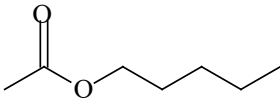


VESTIBULAR_2019.2

PADRÃO DE RESPOSTA

QUÍMICA



Questão	Resposta
1	A) C_3H_4O Aldeído
	B) Hibridação sp^2 2 ligações π
2	A)  Ácido sulfúrico
	B) Ácido etanoico Pentan-1-ol
3	A) Hidróxido de cálcio Etino
	B) Caráter básico, pois o hidróxido de cálcio, quando dissolvido em água, dissocia liberando íons OH^- .
4	A) $\frac{1}{2} O_2 + 2 H^+ + 2 Fe^{2+} \rightarrow H_2O + 2 Fe^{3+}$ $\Delta E^\circ = 0,82 - 0,77 = 0,05 V$
	B) 26 prótons Molécula apolar
5	A) Geometria tetraédrica Carbono
	B) $pH = 4 = [H^+] = 10^{-4} \text{ mol/L}$ $1 \text{ mol } CHCl_3 \text{ — } 3 \text{ mol } HCl$ $X \text{ — } 10^{-4} \text{ mol } HCl$ $X = 3,3 \times 10^{-5} \text{ mol } CHCl_3$ Massa de $CHCl_3 = 3,3 \times 10^{-5} \times 119,5 = 3,94 \times 10^{-3} \text{ g} = 3,94 \text{ mg}$