**<Приложение 1>**

**Карточка №1.**

Составьте формулы веществ, получающихся в результате реакций (валентности элементов указанны) и расставьте коэффициенты в уравнениях реакций (полужирным шрифтом указан готовый вариант ответа):

 **IV II III II**

С+О2 → **СО2**  **соединения**  **4**AI + **3**O2 → **2AI2O3**  **соединения**

 **IV II**

S + O2 → **SO2 соединения** **2**H2S + **3**O2 → **2SO2 + 2H2O замещения**

 **V II**

**4**P + **5**O2 → **2P2O5 соединения** **2**HgО → **2**Hg + O2  **разложения**

Определить тип химической реакции.

**Карточка №2**

Расставьте коэффициенты в следующих уравнениях реакций (полужирным шрифтом указан готовый вариант ответа):

1) **2**H2O → **2**H2 + O2

 MnO2

2) **2**H2O2 → **2**H2O + O2

 t

3) **2**HgO → **2**Hg + O2

 MnO2

4) **2**KCLO3 → **2**KCI + **3**O2

5) **2**KMnO4 → K2MnO4 + MnO2 + O2

**Карточка №3**

В каких уравнениях допущены ошибки при расстановке коэффициентов. Исправьте их.

А) 2C2H2 + 3O2 → 2CO2 + 2H2O

Б) 2FeCl2 + 3Cl2 → 2FeCl3

В) 4Al + 3O2 → 2Al2O3

Г) 2CrCl3 + Cr → 3CrCl2

**Карточка №4**

В каких уравнениях неправильно расставлены коэффициенты? Исправьте их.

А) 2ZnS + 3O2 → 2ZnO + 2SO2

Б) ZnS + 2HCl → ZnCl2 + H2S

В) 2Fe2O3 + 3H2 → 2Fe + 3H2O

Г) ZnO + 2NaOH → Na2ZnO2 + H2O

**Карточка №5**

Рассчитайте относительные молекулярные массы веществ:

А) Cu(NO3)2  Mr[Cu(NO3)2]=Ar(Cu) + 2Ar(N) + 6Ar(O)= 64+14\*2+16\*6=188

Б) Al2O3 Mr(Al2O3)=2Al(Al) + 3Ar(O)=2\*27+3\*16=102

В) Na2SO4 Mr(Na2SO4)=2Ar(Na) + Ar(S) + 4Ar(O)= 2\*23+32+4\*16=142