07.05.20 Тема для повторения «**Классификация и свойства неорганических веществ»** 2 урока.

Сегодня мы обобщаем свойства неорганических веществ, решаем самостоятельную работу.

1.В учебнике прочитайте текст п. 42 стр. 305-306 с целью повторения химических свойств разных классов неорганических веществ.

2.Выполните задания самостоятельно, используя таблицу растворимости :

**Задание 1.** Напишите уравнения возможных реакций:

1. фосфорная кислота + оксид калия;
2. соляная кислота + оксид серы (VI);
3. серная кислота + оксид алюминия;
4. азотная кислота + гидроксид железа (III);
5. азотная кислота + серная кислота;
6. фосфорная кислота + карбонат калия;
7. серная кислота + нитрат бария;
8. фосфорная кислота + хлорид натрия;
9. серная кислота + хлорид серебра;
10. серная кислота + алюминий;
11. соляная кислота + медь.

**Задание 2.** Запишите уравнения реакций, происходящих согласно схеме:

1. AgNO3 + ? = Ag3PO4¯ + ?
2. ? + Li2CO3 = ? + CO2­ + H2O
3. BaBr2 + ? = BaSO4¯ + ?

**Задание 3.**

Напишите уравнения реакций нейтрализации, приводящих к получению следующих солей: а) сульфата калия; б) фосфата кальция; в) нитрата бария.

**Задание 4.**

С какими из перечисленных веществ будет реагировать соляная кислота:

оксид магния, оксид азота (V), оксид цинка, гидроксид калия, гидроксид алюминия, бромоводородная кислота, карбонат бария, нитрат магния, нитрат серебра, сульфат свинца (II), магний, серебро?

Форма контроля: оценка будет выставлена за выполнение в тетради заданий 1, 2, 3, 4 сегодняшних уроков.

Выполненные работы отправить мне на электронную почту 07.05.20 [distanirina@yandex.ru](mailto:distanirina@yandex.ru)