

Сравнительная характеристика предельных карбоновых кислот с неорганическими и другими классами веществ.

Вариант I.

1. Дайте сравнительную характеристику веществам уксусной кислоте и уксусному альдегиду по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как распознать при помощи только одного реактива растворы уксусной кислоты и фенола? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько тонн 80% уксусной кислоты можно получить при окислении 2 тонн уксусного альдегида?

Вариант I.

1. Дайте сравнительную характеристику веществам уксусной кислоте и уксусному альдегиду по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как распознать при помощи только одного реактива растворы уксусной кислоты и фенола? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько тонн 80% уксусной кислоты можно получить при окислении 2 тонн уксусного альдегида?

Вариант I.

1. Дайте сравнительную характеристику веществам уксусной кислоте и уксусному альдегиду по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как распознать при помощи только одного реактива растворы уксусной кислоты и фенола? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько тонн 80% уксусной кислоты можно получить при окислении 2 тонн уксусного альдегида?

Вариант I.

1. Дайте сравнительную характеристику веществам уксусной кислоте и уксусному альдегиду по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как распознать при помощи только одного реактива растворы уксусной кислоты и фенола? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько тонн 80% уксусной кислоты можно получить при окислении 2 тонн уксусного альдегида?

Вариант II.

1. Что общего и какие различия есть в строении и свойствах органических и неорганических кислот?
2. Как можно разделить смесь уксусной и соляной кислот? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько уксусноэтилового эфира получится при воздействии 100 г уксусной кислоты на 69 г этилового спирта?

Вариант II.

1. Что общего и какие различия есть в строении и свойствах органических и неорганических кислот?
2. Как можно разделить смесь уксусной и соляной кислот? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько уксусноэтилового эфира получится при воздействии 100 г уксусной кислоты на 69 г этилового спирта?

Вариант II.

1. Что общего и какие различия есть в строении и свойствах органических и неорганических кислот?
2. Как можно разделить смесь уксусной и соляной кислот? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько уксусноэтилового эфира получится при воздействии 100 г уксусной кислоты на 69 г этилового спирта?

Вариант II.

1. Что общего и какие различия есть в строении и свойствах органических и неорганических кислот?
2. Как можно разделить смесь уксусной и соляной кислот? Напишите уравнения реакций.
3. Сколько уксусноэтилового эфира получится при воздействии 100 г уксусной кислоты на 69 г этилового спирта?

Вариант III.

1. Дайте сравнительную характеристику уксусной кислоты и этилового спирта по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как бы вы предложили распознать вещества: глицерин, уксусную кислоту, олеиновую кислоту и муравьиную кислоту?
3. При воздействии избытка магния на 1 кг раствора уксусной кислоты выделяется 22,4 л водорода (н. у.). Какова процентная концентрация уксусной кислоты? Какая соль получается в результате этой реакции?

Вариант III.

1. Дайте сравнительную характеристику уксусной кислоты и этилового спирта по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как бы вы предложили распознать вещества: глицерин, уксусную кислоту, олеиновую кислоту и муравьиную кислоту?
3. При воздействии избытка магния на 1 кг раствора уксусной кислоты выделяется 22,4 л водорода (н. у.). Какова процентная концентрация уксусной кислоты? Какая соль получается в результате этой реакции?

Вариант III.

1. Дайте сравнительную характеристику уксусной кислоты и этилового спирта по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как бы вы предложили распознать вещества: глицерин, уксусную кислоту, олеиновую кислоту и муравьиную кислоту?
3. При воздействии избытка магния на 1 кг раствора уксусной кислоты выделяется 22,4 л водорода (н. у.). Какова процентная концентрация уксусной кислоты? Какая соль получается в результате этой реакции?

Вариант III.

1. Дайте сравнительную характеристику уксусной кислоты и этилового спирта по плану: а) сходство в строении; б) сходство в свойствах; в) различия в строении; г) различия в свойствах. Напишите уравнения возможных реакций.
2. Как бы вы предложили распознать вещества: глицерин, уксусную кислоту, олеиновую кислоту и муравьиную кислоту?
3. При воздействии избытка магния на 1 кг раствора уксусной кислоты выделяется 22,4 л водорода (н. у.). Какова процентная концентрация уксусной кислоты? Какая соль получается в результате этой реакции?