

## ADSORPCJA ORANŻU METYLOWEGO NA WĘGLU AKTYWOWANYM

Wykonał:	Data:
Podpis prowadzącego ćwiczenie:	Uwagi prowadzącego:

### Protokół

Stężenie wyjściowego roztworu oranżu metylowego .....

Temperatura  $T = \dots\dots\dots^\circ\text{C}$

Długość fali  $\lambda = \dots\dots\dots\text{nm}$

**Tabela 1.** Zestawienie wyników pomiarów

Lp.	V <sub>or</sub> / cm <sup>3</sup>	m <sub>n+w</sub> /g	m <sub>n</sub> /g	E <sub>k</sub>	E <sub>p</sub>
1	40			-----	
2	30			-----	
3	25				
4	20				
5	15				
6	10				
7	5	-----	-----		-----
8	2	-----	-----		-----

$m_{n,0} = \dots\dots\dots$  masa naczynka pustego przed rozpoczęciem ważenia

$m_{n+w}$  – masa naczynka z węglem aktywowanym

$m_n$  – masa naczynka pustego

$E$  – absorbancja, indeksy: k – pomiary do krzywej kalibracji, p – przesącza