

Определение формул органических веществ

Задачи для самостоятельного решения



Задачи С 5

Подготовка к ЕГЭ

Задачи Часть 3

**Часть 3. Определение
формулы вещества по
ХИМИЧЕСКИМ
СВОЙСТВАМ.**

- **3–1.** Определить формулу алкена, если известно, что он 5,6 г его при присоединении воды образуют 7,4 г спирта.

- **3–2.** Для окисления 2,9 г предельного альдегида до кислоты потребовалось 9,8 г гидроксида меди (II). Определить формулу альдегида.

- **3–3.** Одноосновная моноаминокислота массой 3 г с избытком бромоводорода образует 6,24 г соли. Определить формулу аминокислоты.

- **3–4.** При взаимодействии предельного двухатомного спирта массой 2,7 г с избытком калия выдѣлилось 0,672 л водорода. Определить формулу спирта.

- **3–5. (ЕГЭ–2011) При окислении предельного одноатомного спирта оксидом меди (II) получили 9,73 г альдегида, 8,65 г меди и воду. Определить молекулярную формулу этого спирта.**

Ответы и комментарии к задачам для самостоятельного решения.

- 3-1. C_4H_8
- 3-2. C_3H_6O
- 3-3. $C_2H_5NO_2$
- 3-4. $C_4H_8(OH)_2$
- 3-5. C_4H_9OH

ИСТОЧНИКИ

- <http://ege-study.ru/materialy-ege/ximiya-chast-s-zadacha-s5-opredelenie-formul-organicheskix-veshhestv/>



- **Автор:** Калитина Тамара Михайловна
- **Место работы:** МБОУ СОШ №2 с. Александров-Гай Саратовской области
- **Должность:** учитель химии
- **Мини-сайт**
<http://www.nsportal.ru/kalitina-tamara-mikhailovna>
- **Дополнительные сведения:** сайт
<http://kalitina.okis.ru/>