

DISCIPLINA
química

①

Nome da família: metais alcalinos

Nome do composto: óxido de potássio.

②

$$\begin{array}{ccc} 1 \text{ mol Na I} & \text{-----} & 1 \text{ mol I}^- \\ \downarrow & & \downarrow \\ 150 \text{ g Na I} & \text{-----} & 127 \text{ g I}^- \\ y & \text{-----} & 1,27 \text{ g I}^- \end{array}$$

$y = 1,5 \text{ g Na I}$

CONTEÚDO

3

A) $[\text{OH}^-] = 10^{-5} \text{ mol.L}^{-1}$

$$\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-] = -\log 10^{-5} = 5$$

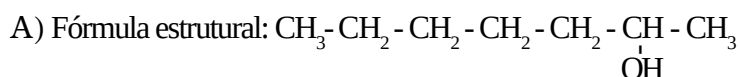
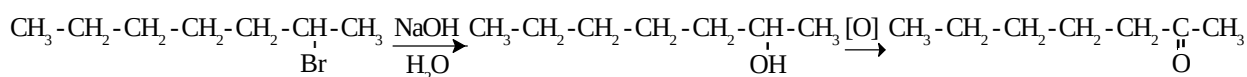
$$\text{pH} + \text{pOH} = 14$$

$$\text{pH} = 14 - 5 = 9$$

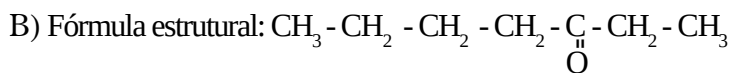
$$\text{pH} = 9$$

B) A acidez do limão tende a neutralizar o meio básico, diminuindo a concentração de íons OH^- e deslocando o equilíbrio para o lado direito. Isso provoca a diminuição da concentração da metilamina, que é a substância responsável pelo odor característico do peixe.

4

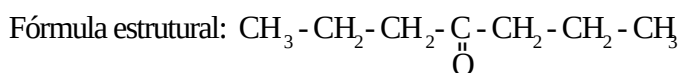


Nomenclatura: 2-heptanol



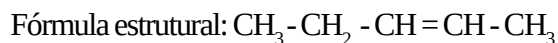
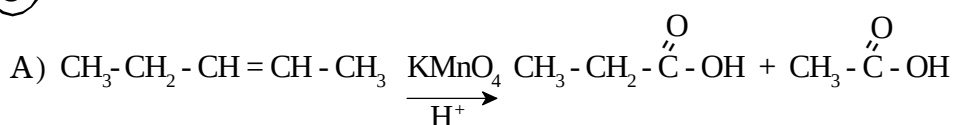
Nomenclatura: 3-heptanona

ou

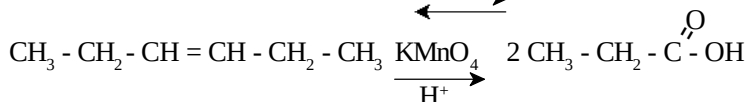
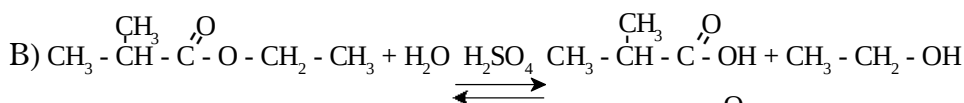


Nomenclatura: 4-heptanona

5



Número de carbonos secundários: 3



Fórmula molecular: $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$

Nomenclatura: propanóico

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

