

**Демонстрационный вариант экзаменационной работы по химии для обучающихся
10-х классов базового уровня
МВСОУ «Вечерней сменной общеобразовательной школы №2 г. Балашова
Саратовской области» в 2015-2016 учебном году.**

**Инструкция для обучающихся по выполнению экзаменационной работы.
На выполнение работы по химии даётся 60 минут.**

Структура работы.

1. Работа состоит из двух частей и включает 17 заданий.

Часть 1 содержит 13 заданий с выбором одного ответа

Часть 2 содержит 4 более сложных задания

2. При выполнении части 1 нужно выбрать один правильный ответ из четырёх предложенных.

За него начисляют 1 балл.

При выполнении части 2 в заданиях В1-В2 нужно выбрать правильные ответы и записать в виде последовательности букв.

За него начисляют максимально 2 балла, за частичное выполнение 1 балл.

При выполнении задания В3-В4 необходимо сделать запись полного (развёрнутого) ответа, содержащего необходимые уравнения реакций и расчёты, отражающие ход решения задачи.

За него начисляют максимально 3 балла, за неполное выполнение задания могут быть начислены 1-2 балла.

3. Баллы за обе части суммируются. Максимальное количество баллов, которое можно набрать за работу – 22. Набранные баллы переводятся в отметку по 5-бальной системе.

ЖЕЛАЕМ УСПЕХА!

ЧАСТЬ 1

Прочитайте задания части 1, подумайте и выберите один правильный ответ.

A1. Какой учёный является создателем теории химического строения органических веществ:

- 1) Д.И. Менделеев; 2) А. М. Бутлеров;
3) Ж. Гей-Люссак; 4) Й. Я. Берцелиус.

A2. Укажите процесс, при котором из неорганических веществ образуются органические вещества:

- 1) горение древесины; 2) пищеварение;
3) дыхание; 4) фотосинтез.

A3. Соединения, принадлежащие одному классу, но отличающиеся друг от друга по составу на целое число групп – CH_2 называют:

- 1) изомеры; 2) гомологи; 3) изотопы; 4) аллотропные модификации.

A4. Какой вид изомерии **невозможен** для соединений алкинов:

- 1) оптическая; 2) положение кратной связи;
3) углеродного скелета; 4) межклассовая.

A5. Этан и гексан являются:

- 1) геометрическими изомерами; 2) структурными изомерами;
3) гомологами; 4) одним и тем же веществом.

A6. Сколько различных типов гибридизации у атомов углерода в молекуле бутадиена –
1,2 $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3$

- 1) один; 2) два; 3) три; 4) четыре.

A7. Молекулярную формулу C_nH_{2n} имеют:

- 1) алкины; 2) алканы;
3) циклоалкены; 4) алкены.

A8. Какой класс органических соединений имеет в своём составе гидроксильную группу:

- 1) амины; 2) альдегиды;
3) спирты; 4) карбоновые кислоты.

A9. Реакции присоединения, окисления и полимеризации характерны для:

- 1) алканов; 2) алкенов;
3) аренов; 4) циклоалканов.

A10. При реакции Вюрца число атомов углерода в продукте по сравнению с исходным галогеналканом:

- 1) остается прежним; 2) удваивается;
3) увеличивается на один; 4) уменьшается вдвое.

A 11. Отличить этан от этена можно с помощью:

- 1) водного раствора KMnO_4 ; 2) раствора бромоводорода;
3) спиртового раствора щелочи; 4) газообразного водорода.

A 12. Реакцией Кучерова называется:

- 1) гидратация ацетилен; 2) тримеризация ацетилен;
3) галогенирование ацетилен; 4) гидрогалогенирование ацетилен.

A13. Как называется углеводород формула которого приведена ниже:

