

Karta pracy ucznia

Otrzymywanie roztworów o określonej objętości i stężeniu molowym

Doświadczenie 1. Przygotuj 50 cm³ roztworu chlorku sodu o stężeniu molowym:

- 1 mol/dm³
- 0,5 mol/dm³
- 0,3 mol/dm³
- 0,2 mol/dm³
- 0,1 mol/dm³.

Zapisz czynności, jakie po kolei trzeba wykonać.

Sprzęt i szkło laboratoryjne:

.....

.....

.....

.....

Odczynniki chemiczne:

.....

.....

.....

.....

Czynności:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Doświadczenie 2. Przygotuj 50 cm³ roztworu siarczanu(VI) miedzi(II) o stężeniu molowym:

- 1 mol/dm³
- 0,5 mol/dm³
- 0,3 mol/dm³
- 0,2 mol/dm³
- 0,1 mol/dm³.

Zapisz czynności, jakie po kolei trzeba wykonać.

Sprzęt i szkło laboratoryjne:

.....

.....

.....

.....

Odczynniki chemiczne:

.....

.....

.....

.....

Czynności:

This image shows a full page of white paper with horizontal dotted lines, typical of primary school writing paper. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There are no margins, text, or other markings on the paper.