

## Pracownia Analizy ilościowej

### Kierunek Chemia Kryminalistyczna

#### Nastawianie miana roztworu AgNO<sub>3</sub> (0,1 mol/l)

1. Odważyć na wadze analitycznej 0,15–0,2 g KCl wysuszonego w 383 K .
2. Odważkę rozpuścić w 100 ml wody w kolbie stożkowej o pojemności 300 ml.
3. Następnie dodać 1 ml 5% roztworu K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> i miareczkować roztworem AgNO<sub>3</sub> do pojawienia trwałej, mleczno-miodowej barwy roztworu.
4. Obliczyć stężenie AgNO<sub>3</sub> z zależności:

$$C_{\text{AgNO}_3} = \frac{m_{\text{KCl}}}{0,07455 \cdot V_{\text{AgNO}_3}} \quad [\text{mol/l}]$$

gdzie:  $m_{\text{KCl}}$  – odważka KCl (g),

$V_{\text{AgNO}_3}$  – objętość roztworu AgNO<sub>3</sub> (ml),

**0,07455** – masa milimola KCl (g/mmol).

Wykonać kilka równoległych oznaczeń. Wyniki zamieścić w tabeli:

nr próbki	masa odważki KCl [g]	objętość roztworu AgNO <sub>3</sub> [ml]	Stężenie roztworu AgNO <sub>3</sub> [mol/l]	Średnie stężenie roztworu* AgNO <sub>3</sub> [mol/l]
1				
2				
3				
4				
5				
6				

\* Stężenie średnie – po odrzuceniu wyników wątpliwych