

## Dane wyjściowe do ćwiczenia laboratoryjnego nr 1

### Grupa 1 i 2

Nr zespołu	Dane wyjściowe
1	Sporządzić $V_{r2} = 100$ ml roztworu kwasu (HCl) o stężeniu $C_{mol2} = 0,1$ mol/ dm <sup>3</sup> metodą rozcieńczenia roztworu o wyższym stężeniu. Roztwór należy sporządzić z kwasu HCl o $C_{%1} = 20,0$ %, $d_1 = 1,08$ g/cm <sup>3</sup> . Oblicz objętość roztworu wyjściowego $V_{r1} = \text{????}$
2	Sporządzić $V_{r2} = 100$ ml roztworu kwasu (HCl) o stężeniu $C_{mol2} = 0,1$ mol/ dm <sup>3</sup> metodą rozcieńczenia roztworu o wyższym stężeniu. Roztwór należy sporządzić z kwasu HCl o $C_{%1} = 20,0$ %, $d_1 = 1,08$ g/cm <sup>3</sup> . Oblicz objętość roztworu wyjściowego $V_{r1} = \text{????}$
3	Sporządzić $V_{r2} = 100$ ml roztworu kwasu (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) o stężeniu $C_{mol2} = 0,1$ mol/ dm <sup>3</sup> metodą rozcieńczenia roztworu o wyższym stężeniu. Roztwór należy sporządzić z kwasu H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> o $C_{mol1} = 2,0$ mol/dm <sup>3</sup> , i $C_{%1} = 15$ %. Oblicz objętość roztworu wyjściowego $V_{r1} = \text{????}$
4	Sporządzić $V_{r2} = 100$ ml roztworu kwasu (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) o stężeniu $C_{mol2} = 0,1$ mol/ dm <sup>3</sup> metodą rozcieńczenia roztworu o wyższym stężeniu. Roztwór należy sporządzić z kwasu H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> o $C_{mol1} = 2,0$ mol/dm <sup>3</sup> , i $C_{%1} = 15$ %. Oblicz objętość roztworu wyjściowego $V_{r1} = \text{????}$
5	Sporządzić $V_{r2} = 100$ ml roztworu zasady (NaOH) o stężeniu $C_{mol2} = 0,1$ mol/ dm <sup>3</sup> metodą rozcieńczenia roztworu o wyższym stężeniu. Roztwór należy sporządzić z zasady NaOH o $C_{mol1} = 2,0$ mol/dm <sup>3</sup> . Oblicz objętość roztworu wyjściowego $V_{r1} = \text{????}$
6	Sporządzić $V_{r2} = 100$ ml roztworu zasady (NaOH) o stężeniu $C_{mol2} = 0,1$ mol/ dm <sup>3</sup> metodą rozcieńczenia roztworu o wyższym stężeniu. Roztwór należy sporządzić z zasady NaOH o $C_{mol1} = 2,0$ mol/dm <sup>3</sup> . Oblicz objętość roztworu wyjściowego $V_{r1} = \text{????}$
7	Sporządzić $V_{r2} = 100$ ml roztworu kwasu (HCl) o stężeniu $C_{mol2} = 0,1$ mol/ dm <sup>3</sup> metodą rozcieńczenia roztworu o wyższym stężeniu. Roztwór należy sporządzić z kwasu HCl o $C_{%1} = 20,0$ %, $d_1 = 1,08$ g/cm <sup>3</sup> . Oblicz objętość roztworu wyjściowego $V_{r1} = \text{????}$