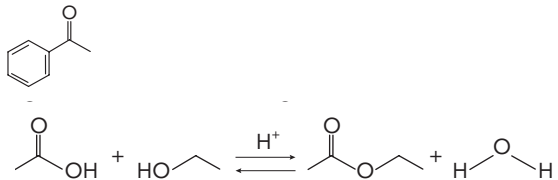
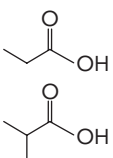
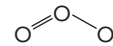


PADRÃO DE RESPOSTAS
(VALOR POR QUESTÃO: 2,00 PONTOS)

Questão	Resposta
1	Elemento: neônio. Símbolo: Na. Ligação: iônica. Fórmula: NaF.
2	Símbolo: La. Elemento: oxigênio. Ligação: covalente polar. Geometria: tetraédrica.
3	Gás A: CO ₂ . Gás B: H ₂ . Gás com maior massa: dióxido de carbono. Sal formado: cloreto de magnésio.
4	Função: álcool. Sensação: felicidade. Neurotransmissor: adrenalina. Fórmula: C ₉ H ₁₃ NO ₃ .
5	Composto A: 2-fenil etanol.  <p>Composto orgânico: etanoato de etila.</p>
6	Isomeria de posição. Fração molar = 4/10 = 0,4 
7	Curva B. Energia de ativação = 70 – 10 = 60 kJ/mol ΔH = 30 – 10 = 20 kJ/mol Nome do produto: pentano.
8	 Número de oxidação: +1. Substância: O ₃ . Como o potencial de redução do ozônio é maior que o do íon hipoclorito, o ozônio tem maior tendência de sofrer redução, ou seja, tem maior poder oxidante.

9	<p> $[\text{OH}^-] = 10^{-2}$ $\text{pOH} = -\log 10^{-2} = 2$ $\text{pH} = 14 - 2$ $\text{pH} = 12$ </p> <p>Classificação: ácido de Bronsted-Lowry.</p> <p>A concentração diminuirá.</p> <p>Os íons H^+ do ácido irão reagir com os íons OH^- do meio, formando água.</p> <p>O equilíbrio irá se deslocar para a direita e a amônia será consumida.</p>
10	<p> $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \rightarrow 2\text{Na}^+ +$ $142\text{ g} = 1\text{ mol}$ $1\text{ mol} \rightarrow 2\text{ mol Na}^+$ </p> <p> $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \rightarrow \text{Na}^+ + \text{H}_2\text{PO}_4^-$ $120\text{ g} \rightarrow 1\text{ mol}$ $60\text{ g} \rightarrow x$ $x = 0,5\text{ mol} \quad \text{HPO}_4^{2-}$ </p> <p> $0,5\text{ mol} \rightarrow 0,5\text{ mol Na}^+$ $[\text{Na}^+] = 2 + 0,5 = 2,5\text{ mol/L}$ </p> <p>Sal: di-hidrogenofosfato de sódio.</p> <p>Propriedade: osmometria ou aumento da pressão osmótica.</p>