

Итоговая контрольная работа за курс химии 9 класса

Критерии оценивания комбинированной контрольной работы.

Правильное выполнение каждого из заданий оценивается 3 баллами, если допущена одна ошибка -1 балл.

«5»-11-12 баллов

«4»-8-10 баллов

«3»- 6-7 баллов

«2»- менее 6 баллов

1.Даны оксиды: N_2O_5 , CaO , Al_2O_3 . Установите характер каждого оксида. Рассмотрите отношение этих оксидов к воде, гидроксиду натрия и азотной кислоте. Уравнения реакций приведите в молекулярном и ионном виде.

2.С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать соляная кислота: Mg , Al_2O_3 , SO_3 , $AgNO_3$, Cu , $Fe(OH)_3$, $Ba(NO_3)_2$.

Напишите молекулярные и ионные уравнения возможных реакций. Для окислительно-восстановительной реакции составьте схему электронного баланса.

3.Напишите уравнения реакций к схеме превращений:

карбонат кальция $\rightarrow$ гидрокарбонат кальция $\rightarrow$ хлорид кальция $\rightarrow$ нитрат кальция $\rightarrow$ карбонат кальция

4.Определите массу фосфата кальция, полученного в результате взаимодействия избытка гидроксида кальция со 129 г 9,8%-ного раствора фосфорной кислоты.