**Вариант 1**

1.Среди ниже перечисленных веществ, выпишите оксиды, напишите название этих оксидов.

NaOH, Na2O, HCl, HF, CaCL2, NaNO3, P2O5, NO2, H2SO4, SO3, CaH2, BaO, Cl2O7, CH4, CuO.

2. Напишите уравнения реакции получения кислорода в промышленности и лабораторных условий.

3. Допишите схемы уравнение реакции, расставьте коэффициенты

а) фосфор (V)+ кислород

б) вода

в) кальций + кислород

г) этилен (C2H4)+ кислород углекислый газ + ?

 4. Напишите определения следующим терминам

* эндотермическая реакция
* тепловой эффект
* оксид

 5. Вычислите массу цинка, необходимую для получения хлорида цинка массой 13,6г.какое количество соляной кислоты потребуется для этого?

 6. Составьте уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

 HCl H2 NH3

**Вариант 2**

1. Среди ниже перечисленных веществ , выпишите гидриды, напишите название гидридов:

CaH2, CaOH, H3PO4, TiH2, Na2O, BaO, LiH, NaNO3, MgH2, K2S, AlH3.

2.Напишите уравнения реакции получения водорода в промышленности и лабораторных условий.

3.Допишите схемы уравнение реакции, расставьте коэффициенты

а) литий + ? оксид лития

б) ? + кислород оксид серы (lV)

в) C3H8 + ? оксид углерода + ?

г) CS2 +? Оксид серы (lV) + углерод

 4.Напишите определения следующим терминам:

* экзотермическая реакция
* гидрид
* термохимическая реакция

 5. Какая масса цинка вступила в реакцию с соляной кислотой, если в результате ее образовалось 6 г водорода. Чему равен объем водорода?

 6. Составьте уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

 H2O H2 CaH2