

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ
ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«ГРОЗНЕНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ НЕФТЯНОЙ ТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
ИМЕНИ АКАДЕМИКА М. Д. МИЛЛИОНЩИКОВА»

Факультет среднего профессионального образования

УТВЕРЖДЕН

на заседании ПЦК

«27» 08 2021 г., протокол № 1

Председатель ПЦК

И.В. Сулейманова

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ
УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЕ**

ОУД. 05 «Химия»

Специальность

43.02.15 Поварское и кондитерское дело

Квалификация

Специалист по поварскому и кондитерскому делу

Составитель



А.И. Магомадова

Грозный – 2021г.

**ПАСПОРТ
ФОНДА ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ
УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЕ**

«Химия»

№ п/п	Контролируемые разделы (темы) дисциплины	Наименование оценочного средства
1.	Введение. Предмет и задачи химии	Коллоквиум
2.	Атомно-молекулярное учение. Основные законы и понятия химии	Коллоквиум
3.	Строение атома и периодическая система элементов Д.И.Менделеева	Коллоквиум
4.	Химическая связь и строение вещества	Коллоквиум
5.	Основные классы неорганических соединений	Тест
6.	Общие свойства металлов	Коллоквиум
7.	Общие свойства не металлов	Коллоквиум
8.	Растворы	Коллоквиум
9.	Растворы электролитов	Коллоквиум
10.	Теория электролитической диссоциации	Коллоквиум
11.	Гидролиз солей	Тест
12.	Комплексные соединения	Коллоквиум
13.	Окислительно-восстановительные реакции	Тест
14.	Электрохимические процессы	Коллоквиум
15.	Общие свойства металлов и неметаллов	Коллоквиум
16.	Химия элементов: s-элементы I,II групп p- элементy I,II групп d- элементy III,IV групп	Коллоквиум
17.	Основные понятия органической химии. Строение органического вещества	Коллоквиум
18.	Алканы. Химические свойства и получение	Коллоквиум

19.	Алкены и циклоалкан. Химические свойства и получение	Коллоквиум
20.	Алкины и алкодиены. Химические свойства и получение	Коллоквиум
21.	Арены. Химические свойства и получение	Тест
22.	Кислородсодержащие углеводороды. Спирты и простые эфиры. Химические свойства и получение	Коллоквиум
23.	Альдегиды и кетоны. Химические свойства и получение	Коллоквиум
24.	Карбоновые кислоты и сложные эфиры. Химические свойства и получение	Коллоквиум
25.	Жиры как сложные эфиры, гидролиз жиров	Коллоквиум
26.	Азотсодержащие соединения. Амины и аминокислоты. Химические свойства и получение	Тест
27.	Углеводы и их классификация. Химические свойства и получение	Тест
28.	Фенолы. Химические свойства и получение	Коллоквиум

ПЕРЕЧЕНЬ ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

№ п/п	Наименование оценочного средства	Краткая характеристика оценочного средства	Представление оценочного средства в фонде
1.	Коллоквиум	Контроль усвоения учебного материала темы	Вопрос по темам/разделам дисциплины
2.	Тест	Система стандартизированных заданий	Фонд тестовых заданий
3.	Диф.зачет	Итоговая форма оценки знаний	Вопросы к диф.зачету комплект билетов к диф.зачету

ВОПРОСЫ ДЛЯ КОЛЛОКВИУМОВ

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Вопросы
1.	Введение. Предмет и задачи химии	Определение понятия химия. Задачи и предмет химии. История возникновения науки. Межпредметная связь химии, с другими науками
2.	Атомно-молекулярное учение. Основные законы и понятия химии.	Основные положения атомно-молекулярного учения. История открытия данного учения. Основные понятия химии (атом, молекула, ион). Закон сохранения массы веществ, закон постоянства состава.
3.	Строение атома и периодическая система элементов Д.И.Менделеева	Периодическая система (история открытия). Группа, подгруппа, период(большой и малый). Строение атома (протон, нейтрон, электрон). Периодический закон.
4.	Химическая связь и строение вещества	Химическая связь. Ионная, ковалентная (полярная и неполярная), металлическая, водородная. Строение вещества.
5.	Общие свойства металлов	Свойства металлов
6.	Общие свойства неметаллов	Свойства неметаллов
7.	Растворы	Растворимость. Концентрация.
8.	Растворы электролитов.	Электролиты. Неэлектролиты
9.	Теория электролитической диссоциации.	Основные положения теории электролитической диссоциации. Электролиты
10.	Комплексные соединения	Определение, строение, составление названий. Свойства и получение
11.	Электрохимические процессы	Электрохимические процессы
12.	Общие свойства металлов и неметаллов	Физические и химические свойства металлов и неметаллов
13.	Химия элементов: s-элементы I,II групп p- элементы I,II групп d- элементы III,IV групп	Общая характеристика: s-элементы I,II групп p- элементы I,II групп d- элементы III,IV групп
15.	Основные понятия органической химии. Строение органического вещества.	Определение, задачи дисциплины. Теория химического строения. Основные понятия дисциплины. Классификация органических соединений
16.	Алканы. Химические свойства и получение	Определение. Строение. Гомологический ряд. Свойства. Изомерия. Получение. Номенклатура
17.	Алкены и циклоалкан. Химические свойства и получение	Определение. Строение. Гомологический ряд. Физические и химические свойства. Изомерия. Получение. Номенклатура
18.	Алкины и алкодиены. Химические свойства и получение.	Строение. Определение. Номенклатура. Гомологический ряд. Классификация. Свойства. Получение

19.	Кислородсодержащие углеводороды. Спирты и простые эфиры. Химические свойства и получение	Кислородсодержащие углеводороды. Гомологический ряд. Физические и химические свойства. Изомерия. Получение. Классификация. Номенклатура
20.	Альдегиды и кетоны. Химические свойства и получение	Кислородсодержащие углеводороды. Гомологический ряд. Номенклатура. Физические и химические свойства. Изомерия. Получение. Классификация альдегидов по расположению двойной связи
21.	Карбоновые кислоты и сложные эфиры. Химические свойства и получение	Гомологический ряд. Номенклатура. Физические и химические свойства. Изомерия. Получение. Классификация.
22.	Жиры как сложные эфиры, гидролиз жиров	Определение. Номенклатура. Свойства. Изомерия. Получение
23.	Фенолы. Химические свойства и получение	Определение. Номенклатура. Свойства. Изомерия. Получение

Критерии оценки ответов на коллоквиумах:

На **«отлично»** оценивается ответ, если обучающийся свободно, с глубоким знанием материала, правильно, последовательно и полно выберет тактику действий, и ответит на дополнительные вопросы по основам экономики организации.

Оценка **«хорошо»** выставляется, если обучающийся достаточно убедительно, с несущественными ошибками в теоретической подготовке и достаточно освоенными умениями по существу правильно ответил на вопрос с дополнительными комментариями педагога или допустил небольшие погрешности в ответе.

Оценка **«удовлетворительно»** выставляется, если обучающийся недостаточно уверенно, с существенными ошибками в теоретической подготовке и слабо освоенными умениями ответил на вопросы ситуационной задачи. Только с помощью наводящих вопросов преподавателя справился с вопросами разрешения производственной ситуации, не уверенно отвечал на

дополнительно заданные вопросы. С затруднениями, он все же сможет при необходимости решить подобную ситуационную задачу на практике.

Оценка «неудовлетворительно» выставляется, если студент только имеет очень слабое представление о предмете и недостаточно, или вообще не освоил умения по разрешению производственной ситуации. Допустил существенные ошибки в ответе на большинство вопросов ситуационной задачи, неверно отвечал на дополнительно заданные ему вопросы, не может справиться с решением подобной ситуационной задачи на практике.

ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО ТЕМЕ «Основные классы неорганических веществ»

Вариант 1

1. Только простые вещества расположены в ряду

А) P_2O_5 , Al , Na_2SO_3 , $Ca(OH)_2$

Б) Cu , H_2 , P , Hg

В) Si , SO_3 , Mg , $Ba(NO_3)_2$

Г) Mn_2O_7 , $ZnCl_2$, $Ba(OH)_2$, H_3PO_4

2. Кислоты – это

А) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород;

Б) сложные вещества, в которых атомы металлов соединены с одной или несколькими гидроксильными группами;

В) сложные вещества, которые состоят из атомов металла и кислотных остатков Г) сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка.

