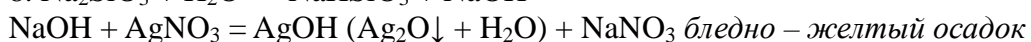
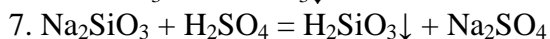
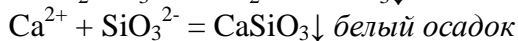
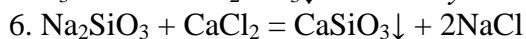
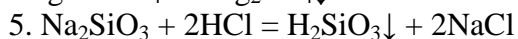
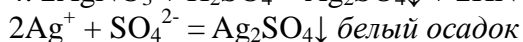
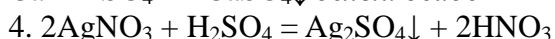
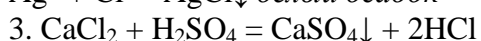
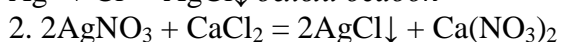
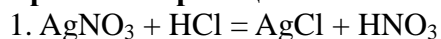


**Решение экспериментального тура муниципального этапа
Всероссийской олимпиады школьников
по химии 2016/2017 учебного года
9 класс**

1. Исследовать каждый из растворов на наличие цвета (запаха).
2. Поочередно сливать растворы в отдельных пробирках.
3. С учетом количества и *характера* осадков сделать вывод о веществах в каждой пробирке.

Вещество	HCl	CaCl ₂	AgNO ₃	H ₂ SO ₄	Na ₂ SiO ₃	Лакмус
HCl	–	–	белый ↓	–	белый студенистый ↓	красный
CaCl ₂	–	–	белый ↓	белый ↓	белый ↓	фиолетовый
AgNO ₃	белый ↓	белый ↓	–	белый ↓	бледно – желтый ↓	фиолетовый
H ₂ SO ₄	–	белый ↓	белый ↓	–	белый студенистый ↓	красный
Na ₂ SiO ₃	белый студенистый ↓	белый ↓	бледно – желтый ↓	белый студенистый ↓	–	синий

Уравнения реакций:



Рекомендации по оцениванию:

За правильно написанные уравнения 1-7 начисляется по 1 баллу (максимум – 7 баллов).

За правильно написанное уравнение 8 – 3 балла.

За открытие веществ начисляется по одному баллу за каждое вещество (максимум – 5 баллов).

Итого (максимальная сумма) - **15 баллов**.

В случае проведения виртуального эксперимента задание экспериментального тура оценивается максимально из 10 баллов.