

## Приклад оформлення лабораторного журналу

Іон, який відкривають	Реактив	Середовище	Умови виконання реакції	Спостереження	Рівняння реакцій: молекулярні та іонно-молекулярні	Примітка
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	K <sub>2</sub> [HgI <sub>4</sub> ], KOH Реактив Несслера калію тетраіодогідрат (II)	лужне		Червоно-бурий осад	$\text{NH}_4\text{Cl} + 2\text{K}_2[\text{HgI}_4] + 4\text{KOH} \rightarrow$ $\left[ \begin{array}{c} \text{Hg} \\ \text{O} \diagdown \quad \diagup \text{NH}_2 \\ \text{Hg} \end{array} \right] \text{J} \downarrow + \text{KCl} + 7\text{KJ} + 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{NH}_4^+ + 2[\text{HgI}_4]^{2-} + 4\text{OH}^- \rightarrow$ $\left[ \begin{array}{c} \text{Hg} \\ \text{O} \diagdown \quad \diagup \text{NH}_2 \\ \text{Hg} \end{array} \right] \text{J} \downarrow + 7\text{J}^- + 3\text{H}_2\text{O}$ <p>Амонійоксогідратгірат (меркурат) йодиду</p>	Реакція чутлива