3. Одноосновной кислородсодержащей кислотой является

А) H_3PO_4 Б) HNO_3 В) H_2S Г) HCl

4. Кислоту можно получить

А) при взаимодействии основного оксида с водой;

Б) при взаимодействии металла с неметаллом;

В) при взаимодействии соли с кислотой;

Г) при взаимодействии основного оксида с кислотным оксидом.

5. Все основания взаимодействуют с

А) металлами и неметаллами;

Б) кислотными оксидами и кислотами;

В) основными оксидами и кислотами;

Г) неметаллами и солями.

6. Щелочи - это

А) растворимые в воде основания;

Б) вещества, проявляющие свойства слабых кислот и слабых оснований;

- В) нерастворимые в воде основания;
 Г) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

7. Основания вступают в реакции с

- А) металлами и кислотными оксидами;
 Б) кислотами и солями;
 В) кислотными и основными оксидами;
 Г) кислотами и неметаллами.

8. Соль нельзя получить при взаимодействии

- А) металла и неметалла;
 Б) кислоты и основания;
 В) основного и кислотного оксидов;
 Г) основного оксида и основания.

9. Солеобразующие оксиды классифицируют на

- А) основные и кислотные;
 Б) основные, кислотные и безразличные;
 В) основные, кислотные и амфотерные;
 Г) основные и амфотерные.

10. Оксиды образуются при разложении

- А) слабых кислот и слабых оснований;
 Б) некоторых сильных кислот;
 В) бескислородных кислот;
 Г) щелочей.

11. Установите соответствие между названиями оксидов и классом (группой), к которому(-ой) они принадлежат.

Название Оксидов:	Класс (Группа):
А) оксид натрия	1) основной
Б) оксид кремния (II)	2) кислотный
В) оксид хрома (III)	3) амфотерный
Г) оксид фосфора (V)	4) несолеобразующий (безразличный)
	5) кислый
	6) щелочной

ответ

<i>А</i>	<i>Б</i>	<i>В</i>	<i>Г</i>

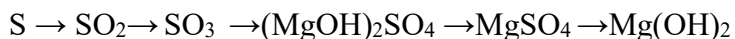
12. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу (группе), неорганических соединений.

Химическая формула:	Класс (Группа):
А) H_3PO_4	1) кислота;
Б) $Fe(OH)_3$	2) основание;
В) $LiBr$	3) амфотерный гидроксид;
Г) $AlOH(NO_3)_2$	4) средняя соль;
Ф)	5) кислая соль;
	6) основная соль.

ответ

<i>A</i>	<i>B</i>	<i>B</i>	<i>Г</i>

13. Напишите уравнения реакций, в результате которых можно осуществить превращения:



14. Напишите молекулярные уравнения возможных реакций между попарно реагируемых веществ, формулы которых:



Вариант 2

1. К сложным веществам относятся

- А) металлы и оксиды;
- Б) кислоты и основания;
- В) металлы и неметаллы;
- Г) соли и неметаллы.

2. Основания – это

- А) сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка;
- Б) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород;
- В) сложные вещества, которые состоят из атомов металла и кислотных остатков;
- Г) сложные вещества, в которых атомы металлов соединены с одной или несколькими гидроксильными группами.

3. Двухосновой кислородсодержащей кислотой является

- А) H_3PO_4
- Б) HNO_3
- В) H_2SO_3
- Г) HCl

4. Кислоту можно получить

- А) при взаимодействии кислотного оксида с водой;
- Б) при взаимодействии металла с неметаллом;
- В) при взаимодействии соли с щелочью;
- Г) при взаимодействии основного оксида с кислотным оксидом.

5. Все кислоты взаимодействуют с

- А) металлами и неметаллами;
- Б) кислотными оксидами и основаниями;
- В) основными оксидами и основаниями;
- Г) неметаллами и солями.

6. Амфотерные гидроксиды - это

- А) нерастворимые в воде основания;
- Б) вещества, проявляющие свойства слабых кислот и слабых оснований;
- В) растворимые в воде основания;
- Г) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

7. Основания вступают в реакции с

- А) кислотами и солями;
- Б) металлами и кислотными оксидами;
- В) кислотными и основными оксидами;

Г) кислотами и неметаллами.

8. Соль нельзя получить при взаимодействии

- А) кислоты и основания;
- Б) кислотного оксида и воды;
- В) основного и кислотного оксидов;
- Г) металла и неметалла.

