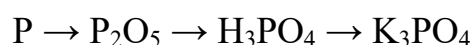


Семейная форма обучения
9 класс
Контрольная работа по химии за 2 полугодие
по теме «Неметаллы»

№1. (4 балла) Напишите уравнения реакций:

- а) железа с хлором, осуществите разбор с позиции окисления-восстановления
- б) цинка с раствором серной кислоты (в молекулярном и ионном виде)
- в) взаимодействия азота с магнием, осуществите разбор с позиции окисления-восстановления
- г) горения аммиака в кислороде
- д) взаимодействия раствора карбоната аммония с раствором азотной кислоты (в молекулярном и ионном виде)

№2. (3 балла) Осуществите ряд превращений:



№3. (4 балла) Решите задачу:

При взаимодействии 5,4 г Al с соляной кислотой было получено 6,4 л водорода (н.у.). Сколько это составляет процентов от теоретически возможного?

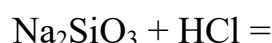
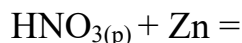
№4. (4 балла) Решите задачу:

Какой объем углекислого газа выделится при сжигании 400г угля, содержащего 6% примесей.

№5. (4 балла) Даны три вещества, предложите схему их распознавания:



№6. (4 балла) Закончить уравнения химических реакций, первое уравнение разобрать с позиции окисления-восстановления, второе и третье – в ионном виде:



КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ:

«5» - 20-23 балла

«4» - 16-19 баллов

«3» - 12-15 баллов

«2» - 0-11 баллов