

WZÓR SPRAWOZDANIA

Temat ćwiczenia: Synteza związku: _____ w ilości ____ g	data i podpis prowadzącego:
--	-----------------------------

- Informacje o otrzymywanym związku:
 - nazwa i wzór strukturalny
 - masa molowa [g/mol]
 - temp. wrzenia [°C]
 - temp. topnienia [°C]
 - gęstość d [g/cm³]
 - współczynnik załamania światła n
 - zwroty H i P (symbole)
- Informacje na temat przepisu preparatywnego
 - źródło przepisu
 - schemat reakcji
 - substraty


związek	M [g/mol]	n [mol]	m [g]	v [cm ³]	d [g/cm ³]	t _t / t _w [°C]
acetanilid 	135,17	0,022	3	-	-	t _t =114,3

Tabela powinna zostać wykonana starannie z użyciem ołówka, linijki i innych atrybutów inżyniera!

- Schemat aparatury (wykonany starannie z użyciem ołówka, linijki i innych atrybutów inżyniera)
- Opis ćwiczenia (dokładny opis rzeczywiście wykonanych operacji, a nie przepisany z książki)
- Opis oczyszczenia związku:
 - metoda:
 - m [g] surowego produktu
 - m [g] oczyszczonego produktu
 - rozpuszczalnik (w przypadku krystalizacji) (np. woda 200cm³)
 - T_w (w przypadku destylacji)

- wydajność procesu oczyszczania

$$W = m_{\text{oczyszczonego}} / m_{\text{surowego}} \cdot 100\%$$

6. Informacje na temat oczyszczonego związku:

związek	m [g] lub v [cm ³]	n _{teoret.} [mol]	n _{otrzym} [mol]	t _t / t _w zmierzona [°C]	t _t / t _w literaturowa [°C]

7. Obliczenie wydajności reakcji

$$W = n_{\text{otrzm}} / n_{\text{teoret}} \cdot 100\%$$

$$W_{\text{literaturowa}} =$$

8. Wnioski
9. Uwagi prowadzącego:

ocena	
data	
podpis	