



Генетическая связь между основными классами неорганических соединений

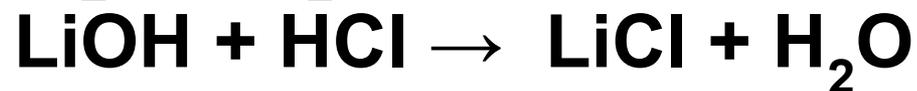
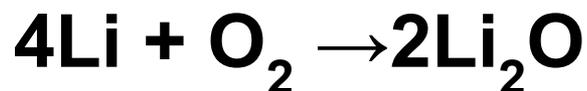
Проверка знаний

Вариант 2

- Напишите формулы солей: сульфат кальция, карбонат натрия, фосфат калия, нитрат бария, хлорид железа (III)
- Напишите уравнения реакций получения солей (не менее 4 способов).
- Напишите формулы солей: нитрат алюминия, сульфат натрия, фосфат кальция, карбонат кальция, хлорид меди (II).
- Напишите уравнения реакций - не менее 4 химических свойств солей).

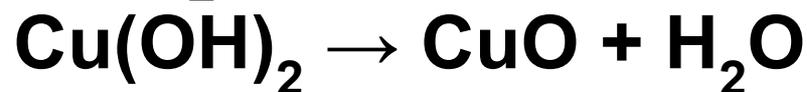
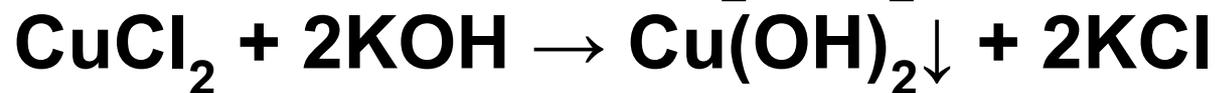
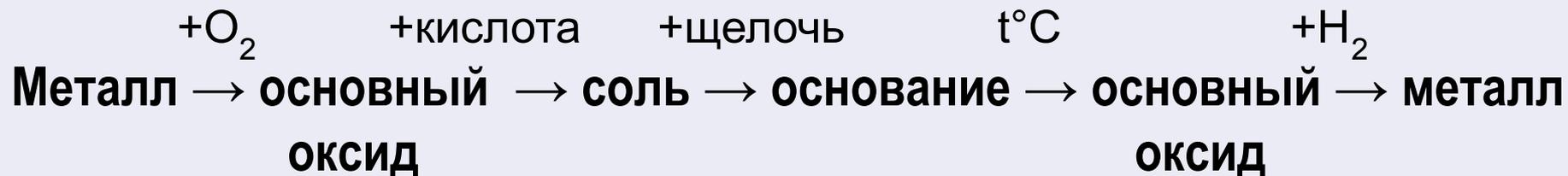
Генетическая связь металлов

1. Генетический ряд, в котором в качестве основания выступает щелочь (для щелочных щелочно-земельных металлов).



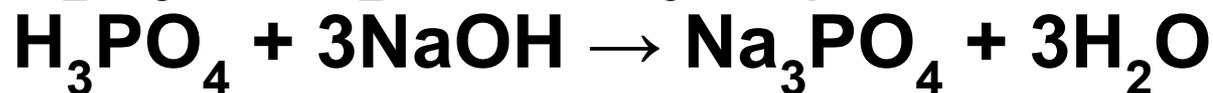
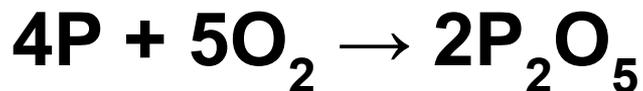
Генетический ряд металлов

2. Генетический ряд с основанием (для остальных металлов).



