

Преподаватель (фамилия, инициалы) Кривуш В.П.

Специальность «Фармация»

Наименование дисциплины /МДК Аналитическая химия

Курс 1-й Группа 11ФУ № подгруппы 1-а  
2-а

Дата (в соответствии с расписанием) 23.03.2022

Тема учебного занятия в соответствии с рабочей программой дисциплины/МДК

Методы качественного анализа

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

- 1) Определено количество (непереносимой системы)
- 2) Проверить растворимость (ТР) на примере хлорида серебра  $AgCl \downarrow \geq Ag^+ + Cl^-$
- 3) на примере  $CaSO_4$  описать растворимость в воде и осадок осадит р-ров  $Na_2SO_4$  и  $CaSO_4$
- 4) на примере описать  $AgCl$  растворится в водном растворе в воде по величине ТР
- 5) на примере  $AgCl$  - выделение ТР и растворимость на растворимом соединении
- 6) на примере  $CaSO_4$  - выделение осадка и растворимость на растворимом электролите
- 7) Сильной эффект на примере  $Na_2SO_4$  и  $AgCl$
- 8) на примере  $CaSO_4$  и  $AgCl$  - выделение катиона и аниона в растворах (H<sup>+</sup>) на растворимости (растворение в кислотах)
- 9) на примере  $CaSO_4$  - выделение окислительно-восстановительных реакций на растворимость
- 10) выделение р-участия комплексобразования на р-участии на примере  $AgCl$
- 11) выделение растворителя на растворимость
- 12) выделение т-ра
- 13) Дробное осадление - на примере  $AgCl$  и  $Ag_2CO_3 \downarrow$

Формы работы: В.А. Ищенко стр. 30-42

Дата сдачи домашнего задания 30.03.2022

Подпись преподавателя В.П.

Подпись методиста И.П. Макарова Т.И./