Решение задач и обобщение по теме «Металлы и не металлы»

Повторите весь пройденный материал по теме и решите задания. Задания сдать до 29.05.20 на эл. адрес ris-alena@mail.ru или Viber, WhatsApp

Задание -1.Запишите уравнения реакций, характеризующих свойства Са, Fe, N (приведите по 3 уравнения реакций).

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

|  |  |
| --- | --- |
| * + Сульфат калия
	+ Сульфит аммония
	+ Кремневая кислота
 | * + Карбонат железа (III)
	+ Аммиак
	+ Оксид азота (II)
 |

Задание -3. Закончите уравнения практически осуществимых реакций:

BaSO4 + HNO3 →

NH4Cl + Fe(OH)3 →

SO2 + O2 →

SiO2 +H2O →

H2SiO3 + KOH →

CaCO3 →

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

Задание -4.Какой объём углекислого газа пропустили через «известковую воду», если при этом выпало 15 г осадка, что составляет 75% от теоретически возможного?