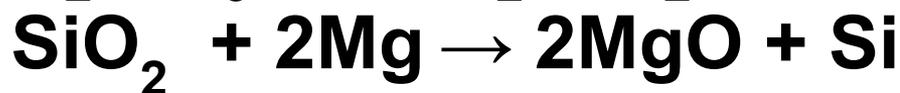
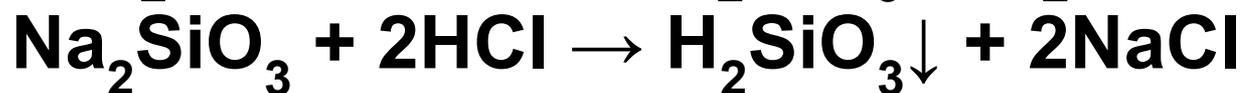
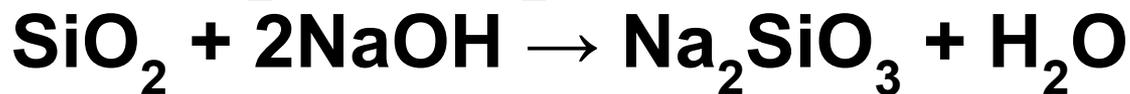
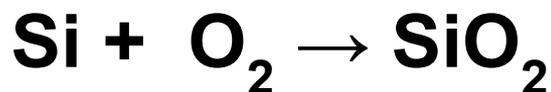
Генетическая связь неметаллов

1. Генетический ряд неметаллов с растворимой кислотой.

