

**Спецификация промежуточной аттестации по химии.
11 класс профильный уровень (2 часа) 2017-18 уч. г.**

Часть 1

- 1.1 Строение атома.
- 1.2 Закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений.
- 1.3 Виды химической связи.
- 1.4 Степень окисления, валентность химических элементов.
- 1.5 Строение вещества. Типы кристаллических решеток.
- 1.6 Органические вещества. Гомологи. Изомеры.
- 1.7 Строение органических веществ.
- 1.8 Высокмолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации.
- 1.9 Массовая доля элемента в веществе.
- 1.10 Химические реакции.
- 1.11 Скорость химической реакции.
- 1.12 Массовая доля вещества в растворе.
- 1.13 Расчеты по термохимическим уравнениям реакций.
- 1.14 Расчеты по химическим уравнениям реакций (объемные отношения газов)
- 1.15 Высшие оксиды и гидроксиды химических элементов, летучие водородные соединения. (маx 2 балла)
- 1.16 Классификация органических соединений. (маx 2 балла)
- 1.17 Окислительно-восстановительные реакции. (маx 2 балла)

Часть 2

- 2.1 Окислительно-восстановительные реакции. (маx 3 балла)
- 2.2 Расчеты по химическим уравнениям реакций. (маx 4 балла)
- 2.3 Нахождение молекулярной формулы вещества. (маx 3 балла)

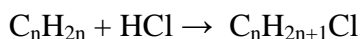
Максимальный первичный балл: 30

Проходной первичный балл: 10

10 – 17 баллов – «3»

18 – 25 баллов – «4»

26 – 30 баллов – «5»



$$n(C_nH_{2n}) = n(HCl) = 1,12 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 0,05 \text{ моль}$$

$$M(C_nH_{2n}) = 2,8 \text{ г} / 0,05 \text{ моль} = 56 \text{ г/моль}$$

$$12n + 2n = 56$$

$$14n = 56$$

$$n = 4$$

Ответ: C₄H₈