



2. Wyniki badań

Opisać i uzgodnić reakcje chemiczne zachodzące podczas miareczkowania.

OBLICZENIA

Stężenie molowe roztworu NaOH obliczamy ze wzoru:

$$C = V_{\text{sr}} \cdot 0,1 \text{ (mol/dm}^3\text{)} / V_{\text{NaOH}}$$

Stężenie procentowe roztworu NaOH obliczamy ze wzoru:

$$C_p = \frac{V_{\text{sr}} \cdot 0,1 \text{ (mol/dm}^3\text{)} \cdot 40 \text{ (g/mol)}}{1000 \text{ (g/dm}^3\text{)} \cdot V_{\text{NaOH}}} \cdot 100\%$$

Ilość NaOH w analizowanej próbce obliczamy ze wzoru:

$$m_{\text{NaOH}} = V_{\text{sr}} \cdot 0,1 \text{ (mol/dm}^3\text{)} \cdot 40 \text{ (g/mol)}$$

Nr próby	Objętość titranta (HCl 1 mol/dm ³) zużyta w trakcie miareczkowania [cm ³]	Ilość analitu (NaOH)
1.	V ₁ =	V _{NaOH} =
2.	V ₂ =	C=
3.	V ₃ =	m _{NaOH} =
	V _{sr} =	C _p =

3. Wnioski
