Контрольная работа № 4 по теме «Азотсодержащие соединения».

***Вариант 1.***

***Задание 1.*** Составьте структурную формулу γ-аминомасляной кислоты. Укажите формулу её гомолога и изомера, назовите все вещества по тривиальной номенклатуре.

***Задание 2.*** Для α-аминовалериановой кислоты рассчитайте относительную молекулярную массу, определите массовую долю водорода в составе этой кислоты.

***Задание 3.*** Определение аминокислот; общая формула α-аминокислот. Первичная структура белка, химическая формула белков. Биуретовая реакция. (определение и схема реакции).

***Задание 4.*** При сжигании 6,2 г вещества, в котором обнаружены углерод, водород и азот, было получено 9 г воды, 8,8 г оксида углерода (IV) и 2,8 г азота. Определите молекулярную формулу вещества, если плотность его паров по воздуха равна 1,07.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Контрольная работа № 4 по теме «Азотсодержащие соединения».

***Вариант 2.***

***Задание 1.*** Составьте структурную формулу β-аминопропионовой кислоты. Укажите формулу её гомолога и изомера, назовите все вещества по тривиальной номенклатуре.

***Задание 2.*** Для α-аминоуксусной кислоты рассчитайте относительную молекулярную массу, определите массовую долю углерода в составе этой кислоты.

***Задание 3.*** Определение белков, общая формула. Вторичная структура белка (определение; объяснить, за счет чего обеспечивается её устойчивость). Ксантопротеиновая реакция. (определение и схема реакции) .

***Задание 4.*** При сжигании 9,3 г вещества, в котором обнаружены углерод, водород и азот, было получено 13,5 г воды, 13,2 г оксида углерода (IV) и 4,2 г азота. Определите молекулярную формулу вещества, если плотность его паров по водороду равна 15,6.

Контрольная работа № 4 по теме «Азотсодержащие соединения».

***Вариант 1.***

***Задание 1.*** Составьте структурную формулу γ-аминомасляной кислоты. Укажите формулу её гомолога и изомера, назовите все вещества по тривиальной номенклатуре.

***Задание 2.*** Для α-аминовалериановой кислоты рассчитайте относительную молекулярную массу, определите массовую долю водорода в составе этой кислоты.

***Задание 3.*** Определение аминокислот; общая формула α-аминокислот. Первичная структура белка, химическая формула белков. Биуретовая реакция. (определение и схема реакции).

***Задание 4.*** При сжигании 6,2 г вещества, в котором обнаружены углерод, водород и азот, было получено 9 г воды, 8,8 г оксида углерода (IV) и 2,8 г азота. Определите молекулярную формулу вещества, если плотность его паров по воздуха равна 1,07.

Контрольная работа № 4 по теме «Азотсодержащие соединения».

***Вариант 2.***

***Задание 1.*** Составьте структурную формулу β-аминопропионовой кислоты. Укажите формулу её гомолога и изомера, назовите все вещества по тривиальной номенклатуре.

***Задание 2.*** Для α-аминоуксусной кислоты рассчитайте относительную молекулярную массу, определите массовую долю углерода в составе этой кислоты.

***Задание 3.*** Определение белков, общая формула. Вторичная структура белка (определение; объяснить, за счет чего обеспечивается её устойчивость). Ксантопротеиновая реакция. (определение и схема реакции) .

***Задание 4.*** При сжигании 9,3 г вещества, в котором обнаружены углерод, водород и азот, было получено 13,5 г воды, 13,2 г оксида углерода (IV) и 4,2 г азота. Определите молекулярную формулу вещества, если плотность его паров по водороду равна 15,6.

Контрольная работа № 4 по теме «Азотсодержащие соединения».

***Вариант 1.***

***Задание 1.*** Составьте структурную формулу γ-аминомасляной кислоты. Укажите формулу её гомолога и изомера, назовите все вещества по тривиальной номенклатуре.

***Задание 2.*** Для α-аминовалериановой кислоты рассчитайте относительную молекулярную массу, определите массовую долю водорода в составе этой кислоты.

***Задание 3.*** Определение аминокислот; общая формула α-аминокислот. Первичная структура белка, химическая формула белков. Биуретовая реакция. (определение и схема реакции).

***Задание 4.*** При сжигании 6,2 г вещества, в котором обнаружены углерод, водород и азот, было получено 9 г воды, 8,8 г оксида углерода (IV) и 2,8 г азота. Определите молекулярную формулу вещества, если плотность его паров по воздуха равна 1,07.

Контрольная работа № 4 по теме «Азотсодержащие соединения».

***Вариант 2.***

***Задание 1.*** Составьте структурную формулу β-аминопропионовой кислоты. Укажите формулу её гомолога и изомера, назовите все вещества по тривиальной номенклатуре.

***Задание 2.*** Для α-аминоуксусной кислоты рассчитайте относительную молекулярную массу, определите массовую долю углерода в составе этой кислоты.

***Задание 3.*** Определение белков, общая формула. Вторичная структура белка (определение; объяснить, за счет чего обеспечивается её устойчивость). Ксантопротеиновая реакция. (определение и схема реакции) .

***Задание 4.*** При сжигании 9,3 г вещества, в котором обнаружены углерод, водород и азот, было получено 13,5 г воды, 13,2 г оксида углерода (IV) и 4,2 г азота. Определите молекулярную формулу вещества, если плотность его паров по водороду равна 15,6.

10 класс

химия

К/р по теме

«Азотсодержащие соединения».