

## Химические свойства карбоновых кислот.

### Вариант I.

1. Какая из кислот и почему будет иметь большую степень диссоциации: уксусная, монохлоруксусная или хлоруксусная кислота? Ответ объясните в свете электронной теории.
2. Какие реакции возможны между уксусной кислотой, натрием, гидроксидом кальция, гидроксидом железа (III), содой, этиловым спиртом, фенолом, хлором, аммиаком. Напишите уравнения осуществимых реакций.
3. Какой объём водорода (н. у.) выделится при воздействии 8 г магния на уксусную кислоту?

### Вариант I.

1. Какая из кислот и почему будет иметь большую степень диссоциации: уксусная, монохлоруксусная или хлоруксусная кислота? Ответ объясните в свете электронной теории.
2. Какие реакции возможны между уксусной кислотой, натрием, гидроксидом кальция, гидроксидом железа (III), содой, этиловым спиртом, фенолом, хлором, аммиаком. Напишите уравнения осуществимых реакций.
3. Какой объём водорода (н. у.) выделится при воздействии 8 г магния на уксусную кислоту?

### Вариант I.

1. Какая из кислот и почему будет иметь большую степень диссоциации: уксусная, монохлоруксусная или хлоруксусная кислота? Ответ объясните в свете электронной теории.
2. Какие реакции возможны между уксусной кислотой, натрием, гидроксидом кальция, гидроксидом железа (III), содой, этиловым спиртом, фенолом, хлором, аммиаком. Напишите уравнения осуществимых реакций.
3. Какой объём водорода (н. у.) выделится при воздействии 8 г магния на уксусную кислоту?

### Вариант I.

1. Какая из кислот и почему будет иметь большую степень диссоциации: уксусная, монохлоруксусная или хлоруксусная кислота? Ответ объясните в свете электронной теории.
2. Какие реакции возможны между уксусной кислотой, натрием, гидроксидом кальция, гидроксидом железа (III), содой, этиловым спиртом, фенолом, хлором, аммиаком. Напишите уравнения осуществимых реакций.
3. Какой объём водорода (н. у.) выделится при воздействии 8 г магния на уксусную кислоту?

### Вариант II.

1. Напишите уравнения реакций получения хлоруксусной кислоты и сравните силу этой кислоты с уксусной.
2. Почему в уксусной кислоте можно «растворить» карбонат кальция, а сульфат кальция – нельзя? Дайте обоснованный ответ.
3. Какой объём 10% раствора едкого натрия с плотностью 0,9 г/мл пойдёт на нейтрализацию 200 г 15% раствора уксусной кислоты?

### Вариант II.

1. Напишите уравнения реакций получения хлоруксусной кислоты и сравните силу этой кислоты с уксусной.
2. Почему в уксусной кислоте можно «растворить» карбонат кальция, а сульфат кальция – нельзя? Дайте обоснованный ответ.
3. Какой объём 10% раствора едкого натрия с плотностью 0,9 г/мл пойдёт на нейтрализацию 200 г 15% раствора уксусной кислоты?

### Вариант II.

1. Напишите уравнения реакций получения хлоруксусной кислоты и сравните силу этой кислоты с уксусной.
2. Почему в уксусной кислоте можно «растворить» карбонат кальция, а сульфат кальция – нельзя? Дайте обоснованный ответ.
3. Какой объём 10% раствора едкого натрия с плотностью 0,9 г/мл пойдёт на нейтрализацию 200 г 15% раствора уксусной кислоты?

### Вариант II.

1. Напишите уравнения реакций получения хлоруксусной кислоты и сравните силу этой кислоты с уксусной.
2. Почему в уксусной кислоте можно «растворить» карбонат кальция, а сульфат кальция – нельзя? Дайте обоснованный ответ.
3. Какой объём 10% раствора едкого натрия с плотностью 0,9 г/мл пойдёт на нейтрализацию 200 г 15% раствора уксусной кислоты?

### Вариант III.

1. Как можно расположить в ряд по уменьшению степени диссоциации следующие кислоты: уксусную, щавельную, муравьиную? Дайте обоснование в свете теорий электронных представлений.
2. Составьте уравнения возможных реакций между: уксусной кислотой и калием, гидроксидом бария, медью, карбонатом калия, пропиловым спиртом.
3. При нагревании 1,36 г технического уксуснокислого натрия с избытком разбавленной серной кислоты было получено 0,6 г уксусной кислоты. Каково содержание уксуснокислого натрия в этом образце?

### Вариант III.

2. Как можно расположить в ряд по уменьшению степени диссоциации следующие кислоты: уксусную, щавельную, муравьиную? Дайте обоснование в свете теорий электронных представлений.
3. Составьте уравнения возможных реакций между: уксусной кислотой и калием, гидроксидом бария, медью, карбонатом калия, пропиловым спиртом.
4. При нагревании 1,36 г технического уксуснокислого натрия с избытком разбавленной серной кислоты было получено 0,6 г уксусной кислоты. Каково содержание уксуснокислого натрия в этом образце?

### Вариант III.

1. Как можно расположить в ряд по уменьшению степени диссоциации следующие кислоты: уксусную, щавельную, муравьиную? Дайте обоснование в свете теорий электронных представлений.
2. Составьте уравнения возможных реакций между: уксусной кислотой и калием, гидроксидом бария, медью, карбонатом калия, пропиловым спиртом.
3. При нагревании 1,36 г технического уксуснокислого натрия с избытком разбавленной серной кислоты было получено 0,6 г уксусной кислоты. Каково содержание уксуснокислого натрия в этом образце?

### Вариант III.

1. Как можно расположить в ряд по уменьшению степени диссоциации следующие кислоты: уксусную, щавельную, муравьиную? Дайте обоснование в свете теорий электронных представлений.
2. Составьте уравнения возможных реакций между: уксусной кислотой и калием, гидроксидом бария, медью, карбонатом калия, пропиловым спиртом.
3. При нагревании 1,36 г технического уксуснокислого натрия с избытком разбавленной серной кислоты было получено 0,6 г уксусной кислоты. Каково содержание уксуснокислого натрия в этом образце?