***Самостоятельная работа «*Расчеты** **по химическим уравнениям»**

**Вариант 1**

1. Рассчитайте объем водорода (н. у.), полученного при взаимодействии цинка массой 13 г с избытком соляной кислоты. Уравнение химической реакции: Zn + 2НС1 = ZnCl2 + Н2↑.
2. Рассчитайте массу оксида меди (II), полученного при разложении гидроксида меди (II) количеством вещества 0,4 моль. Уравнение химической реакции: Cu(OH)2 = СuО + Н20.

***Самостоятельная работа «*Расчеты по химическим уравнениям»**

**Вариант 2**

* 1. Рассчитайте массу магния, который может сгореть в кислороде объемом 33,6 л (н. у.). Уравнение химической реакции: 2Mg *+* 02 *=* 2MgO.
	2. Рассчитайте массу воды, полученной при сгорании в кислороде водорода количеством вещества 0,6 моль. Уравнение химической реакции: 2Н2 + 02 = 2Н20.

***Самостоятельная работа «*Расчеты по химическим уравнениям»**

**Вариант 3**

* + 1. Рассчитайте массу и количество вещества соли, полученной при взаимодействии серной кислоты массой 58,8 г с избытком гидроксида меди (II). Уравнение химической реакции: Cu(OH)2 + H2S04 = CuS04 + 2Н20.
		2. Технический цинк массой 7 г, содержащий 7% примесей, растворили в избытке соляной кислоты. Рассчитайте: а) объем выделившегося водорода (н. у.); б) количество вещества водорода.

***Самостоятельная работа «*Расчеты по химическим уравнениям»**

**Вариант 4**

1. Рассчитайте массу и количество вещества фосфора, необходимого для реакции с кислородом объемом 56 л (н. у.).
2. Рассчитайте массу и количество вещества соли, полученной при взаимодействии 200 г 24,5%-го раствора серной кислоты с избытком оксида меди (II).

***Самостоятельная работа «*Расчеты по химическим уравнениям»**

**Вариант 1**

1. Рассчитайте объем водорода (н. у.), полученного при взаимодействии цинка массой 13 г с избытком соляной кислоты. Уравнение химической реакции: Zn + 2НС1 = ZnCl2 + Н2↑.
2. Рассчитайте массу оксида меди (II), полученного при разложении гидроксида меди (II) количеством вещества 0,4 моль. Уравнение химической реакции: Cu(OH)2 = СuО + Н20.

***Самостоятельная работа «*Расчеты по химическим уравнениям»**

**Вариант 2**

* 1. Рассчитайте массу магния, который может сгореть в кислороде объемом 33,6 л (н. у.). Уравнение химической реакции: 2Mg *+* 02 *=* 2MgO.
	2. Рассчитайте массу воды, полученной при сгорании в кислороде водорода количеством вещества 0,6 моль. Уравнение химической реакции: 2Н2 + 02 = 2Н20.

***Самостоятельная работа «*Расчеты по химическим уравнениям»**

**Вариант 3**

* + 1. Рассчитайте массу и количество вещества соли, полученной при взаимодействии серной кислоты массой 58,8 г с избытком гидроксида меди (II). Уравнение химической реакции: Cu(OH)2 + H2S04 = CuS04 + 2Н20.
		2. Технический цинк массой 7 г, содержащий 7% примесей, растворили в избытке соляной кислоты. Рассчитайте: а) объем выделившегося водорода (н. у.); б) количество вещества водорода.

***Самостоятельная работа «*Расчеты по химическим уравнениям»**

**Вариант 4**

1. Рассчитайте массу и количество вещества фосфора, необходимого для реакции с кислородом объемом 56 л (н. у.).
2. Рассчитайте массу и количество вещества соли, полученной при взаимодействии 200 г 24,5%-го раствора серной кислоты с избытком оксида меди (II).