Задания для 8 класса

1. Определите валентность элементов в соединениях :

Al2S3 Cr2O3 MgCl2 H2S MnO2

Mg3P2 V2O5 Cl2O7 CCl4 N2O3

1. Выпишите отдельно

А) оксиды металлов

Б) оксиды неметаллов

SiH2 NO H2SO3  Na2O KH

Cr(OH)3 P2O5 Fe2O3 HI BaO

1. Закончите уравнения реакций:

SO2 + H2O =

CO2 + H2O =

CaO + H2O =

H2SO4 + Ca =

H2SO4 + CaO =

HCl + Zn =

HCl + ZnO =

**Вытеснительный ряд металлов**

K Ca Na Ba Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb **H**

Cu Hg Ag Pt Au

 **Кислоты состав**

H2SO4 атомы водорода

 кислотный остаток

H

Cl

основные кислоты

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Формула кислоты** | **название кислоты** | **Кислот****ный остаток** | **Валент****ность кислотного остатка** | **название** **кислотного****остатка** |
| **HCL** | Хлороводороднаясоляная | **Cl** | 1 | хлорид |
| **HNO3** | азотная | **NO3** | 2 | нитрат |
| **H2SO4** | серная | **SO4** | 2 | сульфат |
| **H2CO3** | угольная | **CO3** | 2 | карбонат |
| **H3PO4** | фосфорная | **PO**4 | 3 | фосфат |