



УТВЕРЖДАЮ

Председатель методической комиссии  
в номинации «Химия»,  
доцент кафедры химии

*Кунавина* Кунавина Е.А.  
« \_\_\_\_\_ » \_\_\_\_\_ 2018 г.

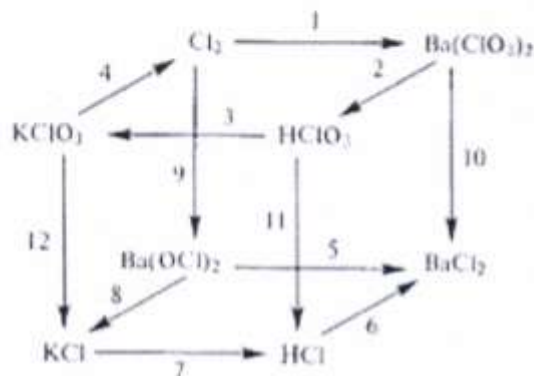
## ЗАДАНИЯ НА ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНЫЙ ТУР

в номинации «Химия»

11 класс

### Задача № 1 (30 баллов)

Напишите уравнения реакций, соответствующих следующей схеме (каждая стрелка соответствует одной реакции):



### Задача № 2 (30 баллов)

Сколько граммов хлорида натрия выпадает в осадок из 600 г раствора, насыщенного при 80 °С, при охлаждении его до 0 °С? Растворимость составляет 38 г при 80 °С и 35,8 г при 0 °С.

### Задача № 3 (40 баллов)

В четырех пронумерованных пробирках находятся органические вещества: Глюкоза, сахароза, уксусная кислота, этанол.

Определите каждое вещество, используя следующие реактивы:

Аммиачный раствор оксида серебра, 0,5М раствор хлорида железа, 0,5М раствор сернокислой меди, 0,5М раствор гидроксида натрия, 0, 1М раствор дихромата калия, 1М раствор серной кислоты. Некоторые из определяемых растворов можно использовать в качестве реагентов.

Напишите уравнения соответствующих реакций. Решение представьте в виде таблицы:

Вещество	Реактив	Уравнение реакции	Наблюдаемый эффект

Оборудование: штатив с пробирками ; пипетки; спиртовка; держатель для пробирок; промывалка с дистиллированной водой; чашка для слива.

**Суммарное количество баллов – 100.**

Члены методической комиссии:

Ст. преподаватель кафедры химии           *Е.А.*           Осипова Е.А.

Ст. преподаватель кафедры химии           *О.И.*           Болдырева О.И.