

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 |
|--------------------------------------|-------|
| Количество правильных ответов | |
| 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

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

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

1. В молекуле этаналя тип гибридизации атомных орбиталей атома углерода:
 - только sp^3
 - sp^2 и sp^3
 - только sp^2
 - sp и sp^3
1. Атомы углерода в состоянии sp^3 – гибридизации имеются в молекуле каждого из двух веществ:
 - этанала и этановой кислоты
 - фенола и стирола
 - бутановой кислоты и бутаналя
 - этандиола и метанола
2. Для аминокислот характерны свойства:
 - кислотные
 - основные
 - амфотерные
 - свойства солей
3. Глюкоза имеет функциональные группы:
 - гидроксильные и кетогруппу
 - гидроксильные и альдегидную группу
 - только гидроксильные группы
 - карбоксильную группу
5. Изомерами пентанол-1 являются:
 - гексанол-2
 - 2-метилпентанол-1
 - 2-метилбутанол-1
 - 2,2-диметилбутанол-1
6. Сложные эфиры получают:
 - окисление спиртов
 - этерификацией
 - поликонденсацией
 - 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) бутаналя
 - 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-мтилпентанол-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:

