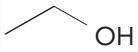
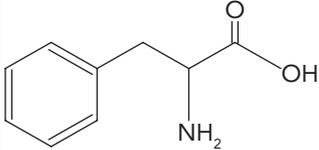
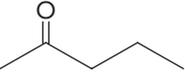


PADRÃO DE RESPOSTAS
(VALOR POR QUESTÃO: 2,00 PONTOS)

Questão	Resposta
1	Ligação: interação metálica. Maior temperatura de fusão: ferro. Símbolo: Co. Subnível: 3d.
2	Óxido de zinco e óxido de alumínio. Etanol:  Reagente apolar: CO ₂ .
3	Número atômico: 97. Símbolo: Bk. Número de nêutrons: 48 – 22 = 26. Elemento de maior raio atômico: Rf.
4	Geometria: piramidal. Característica: par de elétrons não ligante disponível. Alterações: aumentar a pressão e diminuir a temperatura.
5	Tipo de isomeria: posição. Aminoácido: isoleucina. Número de oxidação: +3. Fenilalanina: 
6	$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$ Produto: hidróxido de cálcio. Reação: exotérmica.
7	Classificação: adição. Função orgânica: éster. Massa molar do monômero: 100 g/mol. Número de unidades: $\frac{20000}{100} = 200$ unidades.

8	<p>X: H₂.</p> <p>Z: NaOH.</p> <p>Massa de NaCl na salmoura: $360 \text{ kg} \times \frac{65}{100} = 234 \text{ kg}$</p> <p>117 g NaCl → 1 mol de Cl₂</p> <p>234 000 g NaCl → w</p> <p>w = 2000 g</p> <p>Número de mols: $2000 \times \frac{80}{100} = 1600 \text{ mol}$</p>
9	<p>Reagente oxigenado:</p>  <p>Produto orgânico: 3-metil-hexan-3-ol.</p> <p>Produto inorgânico: MgOHBr.</p>
10	<p>Massa de reagente:</p> <p>pH = 2 → [H⁺] = 10⁻² mol/L</p> <p>Quantidade de HCl: 10⁻² mol/L × 0,2 L = 0,002 mol</p> <p>Quantidade de NaHCO₃: 252 × 10⁻³ g ÷ 84 g/mol = 0,003 mol</p> <p>Excesso de NaHCO₃: 0,003 – 0,002 = 0,001 mol × 84 g/mol = 0,084 g</p> <p>Equação: HCO₃⁻ + H₂O → CO₂ + H₂O + OH⁻</p>