**Контрольная работа №7 по теме «Металлы и неметаллы»**

Выполните контрольную работу сдать до 29.05.20 на эл. адрес ris-alena@mail.ru или Viber, WhatsApp

Задание -1. Запишите уравнения реакций, характеризующих свойства Na, Al, S (приведите по 3 уравнения реакций).

Задание -2. Составьте формулы веществ, расставьте степень окисления для каждого химического элемента в этих веществах:

|  |  |
| --- | --- |
| * + Сульфат натрия   + Гидроксид аммония   + Силикат калия | * + Сульфит железа (III)   + Нитрат аммония   + Угольная кислота |

Задание -3. Закончите уравнения практически осуществимых реакций:

NH3 + HCl →

HBr + KI →

SiO2 + H2O →

N2 + H2 →

H2SiO3 + CaO →

CaCO3 + H2O + CO2(изб.)→

Реакции ионного обмена, запишите сокращенные ионные уравнения. Подчеркните уравнения окислительно-восстановительные реакции.

Задание -4.При взаимодействии 23 г натрия с водой было получено 10 л водорода (н.у,). Сколько это составляет процентов от теоретически возможного?