e o consumo dos recursos petrolíferos, é fundamental conhecer a génesis e o processo de formação do petróleo descritos no texto abaixo. <i>"O petróleo é um combustível fóssil, originado provavelmente de restos de vida aquática acumulados no fundo dos oceanos primitivos e cobertos por sedimentos. O tempo e a pressão do sedimento sobre o material depositado no fundo do mar transformaram esses restos em massas viscosas de coloração negra denominadas jazidas de petróleo."</i>	<i>(Usos de energia, São Paulo: Atual, 1991.)</i>																
	A informação do texto permite afirmar que: (escolha a alternativa correcta)																	
	A. o petróleo é um recurso energético renovável a curto prazo, em razão de sua constante formação geológica. B. a exploração de petróleo é realizada apenas em áreas marinhas.																	

	C. a extração e o aproveitamento do petróleo são actividades não poluentes dada sua origem natural. D. o petróleo é um recurso energético distribuído homogeneamente, em todas as regiões, independentemente da sua origem. E. o petróleo é um recurso não-renovável a curto prazo, explorado em áreas continentais de origem marinha ou em áreas submarinas.
75.	<i>“A idade da pedra chegou ao fim, não porque faltassem pedras; a era do petróleo chegará igualmente ao fim, mas não por falta de petróleo.”</i> Considerando as características que envolvem a utilização das matérias-primas citadas no texto em diferentes contextos histórico-geográficos, é correcto afirmar que, de acordo com o autor, a exemplo do que aconteceu na Idade da Pedra, o fim da era do Petróleo estaria relacionado: A. à redução e esgotamento das reservas de petróleo. B. ao desenvolvimento tecnológico e à utilização de novas fontes de energia. C. ao desenvolvimento dos transportes e consequente aumento do consumo de energia. D. ao excesso de produção e consequente desvalorização do barril de petróleo. E. à diminuição das acções humanas sobre o meio ambiente.
76.	Na combustão incompleta de metano, obtém-se água e carbono finamente dividido, denominado negro-de-fumo, que é utilizado na fabricação de graxa para sapatos. Escolha a alternativa que apresenta essa reacção correctamente equacionada e balanceada. A. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{C} + \text{H}_2\text{O}$ B. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$ C. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{C} + 2 \text{H}_2\text{O}$ D. $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ E. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CO} + 2 \text{H}_2\text{O}$
77.	O nome correcto para o composto é: A. 2,4-dimethyl-4-ethyl-1,5-heptadieno. B. 2-dimethyl-4-ethyl-1,5-heptadieno. C. 2-metil-4-metil-4-ethyl-2,6-heptadieno. D. 2,4-dimethyl-4-alil-1-hexeno. E. 2,4-metil-4-alil-2-hexeno.
78.	O benzopireno é um composto aromático formado na combustão da hulha e do fumo. Pode ser encontrado em carnes grelhadas, em carvão ou em peças defumadas. Experiências em animais comprovaram sua potente acção cancerígena. Apresenta a seguinte fórmula estrutural: Sua fórmula molecular é: A. $\text{C}_{20}\text{H}_{14}$ B. $\text{C}_{20}\text{H}_{12}$ C. $\text{C}_{22}\text{H}_{14}$ D. $\text{C}_{20}\text{H}_{20}$ E. $\text{C}_{22}\text{H}_{18}$
79.	A queima do eucalipto para produzir carvão pode liberar substâncias irritantes e cancerígenas, tais como benzoantracenos, benzofluorantenos e dibenzoantracenos, que apresentam em suas estruturas anéis de benzeno condensados. O antraceno apresenta três anéis e tem fórmula molecular: A. C_{14}H_8 B. $\text{C}_{18}\text{H}_{12}$ C. $\text{C}_{14}\text{H}_{10}$ D. $\text{C}_{18}\text{H}_{14}$ E. $\text{C}_{14}\text{H}_{12}$
80.	O óleo de rosas tem fórmula estrutural É incorrecto afirmar que: A. é um álcool. C. é um cicloalcano. E. possui um anel benzénico em sua estrutura. B. possui somente um carbono terciário em sua estrutura. D. tem fórmula molecular $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}$.

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 agorawww.eduskills.co.mz

ou

CLIQUE AQUI

Qual livro ou exame procuras? ☎ 861003535

