

Przykładowy zestaw do ćwiczenia 2:

SPORZĄDZANIE ROZTWORÓW O ZADANYCH STĘŻENIACH

Zestaw 196

Korzystając z roztworu wyjściowego o znanym stężeniu i gęstości, sporządzić po 20 cm<sup>3</sup> roztworów o stężeniach podanych w tabelce. Gęstość wody  $d=0,9986 \text{ g/cm}^3$  ( $T=18^\circ\text{C}$ ). Roztwór AgNO<sub>3</sub> o stężeniu 1,20 mol/dm<sup>3</sup>,  $d=1,180 \text{ g/cm}^3$ ,  $M_{\text{Ag}}=107,87 \text{ g/mol}$ ,  $M_{\text{N}}=14,01 \text{ g/mol}$ ,  $M_{\text{O}}=16,00 \text{ g/mol}$

Nr Zadania	Stężenie	Gęstość [g/cm <sup>3</sup> ]	Objętość AgNO <sub>3</sub> [cm <sup>3</sup> ]	Objętość H <sub>2</sub> O [cm <sup>3</sup> ]
a	0,150 mol/dm <sup>3</sup>	-		
b	4,00%	1,040		

Zaliczenie ćwiczenia:

1. Przedstawić prowadzącemu zajęcia sposób obliczenia objętości jakie należy pobrać w celu przygotowania roztworów, końcowy wynik podać z dokładnością do **3 cyfr znaczących**.
2. Przedstawić prowadzącemu zajęcia serię przygotowanych roztworów.
3. W sprawozdaniu umieścić sposób obliczenia objętości, jakie należy pobrać w celu przygotowania roztworów oraz obliczyć jaką masę AgNO<sub>3</sub> należy odważyć aby przygotować 0,300 dm<sup>3</sup> roztworu wyjściowego o stężeniu 1,80 mol/dm<sup>3</sup>.