*- WZÓR sprawozdania –*

Grupa ………………... Data wykonania ćwiczenia:

 Data oddania sprawozdania:
……………………….
………………………
*(Imię i Nazwisko)*

**Technologia Chemiczna – Sprawozdanie z ćwiczenia
Produkcja nawozów**

**Cel ćwiczenia:**

**Schemat ideowy procesu: (1 pkt)**

**Obliczenia : (2 pkt)**

1. **Ilość substratów użytych do przeprowadzenia reakcji dla każdego
z przeprowadzonych eksperymentów**
2. **Wydajność teoretyczną i rzeczywistą procesu**
3. **Wydajność praktyczna**
4. **Wyznaczenie równania niepełnego eksperymentu**

**Wnioski: (1 pkt)**

**Uwaga – podczas wykonywania każdego z ćwiczeń należy uzupełniać dane
w protokole laboratoryjnym (dostępny poniżej), który musi zostać podpisany na każdej stronie przez prowadzącego zajęcia i dołączony do sprawozdania.**

**Protokół laboratoryjny z ćwiczenia**

 **Produkcja nawozów**

Data wykonania ćwiczenia: …………

Grupa:……………….

……………………….
……………………….

……………………….
………………………
*(Imię i Nazwisko)*

**Tabela 4**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **x1 (temperatura)** | **x2****(stężenie CaSO4)** | **x3 (stosunek molowy NH4HCO3/CaSO4)** | **y** |
| **1** |  |  |  | y1 |
| **2** |  |  |  | y2 |
| **3** |  |  |  | y3 |
| **4** |  |  |  | y4 |

**Tabela 5**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nr eksperymentu** | **I** | **II** | **III** | **IV** |
| **x1 temperatura [ºC]** |  |  |  |  |
| **x2** $m\_{CaSO\_{4}}$ **[g]** |  |  |  |  |
| **x3** $m\_{(NH\_{4})HCO\_{3}}$ **[g]** |  |  |  |  |
| $m\_{(NH\_{4})\_{2 }SO\_{3}}$ **teoretyczna [g] Pt** |  |  |  |  |
| $V\_{Przesączu}$ **[cm3]** |  |  |  |  |
| $V\_{(CH\_{3}COO)\_{2 }Ba}$ **[cm3]** |  |  |  |  |
| $m\_{(NH\_{4})\_{2 }SO\_{3}}$ **rzeczywista [g] Pr** |  |  |  |  |
| **Wydajność [%],** $W=\frac{P\_{r}}{P\_{t}}$ |  |  |  |  |

 Podpis prowadzącego