

**Муниципальный этап  
всероссийской олимпиады школьников  
по химии**

**2019/20 учебный год**

**11 класс**

**Экспериментальный тур. Ответы**

*Задача оценивается 10 баллами*

**Задание экспериментального тура**

Возьмём пробы растворов веществ (отольём примерно по 2 мл растворов в шесть пустых пробирок) и добавим в каждую из них по несколько капель аммиачного раствора оксида серебра. (1балл)

В трёх пробирках наблюдаем изменения: в одной из пробирок наблюдаем образование бурого осадка – это раствор уксусной кислоты; в другой – реакцию «серебряного зеркала» - это раствор ацетальдегида, в третьей – образование осадка белого цвета – это раствор соляной кислоты. (По 0,5 баллов за описание признаков реакций и название веществ, итого 1,5 балла)

Из оставшихся трех пробирок еще раз возьмем пробы и добавим в каждую из них раствор соляной кислоты. (1балл)

В одной из пробирок наблюдаем выпадение осадка белого цвета – это раствор нитрата серебра; в другой наблюдаем выделение газа – это раствор карбоната калия. В оставшейся пробирке – раствор этанола (по 0,5 баллов за описание реакций и название веществ, итого 1,5 балла).

Уравнения реакций: (за каждое уравнение реакции по 1 баллу)

