Data

**Temat: Roztwory**

**B. Sporządzanie roztworów**

Doświadczenie 1. Sporządzanie roztworu H2SO4 o stężeniu 1,0 mol/dm3

**(należy zapisać obliczenia)**

Odpowiedzieć na pytania:

- dlaczego podczas rozcieńczania stężonego H2SO4 należy wlewać kwas do wody, a nie odwrotnie?

- dlaczego rozcieńczaniu stężonego kwasu siarkowego towarzyszy wzrost temperatury roztworu?

Doświadczenie 2. Sporządzanie roztworu NaOH o stężeniu 1,0 mol/dm3

**(należy zapisać obliczenia)**

Doświadczenie 3. Przygotowanie roztworu kwasu siarkowego(VI) o stężeniu 3,5%

Do przygotowania tego roztworu należy użyć wcześniej sporządzony roztwór H2SO4 o stężeniu 1,0 mol/dm3. Obliczyć objętość roztworu wyjściowego potrzebną do przygotowania 50 cm3 3,5% roztworu H2SO4 o gęstości 1,022 g/cm3.

**C. Badanie efektów cieplnych podczas rozpuszczania substancji w wodzie**

Zanotować w zeszycie wyniki:

temperatura wody ........................................°C

temperatura roztworu NH4NO3 ....................°C

temperatura roztworu CaCl2 ........................°C

Na podstawie uzyskanych wyników sformułować wnioski oraz zanotować je w zeszycie laboratoryjnym.