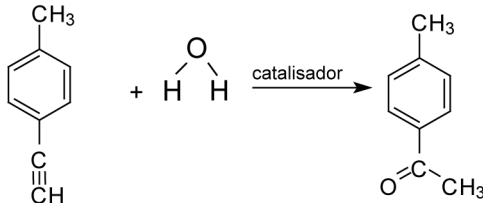
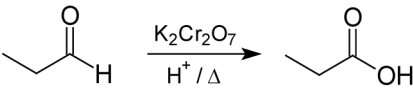


PADRÃO DE RESPOSTAS

Questão	Resposta
1	• nitrato de sódio • ácido sulfúrico Uma das fórmulas: $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}-\text{O}-\text{N}-\text{O} \\ \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}-\text{O}-\text{N} \rightarrow \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}-\text{O}-\text{N}-\text{O} \end{array}$
2	Obtenção do monômero: $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{C}(\text{OH})=\text{O} + \text{NH}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{C}(\text{NH}_2)=\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ Obtenção do polímero: $n \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \text{CONH}_2 \end{array} \longrightarrow \left(\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{---C---C---} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{CONH}_2 \end{array} \right)_n$
3	Mistura inicial: 150 g = 75 g do isômero (d) + 75 g do isômero (ℓ) Após dez horas foram consumidos 60 g do isômero (d), restando 15 g desse isômero. $^+\text{H}_4\text{N}^-\text{O}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}(\text{OH})-\text{C}(=\text{O})-\text{O}^-\text{NH}_4^+$
4	$\begin{cases} 90,5 \text{ kg NiS} \rightarrow 126 \text{ kg Na}_2\text{SO}_3 \\ x \rightarrow 504 \text{ kg} \end{cases} \quad x = 362 \text{ kg NiS}$ $\begin{cases} 385 \text{ kg milerita} \rightarrow 100\% \\ 362 \text{ kg} \rightarrow y \end{cases} \quad y \cong 94\%$ pOH = -log [OH⁻] = -log (10⁻²) = 2 pH = 14 - pOH → pH = 12
5	Nº de oxidação do carbono = +4 Hidrólise da uréia $(\text{NH}_2)_2\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NH}_3 + \text{CO}_2$ $\Delta H = (4 \times 390) + (2 \times 305) + (800 \times 1) + (2 \times 460) - (6 \times 390) - (2 \times 800) = -50 \text{ kJ.mol}^{-1}$

6	$20 \times 500 + 55 \times 2000 = C \times 75 \rightarrow C = 1600 \text{ mg.L}^{-1}$ $M = 1,6/32 = 0,05 \text{ mol.L}^{-1}$ $\begin{cases} 1 \text{ L de óleo S-2000} \rightarrow 2000 \text{ mg de S} \\ 1 \text{ L de óleo S-50} \rightarrow 50 \text{ mg de S} \end{cases}$ $\begin{cases} 50 \text{ mg} \rightarrow 1 \text{ L} \\ 2.000 \text{ mg} \rightarrow x \quad x = 40 \text{ L} \end{cases}$												
7	 Um dos nomes: • orto-etil-metil-benzeno • meta-etil-metil-benzeno												
8	$1 \text{ mol} \xrightarrow{3,8 \text{ dias}} 0,5 \text{ mol} \xrightarrow{3,8 \text{ dias}} 0,25 \text{ mol}$ ${}_{88}\text{Ra}^{226} \rightarrow {}_{86}\text{Rn}^{222} + {}_2\text{He}^4$ <table><tr><td>início:</td><td>1</td><td>0</td><td>0</td></tr><tr><td>decomposição:</td><td>- 0,75</td><td>+ 0,75</td><td>+ 0,75</td></tr><tr><td>final:</td><td>0,25</td><td>0,75</td><td>0,75</td></tr></table> $n = 0,75 + 0,75 = 1,5 \text{ mols}$ $PV = nRT \rightarrow P \times 8,2 = 1,5 \times 0,082 \times 300 \rightarrow P = 4,5 \text{ atm}$ $P_{\text{total}} = 1,5 + 4,5 = 6,0 \text{ atm}$	início:	1	0	0	decomposição:	- 0,75	+ 0,75	+ 0,75	final:	0,25	0,75	0,75
início:	1	0	0										
decomposição:	- 0,75	+ 0,75	+ 0,75										
final:	0,25	0,75	0,75										
9	 1 mol propanal $\rightarrow$ 1 mol ácido propanóico $\begin{cases} 58 \text{ g} \rightarrow 74 \text{ g} \\ x \rightarrow 0,37 \text{ g} \quad x = 0,29 \text{ g} \end{cases}$ Na mistura: $\begin{cases} 0,40 \text{ g} \rightarrow 100\% \\ 0,29 \text{ g} \rightarrow y \quad y = 72,5\% \end{cases}$ propanal = 72,5% propanona = 27,5% Duas das características: • maior massa molecular • maior polaridade • presença de ligações de hidrogênio												

10	Massa de H₂SO₄ carregada: $\frac{40}{100} \times 1,3 \text{ g/cm}^3 \times 2000 \text{ cm}^3 = 1.040 \text{ g}$ descarregada: $\frac{27}{100} \times 1,2 \text{ g/cm}^3 \times 2000 \text{ cm}^3 = 648 \text{ g}$ consumida: $1040 - 648 = 392 \text{ g}$ 2 mols H₂SO₄ → 2 mols de e⁻ $2 \times 98 \text{ g} \rightarrow 2 \times 96500 \text{ C}$ $392 \text{ g} \rightarrow x$ $x = 3,86 \times 10^5 \text{ C}$
----	--

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