9. Основные оксиды - это оксиды

- А) металлов в степени окисления +1 и +2;
- Б) металлов в степени окисления +3;
- В) неметаллов;
- Г) неметаллов и металлов в степени окисления больше +4.

10. Оксиды образуются при взаимодействии

- А) металла и неметалла;
- Б) основного оксида и кислоты;
- В) кислоты и основания;
- Г) простого вещества и кислорода.

11. Установите соответствие между названиями оксидов и классом (группой), к которому(-ой) они принадлежат.

Название оксидов:	Класс (группа):
А) оксид бериллия	1) основной
Б) оксид меди (II)	2) кислотный
В) оксид хрома (VI)	3) амфотерный
Г) оксид серы (IV)	4) несолеобразующий (безразличный)
	5) кислый
	6) щелочной

ответ

<i>А</i>	<i>Б</i>	<i>В</i>	<i>Г</i>

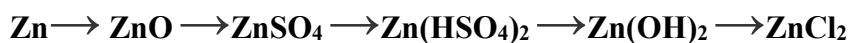
12. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу (группе), неорганических соединений.

ХИМИЧЕСКАЯ ФОРМУЛА:	КЛАСС (ГРУППА):
А) H_2S	1) кислота;
Б) $NaHCO_3$	2) основание;
В) NH_4Cl	3) амфотерный гидроксид;
Г) $Ca(OH)_2$	4) средняя соль;
	5) кислая соль;
	6) основная соль.

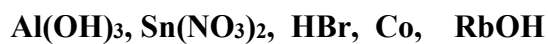
ответ

<i>А</i>	<i>Б</i>	<i>В</i>	<i>Г</i>

13. Напишите уравнения реакций, в результате которых можно осуществить превращения:



14. Напишите молекулярные уравнения возможных реакций между попарно реагируемых веществ, формулы которых:



Ответы :

№ п/п	1 вариант	2 вариант
1	Б	Б
2	Г	Г
3	Б	В
4	В	А
5	Б	В
6	А	Б
7	Б	А
8	Г	Б
9	В	А
10	А	Г
11	1432	3122
12	1346	1542

ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО ТЕМЕ

«Гидролиз солей»

Вариант 1

1. Формулы слабых кислот:

1. H_2CO_3 , H_2SO_3 , H_3PO_4 , HF , HNO_2
2. HNO_3 , HNO_2 , H_2SO_4 , H_3SiO_3 , H_2CO_3
3. HF , H_3PO_4 , $HClO_4$, $HMnO_4$, HNO_3
4. HNO_3 , H_2SO_4 , HCl , HBr , HI

2. Формулы сильных оснований:

1. $Mg(OH)_2$, $Be(OH)_2$, $LiOH$, $NaOH$, KOH
2. $Ca(OH)_2$, $Ba(OH)_2$, $LiOH$, $NaOH$, KOH
3. $Fe(OH)_2$, $Fe(OH)_3$, $Zn(OH)_2$, KOH , $Ca(OH)_2$
4. $LiOH$, $RbOH$, $FrOH$, $Zn(OH)_2$, $Mg(OH)_2$

3. Кислая среда в растворе:

- 1) Na_2CO_3 2) $FeCl_3$ 3) Na_3PO_4 4) KCl

4. Щелочную среду имеет водный раствор:

- 1) сульфид натрия 2) хлорида алюминия 3) бромид натрия 4) хлорида цинка

5. Нейтральную среду имеет водный раствор:

- 1) K_2SiO_3 2) $CaCl_2$ 3) NH_4NO_3 4) $ZnSO_4$

6. Только анион гидролизуеться в растворе соли: 1) ацетат аммония 2) иодид калия 3) бромид алюминия 4) фторид натрия

7. Только катион гидролизуеться в растворе соли:

- 1) ацетат натрия 2) сульфид свинца 3) нитрат железа(III) 4) фосфата калия

8. И анион, и катион гидролизуються в растворе соли

- 1) силикат натрия 2) сульфид аммония 3) ацетат калия 4) хлорид меди(II)

9. В водных растворах не подвергается гидролизу хлорид

- 1) меди 2) калия 3) цинка 4) бериллия

10. $pH = 7$ в водном растворе соли:

