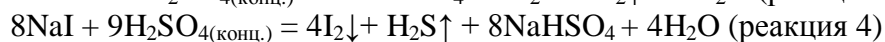
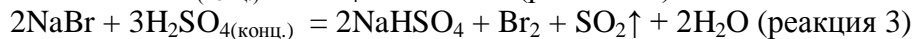
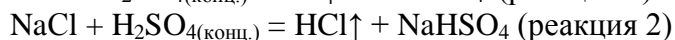
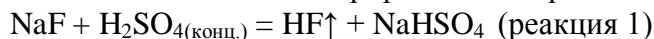


2.2 Отборочный (районный) этап. Практический тур

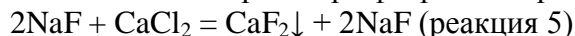
9 класс

I вариант

Взаимодействие концентрированной серной кислоты с указанными солями:



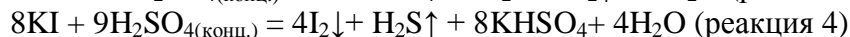
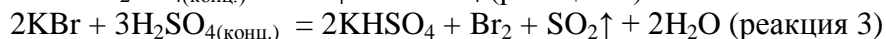
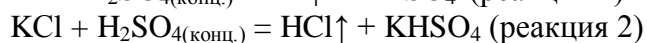
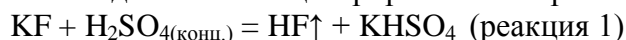
Взаимодействие раствора фторида натрия с раствором хлорида кальция:



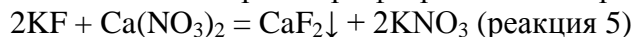
№ пробирки	1	2	3	4
Вещество	NaI	NaCl	NaBr	NaF

II вариант

Взаимодействие концентрированной серной кислоты с указанными солями:



Взаимодействие раствора фторида калия с раствором нитрата кальция:



№ пробирки	1	2	3	4
Вещество	KBr	KF	KCl	KI

Рекомендации к оцениванию:

- Верное определение содержимого пробирок 2.75 балла
соответствие 4 веществ – 2.75 балла
соответствие 2 веществ – 2 балла
соответствие 1 вещества – 1 балл
- Уравнения реакций по 0.75 балла 3.75 балла
*если реакция не уравнена по 0.25 балла

ИТОГО: 6.5 баллов