

Итоговая контрольная работа за курс химии 8 класса

Критерии оценивания комбинированной контрольной работы.

Правильное выполнение заданий 1,4 оценивается 1 баллом, задание 5-2 балла, задания 2,3-3 балла, если допущена одна ошибка в заданиях 2,3,5-1 балл.

«5»-9-10 баллов

«4»-7-8 баллов

«3»- 5-6 баллов

«2»- менее 5 баллов

1. В каком соединении массовая доля водорода больше: в гидроксиде кальция или в гидроксиде натрия?

2. Даны вещества: углекислый газ, гидроксид натрия, соляная кислота, оксид магния. Напишите уравнения возможных реакций между этими веществами, взятыми попарно.

3. При взаимодействии кальция с водой образовалось 37 г гидроксида кальция. Вычислите объем выделившегося при этом водорода.

4. Составьте формулы по степени окисления:

а) оксид азота (V)

б) хлорид алюминия

в) кислород

Определите вид химической связи.

5. К данной схеме окислительно-восстановительной реакции составьте схему электронного баланса и расставьте коэффициенты

