

КВАНТИТАТИВНА ХЕМИЈСКА АНАЛИЗА

Име и презиме: _____

Место, школа, разред: _____

ПОСТУПАК:

Добијени раствор у нормалном суду од 100 cm^3 разблажити дестилованом водом до црте. Одмерити биретом 3-4 пробе од по 20 cm^3 . У сваку пробу додати 2-3 капи метилоранжа и титровати раствором NaOH концентрације _____ mol/dm^3 до појаве жуте боје. Масу HCl у проби од 20 cm^3 треба израчунати према формули:

$$m_{\text{HCl}} = \frac{c_{\text{NaOH}} \cdot V_{\text{NaOH}}}{1000} \cdot 36,46$$

где је c_{NaOH} концентрација раствора NaOH (овај податак је исписан на табли), а V_{NaOH} средња вредност броја утروшених cm^3 раствора NaOH при титрацији $20,00\text{ cm}^3$ раствора HCl, која се израчунава према формули:

$$V_{\text{NaOH}} = \frac{V_1 + V_2 + \dots}{n}$$

у којој је n број одређивања (3-4), V_1 број cm^3 NaOH утрошеног при првој титрацији, V_2 број cm^3 NaOH утрошеног при другој титрацији итд.

РЕЗУЛТАТИ АНАЛИЗЕ:

Одмерено HCl

у 1. проби	_____ cm^3 , утрошено	_____ cm^3 NaOH
у 2. проби	_____ cm^3 , утрошено	_____ cm^3 NaOH
у 3. проби	_____ cm^3 , утрошено	_____ cm^3 NaOH
у 4. проби	_____ cm^3 , утрошено	_____ cm^3 NaOH

Нађена маса HCl је _____ g у $20,00\text{ cm}^3$ раствора.

ИСПУЊАВА КОМИСИЈА:

Одмерено _____ g HCl у 100 cm^3 .

У 20 cm^3 има _____ g HCl.

Релативна грешка је _____ %.

Број освојених поена је _____.