- 1) сульфита калия 2) нитрата натрия 3) ацетата натрия 4) фторида калия

11. $pH > 7$ в водном растворе соли: 1) иодида кальция и сульфата аммония

- 2) нитрата железа(III) и нитрата алюминия

- 3) фосфата натрия и перманганата калия

- 4) карбоната калия сульфида натрия

12. $pH < 7$ в водном растворе соли:

- 1) нитрата меди (II) 2) нитрата бария 3) ацетата калия 4) карбоната натрия

13. Лакмус становится красным в водном растворе

- 1) $Ca(NO_3)_2$ 2) Na_2SiO_3 3) $CrCl_3$ 4) K_2S

14. Фенолфталеин приобретёт малиновую окраску в растворе

- 1) сульфата меди (II) 2) хлорида калия 3) карбоната натрия 4) нитрата бария

15. В растворе нитрата алюминия метилоранж имеет окраску

- 1) красную 2) жёлтую 3) оранжевую 4) бесцветную

Вариант 2

1. Формулы слабых оснований:

1. $Fe(OH)_2$, KOH , $NaOH$, $Ba(OH)_2$, $Be(OH)_2$
2. $Fe(OH)_2$, $Fe(OH)_3$, $Mg(OH)_2$, $Be(OH)_2$, $Zn(OH)_2$
3. KOH , $NaOH$, $LiOH$, $Sr(OH)_2$, $Ba(OH)_2$
4. $Ca(OH)_2$, $NaOH$, KOH , $Fe(OH)_2$, $Fe(OH)_3$

2. Формулы сильных кислот:

1. $HClO_4$, HCl , HBr , H_2SO_4 , HNO_3 , H_2SO_4
2. HF , H_3PO_4 , H_2SO_4 , HNO_2 , H_2SO_3
3. H_2CO_3 , H_2SiO_3 , H_2SO_4 , HNO_3 , HNO_2
4. HCl , HBr , HI , $HClO_4$, $HMnO_4$

3. Нейтральная среда в растворе

- 1) сульфита калия 2) нитрата натрия 3) ацетата натрия 4) фторида калия

4. Кислую среду имеет водный раствор

- 1) Na_3PO_4 2) KCl 3) Na_2CO_3 4) $ZnSO_4$

5. Щелочную среду имеет водный раствор: 1) фторида калия 2) хлорида алюминия 3) бромида натрия 4) хлорида цинка

6. В водных растворах необратимо гидролизуются

- А) нитрат железа(III) Б) нитрат железа(II) В) фосфат натрия
 Г) сульфид алюминия Д) силикат аммония Е) нитрат цезия
 1) А,Б,Е 2) В, Д 3) Г 4) Г, Д

7. Гидролизу по аниону подвергается соль: 1) хлорид бария; 2) нитрит калия; 3) хлорид аммония; 4) сульфат натрия.

8. В водных растворах не подвергается гидролизу хлорид

- 1) меди 2) бария 3) цинка 4) бериллия

9. Гидролиз идет по катиону: 1) $NaHCO_3$ 2) $FeCl_3$ 3) Na_3PO_4 4) KCl

10. $pH < 7$ в водном растворе соли:

- 1) ацетата натрия 2) хлорида бария 3) фосфата калия 4) бромида меди (II)

11. $pH > 7$ в водном растворе соли: 1) сульфата меди (II) 2) карбонат калия 3) хлорид кальция 4) нитрат алюминия

12. $pH = 7$ в водном растворе соли: 1) K_2SiO_3 2) $CaCl_2$ 3) NH_4NO_3 4) $ZnSO_4$

13. Лакмус станет синим в растворе

- 1) сульфида калия 2) сульфата натрия 3) хлорида цинка 4) нитрата магния

14. Фенолфталеин приобретёт малиновую окраску в растворе: 1) сульфата меди (II) 2) хлорида калия 3) силиката натрия 4) нитрата бария

15. Метиловый оранжевый приобретёт розовую окраску в растворе:

- 1) KI 2) NaF 3) $NaNO_2$ 4) $CuSO_4$

Ответы		
№	1 вариант	2 вариант
1.	1	2
2.	2	1
3.	2	2
4.	1	4
5.	2	1
6.	4	4
7.	3	2
8.	2	2

