***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**1 вариант**

* + 1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

a) Fe(OH)3 → Fe203 + Н20; б) HN03→ N02 + 02 + Н20;

в) HgO → Hg + 02.

* + 1. Рассчитайте, какой объем кислорода (н.у.) и сколько молекул воды образуется при разложении 7,56 г азотной кислоты.

***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**2 вариант**

* + - * 1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

a) NaHC03 → Na2C03 + С02 + Н20; б) HI → Н2 + I2;

в) КС103 → КС1 + 02.

* + - * 1. Рассчитайте, какой объем углекислого газа (н.у.) и сколько молекул карбоната натрия образуется при разложении 58,8 г питьевой соды (NaHC03).

***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**3 вариант**

1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

а) А1(ОН)3 → А1203 + Н20; б) NH3 → Н2 + N2;

в) КМn04 → К2Мn04 + Мn02 + 02.

2. Рассчитайте, какой объем кислорода (н.у.) и сколько молекул оксида марганца образуется при разложении 15,8 г перманганата калия (КМп04).

***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**4 вариант**

1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

a) KHS03 → K2S03 + S02 + Н20; б) NH4N02 → N2 + Н20;

в) Рb02 → PbO + 02.

2. Рассчитайте, какой объем сернистого газа (S02) (н.у.) и сколько молекул сульфита калия образуется при разложении 180 г гидросульфита калия (KHS03).

***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**1 вариант**

* + 1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

a) Fe(OH)3 → Fe203 + Н20; б) HN03→ N02 + 02 + Н20;

в) HgO → Hg + 02.

* + 1. Рассчитайте, какой объем кислорода (н.у.) и сколько молекул воды образуется при разложении 7,56 г азотной кислоты.

***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**2 вариант**

* + - * 1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

a) NaHC03 → Na2C03 + С02 + Н20; б) HI → Н2 + I2;

в) КС103 → КС1 + 02.

* + - * 1. Рассчитайте, какой объем углекислого газа (н.у.) и сколько молекул карбоната натрия образуется при разложении 58,8 г питьевой соды (NaHC03).

***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**3 вариант**

1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

а) А1(ОН)3 → А1203 + Н20; б) NH3 → Н2 + N2;

в) КМn04 → К2Мn04 + Мn02 + 02.

2. Рассчитайте, какой объем кислорода (н.у.) и сколько молекул оксида марганца образуется при разложении 15,8 г перманганата калия (КМп04).

***Самостоятельная работа* «Реакции разложения»**

**4 вариант**

1. Напишите уравнения реакций разложения, схемы которых:

a) KHS03 → K2S03 + S02 + Н20; б) NH4N02 → N2 + Н20;

в) Рb02 → PbO + 02.

2. Рассчитайте, какой объем сернистого газа (S02) (н.у.) и сколько молекул сульфита калия образуется при разложении 180 г гидросульфита калия (KHS03).