

WZÓR SPRAWOZDANIA

Sprawozdanie z Ćwiczenia nr 26	Data wykonania ćwiczenia
Asystent prowadzący ćwiczenie	Data oddania sprawozdania
Wykonujący ćwiczenie;	
Tytuł ćwiczenia	
Uwagi asystenta	

Sprawozdanie powinno zawierać:

1. Cel ćwiczenia
2. Opis przebiegu ćwiczenia (bez rysunku)
3. Omówienie wyników – w tym:
 - a. równanie reakcji
 - b. tabelka przedstawiająca wyniki z przeprowadzonego eksperymentu
 - c. rachunkowe opracowanie otrzymanych wyników – **proszę zamieścić obliczenia stosowne do realizowanego celu ćwiczenia.**

Opcjonalnie:

- tabelka przedstawiająca wyniki następujących obliczeń:
- szybkość dozowania heksanolu (v) w g/godz oraz mmol/godz
- zawartość heptanolu i heptenu w mieszaninie poreakcyjnej w g/godz oraz mmol/godz
- stopień konwersji heptanolu (α) zgodnie z wzorem (15)
- wydajność heptenu wg. wzoru (18)
- obliczyć wydajność otrzymanej wody według wzoru:

$$\alpha = n_w / n_{wt}$$

n_w = liczba moli otrzymanej w reakcji w przeliczeniu na godzinę,

n_{wt} = teoretyczna liczba moli wody, jak powstałaby gdyby cały alkohol wprowadzony w czasie godziny przereagował:

$$n_w = m / M_h$$

m = przepływ alkoholu wprowadzonego do reaktora w [mg/godz]

M_h = masa 1 mmola heptanolu = 0,116g,

- selektywność do heptenu wg wzoru (19)
- TOF w mmol produktu /(g katalizatora x 1godz)

e. wybrać jedną z poniżej przedstawionych operacji:

-jeżeli reakcje są prowadzone dla różnych szybkości przepływu heptanolu wprowadzanego do reaktora - wykonać wykres zależności stopnia konwersji heptanolu od szybkości dozowania $\alpha = f(v)$, gdzie v = przepływ heptanolu w [mmol/godz]

- jeżeli reakcje są prowadzone w różnych temperaturach - wykonać wykres zależności stopnia konwersji heptanolu od temperatury $\alpha = f(T)$, gdzie T - temp [°C]

4. Dyskusję otrzymanych wyników. (w tym - źródła błędów)

5. Wykres Sankey'a

6. Wnioski.