**!!!ДОЛЖНО БЫТЬ ЗАПИСАНО В ТЕТРАДИ**

**ТЕМА: СОЛИ**

**СОЛИ – это сложные вещества, состоящие из металла соединённого с кислотным остатком**

**общая формула солей х n**

**Меn(Кисл.остаток)Х**

**НАПРИМЕР: составьте формулу соли из алюминия Al и остатка серной кислоты SO4 (сульфат), получаем**

**III II**

**Аl2 SO4**

**сульфат алюминия**

**1)ЧИТАТЬ § 22**

**2) выполняем письменно**

**Распределите следующие вещества по классам, дайте им название:**

**NO2; CaSO4; FeO; Ba(OH)2; SO2; HNO3; NaCl; CaO; Na2SiO3; H2CO3;KOH.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| оксиды | | гидрооксиды | | соли |
| основные | кислотные | основания | кислоты |
|  |  |  |  |  |

**3) Используя валентности, составьте формулы следующих веществ:**

**оксид бария, гидроксид цинка, азотная кислота, фосфат калия, оксид кремния, силикат натрия**