**Проверочная работа по химии в 8 классе**

I вариант

 1. Определите валентность по формулам:

 NO2, PH3, CO, Na2O, H2S, ZnO.

2.Расставить коэффициенты в уравнениях реакций

 Na +Cl2 = NaCl P +O2 = P2O5

 K + Br2 = KBr Al + O2 = Al2O3

 Ag + Cl2 = AgCl Fe + O2 =Fe2O3

3.Решите задачу.

 Найти массу оксида магния (II) полученную при взаимодействии 20 г.

 магния с кислородом?

 II вариант

* 1. Составьте формулы веществ по валентности атомов:

 III II IV I III II II I II III IV I

 FexSy,Cx Bry, AlxSy, CaxFy, BaxNy, CxFy .

* 1. Расставить коэффициенты в уравнениях реакций:

 H2 +O2=H2O Mg +O2 = MgO

 Ag +S = Ag2S Ca + S = CaS

 Li + O2 = Li2O Fe + S =FeS

* 1. Решите задачу.

Найти массу кальция, которая пошла на получения 35 г. оксида кальция ( II ).

 **Решение проверочной работы по химии в 8 классе**

 I вариант

 IV II III I II II I II I II II II

1. NO2 , PH3 ,CO ,Na2O , H2S , ZnO .
2. 2Na + Cl2 = 2NaCl 4P + 5O2 = 2P2O5

 2K + Br2 = 2KBr 4Al + 3O2 = 2Al2O3

 2Ag + Cl2 = 2AgCl 4Fe + 3O2 = 2Fe2O3

1. Дано: Решение:

 20г. X

 m(Mg) =20 г. 2Mg + O2 = 2MgO

 Найти: 2 моль 2 моль

 m (Mg)= ? Mr (Mg) = 24 x 2 =48г

 Mr (MgO) = (24+16) x2 =80 г

 20г:48г = x: 80г

 X = (20г x80г) : 48г =32 г

 Ответ: m (MgO) =32г

 II вариант

1. Fe2S3 , CBr4 , Al2S3 , CaF2 , Ba3N4 , CF4 .
2. 2H2 + O2 = 2H2O 2Mg + O2 = 2MgO

2Ag + S = Ag2S Ca + S = CaS

4Li + O2 = 2Li2O Fe + S = FeS

 3.

Дано: Решение:

 X 35г

m ( Ca) =35г 2 Ca + O2 = 2 CaO

 Найти: 2 моль 2 моль

m (Ca) = ? Mr(CaO)=40+16) x2=112 г

 Mr(Ca)=40x2=80г

 X: 80г = 35г:112г

 X = (80гx35г): 112г=25г

 Ответ: m (Ca) =25г