

УТВЕРЖДАЮ

« » _____ 2022 г.

Председатель предметной
экзаменационной комиссии

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 0
для вступительного экзамена по предмету «Химия»

1. Классификация химических реакций по разным признакам. Типы химических реакций: соединения, разложения, замещения, обмена. Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель. Восстановитель.
2. Бензол, его электронное строение молекулы, химические свойства. Получение и применение бензола.
3. Для получения ортофосфорной кислоты использовали 31 г фосфата кальция. Сколько граммов раствора серной кислоты с массовой долей 60 % необходимо для этого?

ЭКЗАМЕНАЦІЙНИЙ БІЛЕТ № 0
для вступного іспиту па прадмету «Хімія»

1. Класіфікацыя хімічных рэакцый па розных адзнаках. Тыпы хімічных рэакцый: злучэння, раскладання, замяшчэння, абмену. Ступень акіслення. Акісляльна-аднаўленчыя рэакцыі Акісляльнік. Адноўнік.
2. Бензол, яго электронная будова, хімічныя ўласцівасці. Атрыманне і прымяненне бензолу.
3. Для атрымання ортафасфарнай кіслаты выкарысталі 31 г кальцый-фасфату. Колькі грамаў раствору сернай кіслаты з масавай доляй 60 % неабходна для гэтага?