

Задание:

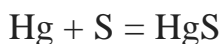
1. Составить конспект
2. Выполнить задание согласно списку:
Вариант 1: Бадалова, Белозерова, Власкина, Гуломова, Зайцева, Калягина, Кисаринова, Краюшкина, Кряукина, Кудряшова, Кулькова, Лапкина;
Вариант 2: Львова, Лямаева, Ляхина, Мубаракзянова, Назмеева, Найденкова, Пугачева, Решетова, Фоменко, Хлопкова, Шукшина, Хапина.
3. Ответы отправить на эл. почту **bandreeva68@mail.ru** не позже 15.00 07.05.2020

Отработка темы «Генетическая связь между классами неорганических соединений»

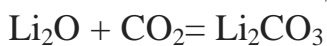
Характерными являются реакции между представителями разных генетических рядов. Вещества из одного генетического ряда, как правило, не вступают во взаимодействия.

Например:

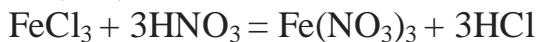
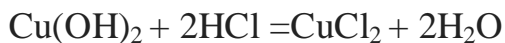
1. металл + неметалл = соль



2. основной оксид + кислотный оксид = соль

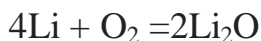
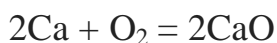


3. основание + кислота = соль

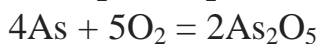
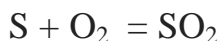


соль кислота соль кислота

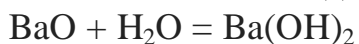
4. металл — основной оксид



5. неметалл → кислотный оксид



6. основной оксид → основание



7. кислотный оксид → кислота



Задания

Вариант 1	Вариант 2
Осуществить следующие превращения; выделенные реакции записать в молекулярной, полной и сокращенной ионной формах:	
$\text{P} \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$
$\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{FeBr}_3 \rightarrow \text{FePO}_4$	$\text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{ZnO}_2$