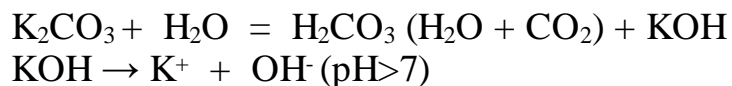
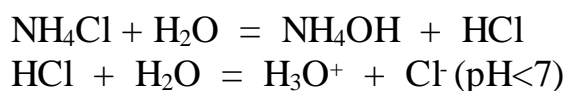


Ставропольский край
Муниципальный этап всероссийской олимпиады школьников
2017/18 учебный год

Химия
Практический тур
9 класс

Идентификация основана на взаимодействии указанных веществ с водой. Во все 4 пробирки наливаем воду. Вещество, не растворяющееся в воде - это CaCO_3 . В трёх остальных произошло растворение. Образовавшиеся растворы проверяем индикатором (например, универсальной бумагой). Индикатор окрасился в красный цвет - в пробирке NH_4Cl (кислая среда, гидролиз по катиону). Индикатор окрасился в зелёный цвет - в пробирке K_2CO_3 (щелочная среда, гидролиз по аниону). Индикатор не изменил цвет - в пробирке K_2SO_4 (соль не подвергается гидролизу, т.к. образована сильным основанием и сильной кислотой).

Уравнения гидролиза:



Определение 4-х соединений 4x3 = 12 баллов
2 уравнения гидролиза 2x4 = 8 баллов