

9 клас . Хімія. 14.04.2020

Тема. Природні й синтетичні органічні сполуки на службі людства.
Узагальнення знань з теми «Початкові поняття про органічні сполуки
Опрацювати за підручником сторінки 225-229.

Виконати завдання:

- Вказати номер формули насиченого одноатомного спирту:
а) $C_6H_{13}OH$; б) C_6H_5OH ; в) $CH_2OH - CHOH - CH_2OH$
1) а; 2) б; 3) в.
- Написати структурну формулу бутанолу-2. Вказати кількість С-Н-зв'язків у молекулі.
1) 8; 2) 7; 3) 9; 4) 10.
- Скільки грамів глюкози потрібно взяти, щоб в результаті реакції бродіння одержати 55,2 г етанолу?
- Серед наведених формул назвіть сахарозу:
а) $C_{12}H_{22}O_{11}$; б) $C_6H_{12}O_6$; в) $(C_6H_{10}O_5)_n$
1) в; 2) б; 3) а.
- Серед наведених формул назвіть амінооцтову кислоту:
а) CH_3COOH ; б) NH_2CH_2COOH ; в) $HCOOH$
1) а; 2) б; 3) в.
- Написати рівняння реакції взаємодії оцтової кислоти з кальцієм. Вкажіть молекулярну масу утвореної солі.
1) 128; 2) 138; 3) 148; 4) 158.
- Запишіть рівняння реакції оцтової кислоти з натрій гідроксидом. Вкажіть суму коефіцієнтів у даній реакції.
1) 4; 2) 6; 3) 8; 4) 10.
- Закінчіть рівняння реакції, назвіть сіль, вкажіть її молекулярну масу:
 $CH_3COOH + Na_2O$
1) 82; 2) 62; 3) 72; 4) 52.