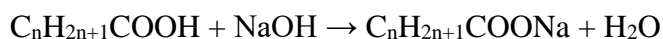
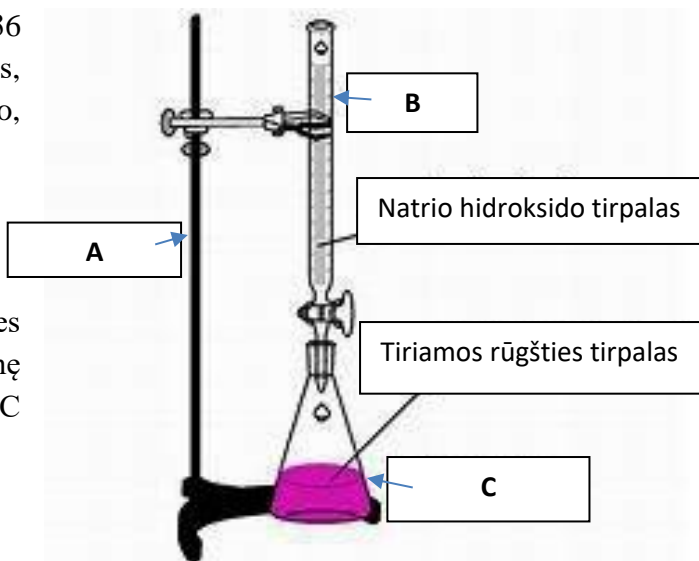


Užduotys 12 klasei

1. Kuri etano rūgšties jonizacijos reakcija parašyta teisingai? (1 taškas)  
 A  $\text{CH}_3\text{COOH} \leftrightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$   
 B  $\text{CH}_3\text{COOH} \leftrightarrow \text{CH}_3\text{CO}^- + \text{OH}^-$   
 C  $\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$   
 D  $\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3^+ + \text{COOH}^-$
2. Su kuriomis išvardytomis medžiagomis reaguos etano rūgštis? (1 taškas)  
 A Natrio karbonatas, druskos rūgštis, bario sulfatas.  
 B Natrio karbonatas, magnio oksidas, varis.  
 C Natrio karbonatas, geležis, etanolis.  
 D Natrio karbonatas, natrio hidroksidas, sidabro chloridas.
3. Parašykite reakcijų, kuriomis galima įvykdyti šiuos kitimus, lygtis: (2 taškai)  
 3.1.  $\text{CH}_3\text{COONa} \xrightarrow{+X} \text{CH}_3\text{COOH} \xrightarrow{+\text{KOH}} \text{Y}$   
 3.2.  $\text{X} \xrightarrow{\text{Ag}_2\text{O}/\text{NH}_3, \text{H}_2\text{O}, t} \text{CH}_3\text{COOH} \xrightarrow{\text{NaHCO}_3} \text{Y}$  (2 taškai)
4. Pavaizduokite vandenilinį ryšį, susidarantį tarp vienos etano rūgšties ir vienos vandens molekulės. (1 taškas)
5. Kokią etano rūgšties fizikinę savybę lemia vandenilinio ryšio susidarymas tarp etano rūgšties molekulių? (1 taškas)

6. Norint neutralizuoti titravimo metodu 19,36 gramus sočiosios monokarboxi rūgšties, sunaudota 80 cm<sup>3</sup> natrio hidroksido tirpalo, kurio molinė koncentracija 2,75 mol/dm<sup>3</sup> (1 pav.).

Nustatykite molekulinę karboksirūgšties formulę. Parašykite jos pilną struktūrinę formulę ir pavadinimą pagal IUPAC nomenklatūrą.



1 pav. Sočiosios karboksirūgšties neutralizavimas titravimo metodu

7. Įvardykite 6 užduotyje, 1 paveiksle, A, B, C raidėmis pažymėtus prietaisus. (3 taškai)