

Przedmiot: Chemia budowlana

Zakład Materiałoznawstwa i Technologii Betonu

Ćw. 2	Podstawy chemicznej analizy ilościowej – oznaczanie stężenia wodorotlenku sodu metodą miareczkowania alkacymetrycznego	
Data:	Prowadzący:	
Osoby wykonujące ćwiczenie:		
	Zaliczenie:	

1. Opis przebiegu doświadczenia

2. Wyniki badań

Opisać i uzgodnić reakcje chemiczne zachodzące podczas miareczkowania.

OBLICZENIA

Stężenie molowe roztworu NaOH obliczamy ze wzoru:

$$c = V_{\text{sr}} \cdot 0.1 \text{ mol/dm}^3 / V_{\text{NaOH}}$$

Stężenie procentowe roztworu NaOH obliczamy ze wzoru:

$$c_p = V_{\text{sr}} \cdot 0.1 \text{ mol/dm}^3 \cdot 40 / 1000 \text{ g/dm}^3 \cdot V_{\text{NaOH}}$$

Ilość NaOH w analizowanej próbce [mg] obliczamy ze wzoru:

$$m_{\text{NaOH}} = V_{\text{sr}} \cdot 0.1 \text{ mol/dm}^3 \cdot 40$$

.

Nr próby	Objętość titranta (HCl 1 mol/dm ³) zużyta w trakcie miareczkowania	Ilość analitu (NaOH)
1	$V_1 =$	$V_{\text{NaOH}} [\text{cm}^3] =$
2	$V_2 =$	$C =$
3	$V_3 =$	$m_{\text{NaOH}} [\text{mg}] =$
4	$V_{\text{sr}} [\text{cm}^3] =$	$C_p =$

3. Wnioski