

Imię i nazwisko

Kierunek

Data

Sprawozdanie z ćw. 5

**PRZYGOTOWANIE ROZTWORÓW O OKREŚLONYM
STĘŻENIU**

1. Opisać krok po kroku wykonanie roztworu mianowanego z fiksanalą. Jakie błędy można popełnić w czasie przygotowywania roztworu? Jak każdy z tych błędów wpłynie na końcowe stężenie roztworu (zawyży je czy zaniży)?

2. Opisać czynności związane z przygotowaniem rozcieńczonego roztworu. Jak jest stężenie otrzymanego roztworu? Przedstawić konieczne obliczenia.

3. Przygotowanie 250cm³ 1% roztworu CuSO₄ z uwodnionej soli.

(i) Podać wzór uwodnionego siarczanu(VI) miedzi(II).

(ii) Jaką ilość tak uwodnionej soli należy odważyć aby otrzymać roztwór o zadanym stężeniu procentowym? Przedstaw wszystkie niezbędne obliczenia.

(iii) Opisz sposób przygotowania roztworu.

(iv) Jakie będzie stężenie molowe tego roztworu? Przedstaw wszystkie niezbędne obliczenia.