**Контрольная работа по химии 8 класс**

|  |  |
| --- | --- |
| **I вариант** | **II вариант** |
| 1. Из данного перечня формул веществ выбрать формулы
 |
| простых веществ | сложных веществ |
| МgO, Na, HNO3, N2, AI H2 | CaS, CI2, Fe2O3, Cu, NH3, H2 |
| 1. Определить валентность элементов в соединениях
 |
| с одновалентным Хлором | с двухвалентным Сульфуром |
| CaCI2, HCI, PCI5, AICI3 | K2S, FeS, Cr2S3, CS2 |
| 1. Расставить коэффициенты в схемах реакций:
 |
| * AI + S → AI2S3
* NaBr + CI2 → NaCI + Br2
* Fe(OH)3 → Fe2O3 + H2O
* Li + O2 → Li2O
* Cr(OH)3 → Cr2O3 + H2O
* H2S+ O2 → SO2 + H2O
* AI2(SO4)3 + KOH → K2SO4 + AI(OH)3
 | * HCI → H2 + CI2
* AI + Fe2O3 → AI2O3 + Fe
* Ca + O2 → CaO
* CuS + O2 → CuO + SO2
* AI(OH)3 → AI2O3 + H2O
* Ba3(PO4)2 + H2SO4 → BaSO4 + H3PO4
* Cr(OH)3 → Cr2O3 + H2O
 |
| 1. В каком из минеральных удобрений больше Нитрогена: NH4NO3, NaNO3
 | 4.В каком из веществ массовая доля Фосфора больше: H3PO4, P2O5 |
| 1. Составить формулы реагентов и продуктов реакций и расставить коэффициенты в схемах реакций. Указать сумму коэффициентов. Определить тип каждой реакции:
 |
|  II IIIFeO + O2 → FeOMnO → MnO + O2C4H10 + O2 → HgO →Fe + S →C5H12 + O2 →  |  II IIIFeCI + CI2 → FeCICrO → CrO + O2 C6H6 + O2 → KCIO3 →C3H8O+ O2 → Fe + O2 → |
| 1. Построить строение атома с помощью периодической системы:
 |
| Na | P |
| 1. Дать определение:

Атом – Катион –Химическое уравнение - | 7.Дать определение:Молекула – Анион –Химическая формула -  |
| 1. Определить сколько Феррума содержится в 7,2 г Fe(OH)2
 | 1. Определить сколько Оксигена содержится в 6 г CaCO3
 |
| 1. Осуществить схему превращений
 |
|  CuOKMnO4 → O2 → H2O → H2CO → CO2 |  SO2 → SO3H2O2 → H2O → O2  Fe3O4 |