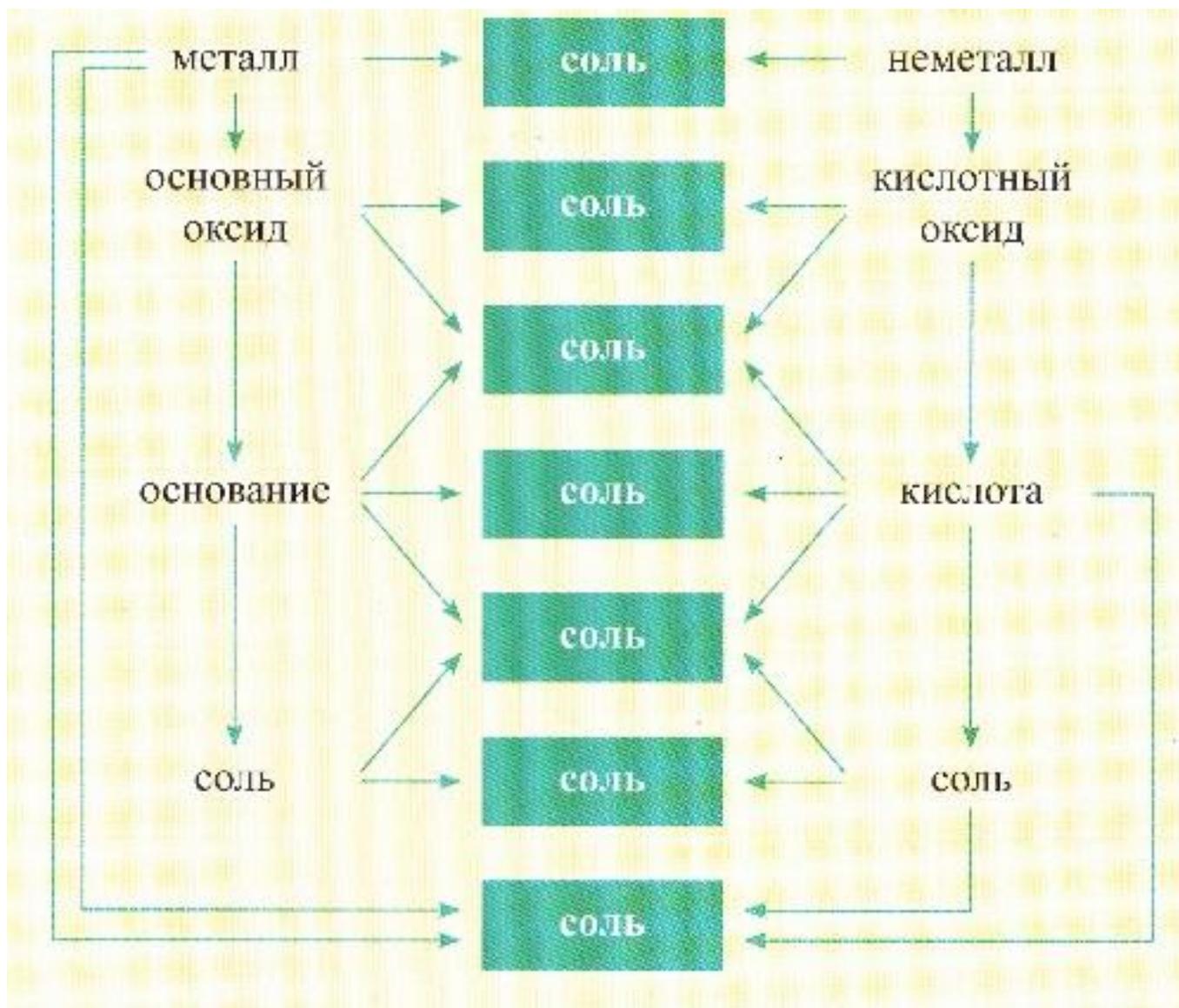


Генетическая связь неметаллов

2. Генетическая связь неметаллов с нерастворимой кислотой H_2SiO_3



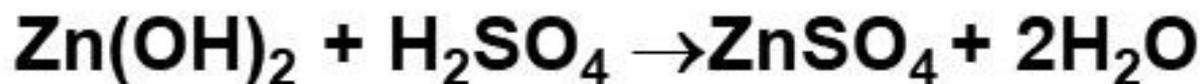
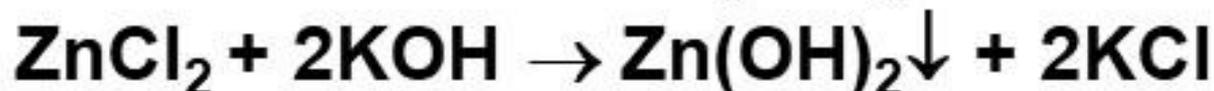
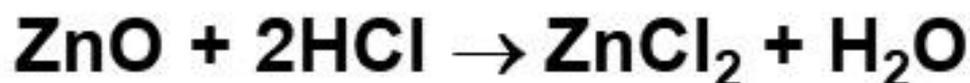
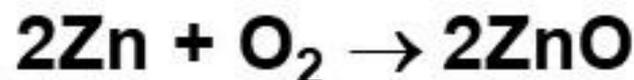
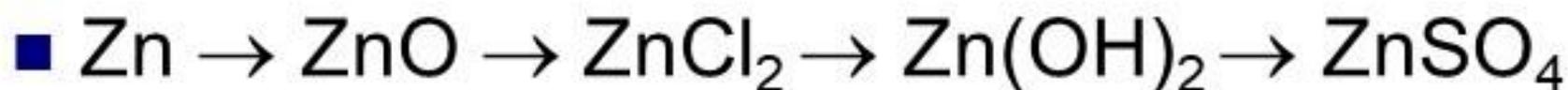
Общая схема генетической связи



Упр.5. (с.164). Заполните таблицу, вписав по 2-3 формулы. Обсудите это задание с соседом

Простые вещества		Сложные вещества			
металлы	неметаллы	оксиды	основание	кислоты	соли

Закрепление. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения



Задача

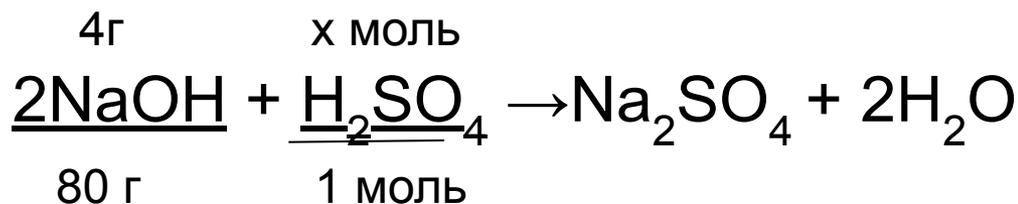
Вычислите количество вещества серной кислоты, которая потребуется для нейтрализации 4 г гидроксида натрия.

Дано:

$$m(\text{NaOH}) = 4$$

$$n(\text{H}_2\text{SO}_4) = ?$$

Решение:



$$M(\text{NaOH}) = 23 + 16 + 1 = 40 \text{ г/моль}$$

$$\begin{array}{l} 80 \text{ г} - 1 \text{ моль} \\ 4 \text{ г} - 1 \text{ моль} \end{array} \quad x = \frac{4 \text{ г} \cdot 1 \text{ моль}}{80 \text{ г}} = 0,05 \text{ моль}$$

Ответ: $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,05 \text{ моль}$

Домашнее задание:

1. Параграф 47 изучить, переписать слайды № 3-10(Слайд 2 – выполнить, слайд 8 - таблицу заполнить), выучить записи(правила слайды 3-6).
2. Упр. 3(стр.164).
3. Параграф 48 – подготовиться к практической работе.