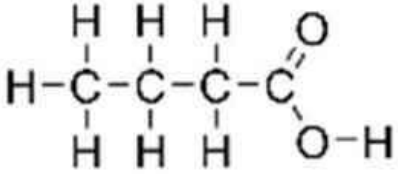


Vertinimo instrukcija 12 klasei

| Užduotis | Atsakymai   | Taškai |
|----------|---|--------|
| 1.       | A   | 1      |
| 2.       | C   | 1      |
| 3.1.     | $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaCl}$ - 1 taškas<br>X – HCl. Vietoje HCl gali imti kitą stiprią rūgštį ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ , HI ir kt.)<br><br>$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$ - 1 taškas<br>Y – CH <sub>3</sub> COOK       | 2      |
| 3.2.     | $\text{CH}_3\text{CHO} \xrightarrow[\text{H}_2\text{O}, t]{\text{Ag}_2\text{O}/\text{NH}_3}$ CH <sub>3</sub> COOH – 1 taškas<br>X – CH <sub>3</sub> CHO<br><br>$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ - 1 taškas<br>Y- CH <sub>3</sub> COONa arba NaCH <sub>3</sub> COO | 2      |
| 4.       | $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} \\ \searrow \text{OH} \end{array} \end{array} \quad \begin{array}{l} \dots \text{H} \\   \\ \dots \text{O} - \text{H} \end{array}$  | 2      |
| 5.       | Vandenilinis ryšys tarp etano rūgšties molekulių lemia aukštą virimo temperatūrą.   | 1      |

|           |   |          |
|-----------|---|----------|
| <p>6.</p> | <p>1. Apskaičiuojame sunaudoto natrio šarmo kiekį:<br/> <math>n(\text{NaOH})=c \cdot V=2,75 \text{ mol/dm}^3 \cdot 0,08 \text{ dm}^3=0,22 \text{ mol} - 1 \text{ taškas}</math></p> <p>2. Pagal reakcijos lygtį apskaičiuoja karboksirūgšties kiekį:<br/> <math>n(\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COOH})=n(\text{NaOH})=0,22 \text{ mol} - 1 \text{ taškas}</math></p> <p>3. Apskaičiuoja karboksirūgšties molinę masę ir nustato karboksirūgšties molekulinę formulę :<br/> <math display="block">M(\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COOH}) = \frac{m}{n} = \frac{19,36 \text{ g}}{0,22 \text{ mol}} = 88 \text{ g/mol} - 1 \text{ taškas}</math> <math display="block">12n+1 \cdot 2n+1+12+16+16+1 = 88</math> <math display="block">n = 3</math> <math display="block">\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2</math></p> <p>4. Parašo pilną struktūrinę formulę ir pavadinimą pagal IUPAC nomenklatūrą:</p> <div style="text-align: center;">  </div> <p style="text-align: right;">butano rūgštis – 1 taškas</p> | <p>4</p> |
| <p>7.</p> | <p>A – laboratorinis stovas – 1 taškas</p> <p>B – biuretė – 1 taškas</p> <p>C – kūginė kolba / Erlenmejerio kolba – 1 taškas</p>  | <p>3</p> |