**Контрольная работа №1**

**Электролитическая диссоциация**

**(Радецкий А.М. Дидактический материал по химии стр 42-43)**

Вариант 1

1. Напишите уравнения электролитической диссоциации:

А) хлорида калия

Б) серной кислоты

В) гидроксида кальция

Г) нитрата меди

Д) сульфата алюминия

1. Напишите молеулярные и ионные уравнения реакций, протекающих при сливании растворов:

А) хлорида натрия и нитрата серебра

Б) азотной кислоты и гидроксида кальция

В) соляной кислоты и карбоната калия

1. С какими из перечисленных веществ будет реагировать соляная кислота:

А) цинк

Б) оксид кальция

В) ртуть

Г) гидроксид меди (II)

Д) нитрат натрия

Напишите молекулярные и сокращенные ионные уравнения возможных реакций.

1. К раствору, содержащему 32 г сульфата меди (II) прибавили 21 г железных опилок. Какая масса меди выделится при этом.

**Контрольная работа №1**

**Электролитическая диссоциация**

**(Радецкий А.М. Дидактический материал по химии стр 42-43)**

Вариант 2

1. Напишите уравнения электролитической диссоциации:

А) гидроксида натрия

Б) азотной кислоты

В) хлорида магния

Г) карбоната калия

Д) нитрата железа (III)

1. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций, протекающих при сливании растворов:

А) гидроксида калия и нитрата меди

Б) соляной кислоты и гидроксида бария

В) сульфата натрия и нитрата бария

1. С какими из перечисленных веществ будет реагировать гидроксида кальция:

А) сульфат меди (II)

Б) хлорид бария

В) ртуть

Г) фосфат калия

Д) оксид углерода (IV)

Напишите молекулярные и сокращенные ионные уравнения возможных реакций.

1. 5г оксида магния обработали раствором содержащим 40 г азотной кислоты. Какая масса соли образовалось при этом.

**Контрольная работа №1**

**Электролитическая диссоциация**

**(Радецкий А.М. Дидактический материал по химии стр 42-43)**

Вариант 3

1. Напишите уравнения электролитической диссоциации:

А) фосфорной кислоты

Б) гидроксида бария

В) сульфата железа (II)

Г) хлорида алюминия

Д) нитрата меди (II)

1. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций, протекающих при сливании растворов:

А) хлорида железа (III) и гидроксида натрия

Б) серной кислоты и гидроксида лития

В) азотной кислоты и карбоната натрия

1. С какими из перечисленных веществ будет реагировать разбавленная серная кислота:

А) алюминий

Б) нитрат натрия

В) золото

Г) гидроксид калия

Д) нитрат бария

Напишите молекулярные и сокращенные ионные уравнения возможных реакций.

1. К раствору содержащему 20 г гидроксида натрия прилили раствор содержащий 33 г хлораводорода. Какая масса соли образовалось?

**Контрольная работа №1**

**Электролитическая диссоциация**

**(Радецкий А.М. Дидактический материал по химии стр 42-43)**

Вариант 4

1. Напишите уравнения электролитической диссоциации:

А) хлорида кальция

Б) гидроксида калия

В) соляной кислоты

Г) сульфата железа (III)

Д) фосфата натрия

1. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций, протекающих при сливании растворов:

А) сульффата меди (II) и хлорида бария

Б) бромоводородной кислоты и гидроксида кальция

В) сульфата цинка и фосфата калия

1. С какими из перечисленных веществ будет реагировать раствор сульфата меди (II):

А) гидроксид натрия

Б) алюминий

В) ртуть

Г) фосфат натрия

Д) нитрат калия

Напишите молекулярные и сокращенные ионные уравнения возможных реакций.

1. 6,5 г цинка поместили в раствор содержащий 20 г серной кислоты. Рассчитайте массу выделившегося водорода?

|  |  |
| --- | --- |
| **Задания** | **Баллы** |
| 1 | 0,5 |
| 2 | 1,5 |
| 3 | 1,5 |
| 4 | 1,5 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Отметка** | 2 | 3 | 4 | 5 |
| **Баллы** | 0-2,4 | 2,5-3,4 | 3,5-4,4 | 4,5-5 |