**Вариант 1**

**Задание №1. Выберите правильный ответ**

**1.В лаборатории кислород можно получить при разложении**

А. пероксида водорода

Б. перманганата калия

В. Хлората калия

Г. Любого из перечисленных веществ

**2. Укажите букву,  под которой приведены формулы только оксидов**

А.  H2O     Li2O    NaOH

Б.   Li2O    LiCI    CI2O7

В.  CO2     CO      CuO

Г.  NH3    CO    K2O

**3. Выделяющийся при разложении веществ кислород можно собирать**

А. только вытеснением воды

Б. только вытеснением воздуха

В. вытеснением воды и воздуха

Г. вытеснением водорода

**4. Укажите формулу бертолетовой соли:**

А.   KCIO                    Б.   KCIО2

В.   KCIО3   Г.KCIО4

**5. Катализатором разложения пероксида водорода является;**

А. оксид кальция

Б.  оксид серы(IV)

В. оксид магния

Г. оксид марганца (IV)

**6. Формула оксида азота(II):**
А) N2O;             Б) NO2;                В) N2O5;            Г) NO.

**Задание №2.   Закончите уравнения реакций горения, расставьте коэффициенты:**

А.   AI+O2=

Б.   Li+O2=

В.  Ca+O2=

**Задание №3.   Напишите формулы оксидов:**

А. оксида хлора (VII)

Б. оксида железа (III)

В. оксида натрия

Г. оксида кальция

**Задание №4.  Определите массовую долю кислорода:**

А. в оксиде углерода (II)

Б. в оксиде азота (I)

**Вариант 2**

**Задание № 1  Выберите правильный ответ**

**1. При прокаливании оксида ртути кроме ртути получается ещё:**

а) кислород

б) водород

в) аргон

г) неон

**2. В промышленности кислород получают из:**

А. хлората калия

Б. воды

В. воздуха

Г. перманганата калия

**3. Ученый, получивший кислород и первый описавший это:**

а) Дж.Дальтон

б) Г.Кавендиш

в) Дж. Пристли

г) А.Лавуазье

**4. На заполнение сосуда кислородом указывает то, что внесенная в этот сосуд**

А. горящая лучинка гаснет

Б. горящая лучинка вызывает взрыв

В. тлеющая лучинка вызывает взрыв

Г. тлеющая лучинка ярко вспыхивает

 **5. Катализатором разложения хлората калия при получении кислорода  является**

А. оксид кальция

Б.  оксид серы(IV)

В. оксид магния

Г. оксид марганца (IV)

**6. Формула оксида азота(IV):**
А) N2O;             Б) NO2;                В) N2O5;            Г) NO.

**Задание №2.   Закончите уравнения реакций горения, расставьте коэффициенты:**

А.   K+O2=

Б.   Mg+O2=

В.   H2+O2=

**Задание №3.   Напишите формулы оксидов:**

А. оксид кальция

Б. оксид серы (IV)

В. оксид магния

Г. оксид марганца (IV)

**Задание №4.  Определите массовую долю кислорода:**

А. в оксиде углерода (IV)

Б. в оксиде азота (II)