**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 III  FeO + O2 → FeO  MnO → MnO + O2  C4H10 + O2 →  HgO →  Fe + S →  C5H12 + O2 → | II III  FeCI + CI2 → FeCI  CrO → 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 | |
| CuO  KMnO4 → O2 → H2O → H2  CO → CO2 | SO2 → SO3  H2O2 → H2O → O2  Fe3O4 |