

Преподаватель (фамилия, инициалы) Крикун В.П.

Специальность фармация

Наименование дисциплины /МДК Аналитическая химия

Курс 1-й Группа МФУ № подгруппы 1-2
2-2

Дата (в соответствии с расписанием) 26.03.2022

Тема учебного занятия в соответствии с рабочей программой дисциплины/МДК
Катионы 1-й аналитической группы

Письменная инструкция для обучающихся в дистанционном режиме по выполнению внеаудиторной самостоятельной работы (в соответствии с КТП)

1. Особенности разделения катионов 1-й аналитической группы - образование группового осадка
2. Осаждение бесцветного осадка при действии Na^{\oplus} и K^{\oplus} р-в Неселера на NH_4^{\oplus}
3. Н.В. Анализ смеси катионов 1-й группы:
 - а) если р-р (образец), если малая р-объ, т.е. здесь состав более сложный
 - б) гидролиз с Na^{\oplus} т.е. р-в уранилацетата $(\text{UO}_2(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2)$
 - в) далее проверить с окислителем осадка осадочный $(\text{Na}^{\oplus}$ - осад.)
 - г) Эвонд (пробирка) NH_4^{\oplus} т.е. + KOH (конц) $\rightarrow \text{NH}_3 \uparrow$ (осад./конц.)
 - д) проверить р-вом Неселера
 - е) Если осад NH_4^{\oplus} гидролизит крошечный $(\text{NH}_3 \uparrow)$ можно $4\text{NH}_4\text{SCN} + 6\text{SCN}_2\text{O} = (\text{SCN})_2\text{N}_4$ т.е. осадок/каминт/осадок от NH_4SCN
 - ж) В конце добавить $\text{Na}_2[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$ \rightarrow осадок $(\text{осад } \text{Na}^{\oplus})$ можно проверить р-цией с $\text{NO}[\text{B}(\text{C}_2\text{H}_5)_4]$ осадок образ. бел. осадок, т.е. Na^{\oplus}

Дата: А.А. Иценко 27.03

Дата сдачи домашнего задания 31.03.2022

Подпись преподавателя В.П.

Подпись методиста С.П. /Макарова Т.П./