

Услови експеримента:

Температура у лабораторији: $(20,00 \pm 0,01) ^\circ\text{C}$ Талсна дужина у спектрофотометру: 550 nm

У три нормална суда (означена са **1**, **2** и **3**) запремине по $(50,00 \pm 0,08) \text{ ml}$ одмерено је по $(5,00 \pm 0,05) \text{ ml}$ раствора NH_4Cl концентрације $(0,100 \pm 0,005) \text{ M}$ и затим је у њих додато по $(5,00 \pm 0,05)$, $(10,00 \pm 0,05)$ и $(15,00 \pm 0,05) \text{ ml}$ раствора NH_4OH концентрације $(0,100 \pm 0,005) \text{ M}$. Такође, сваки нормални суд је додато по $(2,00 \pm 0,02) \text{ ml}$ раствора фенолфталеина ($\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_4$) концентрације $0,001 \text{ M}$ (сматрати да је грешка занемарљива). На крају су сви нормални судови допуњени до 50 ml дестилованом водом. Направљен је још један контролни раствор у нормалном суду од $(50,00 \pm 0,08) \text{ ml}$ означеним са **4** у кога је додато $(5,00 \pm 0,05) \text{ ml}$ раствора NaOH концентрације $(0,010 \pm 0,001) \text{ M}$ као и $(2,00 \pm 0,02) \text{ ml}$ раствора фенолфталеина ($\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_4$) концентрације $0,001 \text{ M}$. Нормални суд **4** је потом такође допуњен до 50 ml дестилованом водом.

Са овим подацима је могуће попунити табеле 1. и 2.

Потом је измерена апсорбација свих припремљених раствора:

Табела 1. Вредности апсорбације за растворе **1**, **2** и **3** као и за контролни раствор **4**.

Број суда (раствора)	1	2	3	4
$A \pm \Delta A$	0.214 ± 0.005	0.391 ± 0.005	0.477 ± 0.005	0.77 ± 0.05