

## 1. СТРУКТУРА ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

### 1.1. Структура оценочных материалов

Экзамен состоит из 14 заданий, включает в себя 4 варианта.

1-10 задания – тестовые задания с выбором одного правильного варианта ответа.

11-14 задания – задания, требующие решения.

### 1.2. Условия проведения промежуточной аттестации

Время выполнения – 60 минут (1 час).

Экзаменуемые могут воспользоваться:

1. Периодическая система Д.И. Менделеева.
2. Таблица растворимости.
3. Электрохимический ряд напряжений металлов.
4. Стационарный калькулятор.

Запрещается пользоваться телефоном.

### 1.3. Критерии оценки

*Критерии оценивания 1-10 задания.*

Критерий 1.

Предполагает выбор одного правильного варианта ответа. Каждое задание оценивается в 1 балл. Максимум 10 баллов.

*Критерии оценивания 11-14 задания.*

Правильно выполненное задание (11-13) оценивается в 4 балла; задание 14 – 8 баллов

Критерий 1.

Неверно составленная формула – снимается 1 балл.

Критерий 2.

Отсутствие названия или неверное название – снимается 0,5 балла. Неверно составленный изомер – снимается 0,5 балла.

Критерий 3.

Неверно решена задача – снимается 4 балла.

Критерий 4.

Неверно составлено или не составлено уравнение – снимается 1 балл.

Критерии оценки экзамена	Баллы
<b>Количество правильных ответов</b>	
90-100 % (отлично)	27-30
75-89 % (хорошо)	23-26
50-74 % (удовлетворительно)	15-23
49 % и менее (неудовлетворительно)	0-14
Максимальный балл	30

## 2. ТИПОВОЕ ЗАДАНИЕ. Демонстрационный вариант билета

Рассмотрено и рекомендовано к утверждению на заседании МОП Общеобразовательных дисциплин  _____ Плотникова Е.А.	<b>ДЕМОНСТРАЦИОННЫ Й БИЛЕТ</b>  Экзамен Курс 1 семестр 1 Учебный предмет  УП.01Химия	Вариант соответствует утвержденным оценочным материалам: Заместитель директора по УМР:  _____ Ингула Н.В.
---	--	--

***К каждому из заданий 1-10 дается четыре варианта ответа, из которых только один правильный.***

1. В молекуле этанала тип гибридизации атомных орбиталей атома углерода:

- а) только  $sp^3$
- б)  $sp^2$  и  $sp^3$
- в) только  $sp^2$
- г)  $sp$  и  $sp^3$

1. Атомы углерода в состоянии  $sp^3$  – гибридизации имеются в молекуле каждого из двух веществ:

- а) этанала и этановой кислоты
- б) фенола и стирола
- в) бутановой кислоты и бутанала
- г) этандиола и метанола

2. Для аминокислот характерны свойства:

- а) кислотные
- б) основные
- в) амфотерные
- г) свойства солей

3. Глюкоза имеет функциональные группы:

- а) гидроксильные и кетогруппу
- б) гидроксильные и альдегидную группу
- в) только гидроксильные группы
- г) карбоксильную группу

5. Изомерами пентанол-1 являются:

- а) гексанол-2
- б) 2-метилпентанол-1
- в) 2-метилбутанол-1
- г) 2,2-диметилбутанол-1

6. Сложные эфиры получают:

- а) окисление спиртов
- б) этерификацией
- в) поликонденсацией
- г) полимеризацией

7. При взаимодействии ацетилена с водой образуется:

- а) этанол
- б) этаналь
- в) уксусная кислота
- г) этиленгликоль

8. Реакция с аммиачным раствором оксида серебра характерна для:

- а) метанола
- б) бутанола
- в) фруктозы
- г) уксусной кислоты

9. Выпадение белого творожистого осадка с бромной водой является качественной реакцией на:

- а) бензол
- б) этилен
- в) фенол
- г) этаналь

10. К классу предельных альдегидов принадлежит вещество состава

- 1)  $C_nH_{2n-2}O$                       2)  $C_nH_{2n+2}O$                       3)  $C_nH_{2n}O$                       4)  $C_nH_{2n}O_2$

***В заданиях 11-14 полностью расписать решение.***

11. Написать структурные формулы:

- А) 2-метилбутан
- Б) пропаналь
- В) 2-метилпентанол-2
- Г) 2,3-диметилгексановая кислота

12. Напишите изомеры для пентанола, назовите их.

13. При сгорании 7,2 г вещества образовалось 9,9 г углекислого газа и 8,1 г воды. Плотность паров этого вещества по водороду равна 16. Определите молекулярную формулу вещества.

14. Напишите уравнений химических реакций, которые отображают следующую цепочку превращений:

