**Муниципальный этап Всероссийской олимпиады**

**школьников по химии в 2020/2021 учебном году**

**Экспериментальный тур (условие)**

**10 КЛАСС**

***Задание***

В пяти пробирках без этикеток находятся водные растворы KOH, Al2(SO4)3, Na2CO3, NH4Clи HCl.

1) Предложите план определения содержимого каждого сосуда за счет проведения реакций указанных веществ между собой без использования дополнительных реактивов.

2) Заполните таблицу анализа и напишите уравнения реакций в молекулярном и сокращенном ионном виде.

***Реактивы:*** 0,5 н. растворы KOH, Al2(SO4)3, Na2CO3, NH4Clи HCl.

***Оборудование:*** штатив с 10-ью чистыми пробирками, держатель для пробирок, спиртовка (или сухое горючее), универсальная индикаторная бумага.

**30 баллов**