9.	2	2
10.	2	4
11.	4	2
12.	1	2
13.	3	1
14.	3	3
15.	1	4

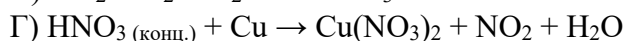
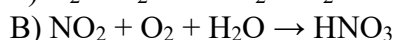
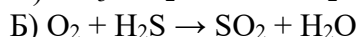
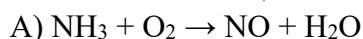
ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО ТЕМЕ

«Окислительно-восстановительные реакции»

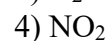
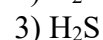
Вариант 1

- Наибольшее значение степени окисления фосфор имеет в соединении
1) KH_2PO_3 2) Na_3P 3) H_3PO_4 4) P_4
- Степени окисления фосфора в соединениях K_3PO_4 и Mg_3P_2 соответственно равны
1) +5 и -3 2) +3 и +5 3) +5 и +3 4) +2 и -3
- В каких соединениях степени окисления атомов азота и фосфора равны соответственно +4 и +3?
1) N_2O и P_2O_3 2) N_2O_4 и P_2O_3 3) NO и P_2O_5 4) N_2O_5 и P_2O_5
- В реакции, схема которой $\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \rightarrow \text{SO}_2 + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$, окислителем является
1) S^{+6} 2) S^{-2} 3) H_2^0 4) H^{+1}
- Хлор является и окислителем, и восстановителем в реакции, уравнение которой
1) $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$ 3) $2\text{KOH} + \text{Cl}_2 = \text{KCl} + \text{KClO} + \text{H}_2\text{O}$
2) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ 4) $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} = \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- Реакции, уравнение которой $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 = 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$, соответствует схема превращения азота
1) $\text{N}^{+3} \rightarrow \text{N}^{+2}$ 2) $\text{N}^{-3} \rightarrow \text{N}^{-2}$ 3) $\text{N}^{+3} \rightarrow \text{N}^{-3}$ 4) $\text{N}^{-3} \rightarrow \text{N}^{+2}$
- Реакции, схема которой $\text{Al} + \text{MgCO}_3 \rightarrow \text{MgO} + \text{C} + \text{Al}_2\text{O}_3$, окислителем является
1) Mg^{+2} 2) O^{-2} 3) C^{+4} 4) Al^{+3}
- Веществом, не проявляющим восстановительные свойства в водных растворах, является
1) NaI 2) Na_2S 3) Na_2SO_3 4) Na_2SO_4
- Окислительно-восстановительной реакцией не является
1) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2 = 2\text{HCl}$ 3) $2\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HCl} + \text{O}_2$
2) $\text{Cl}_2 + 2\text{KI} = 2\text{KCl} + \text{I}_2$ 4) $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} + \text{HNO}_3$
- Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и формулой вещества-восстановителя в ней.

СХЕМА РЕАКЦИИ



ВОССТАНОВИТЕЛЬ



ОТВЕТЫ

№	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10 (АБВГ)
В-1	3	1	2	1	3	4	3	4	4	1345
В-2	4	3	1	3	3	3	3	1	1	4124

ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО ТЕМЕ

«Арены. Химические свойства и получение»

Вариант №1

1. Какая общая формула соответствует гомологическому ряду ароматических углеводородов

а) C_nH_{2n} б) C_nH_{2n+2} в) C_nH_{2n-2} г) C_nH_{2n-6}

2. Укажите, какое суждение является правильным:

А) Бензольное кольцо – это циклическая группировка;

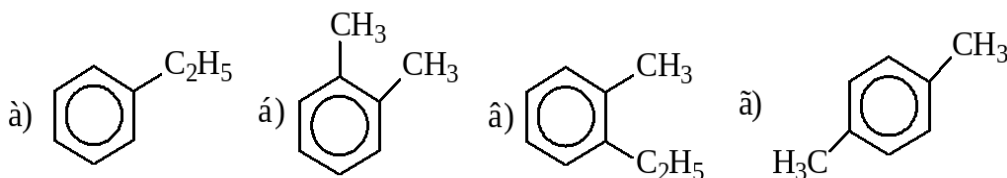
Б) Молекула бензола имеет строение правильного треугольника.

а) Верно только А б) Верно только Б в) Оба верны г) Оба неверны

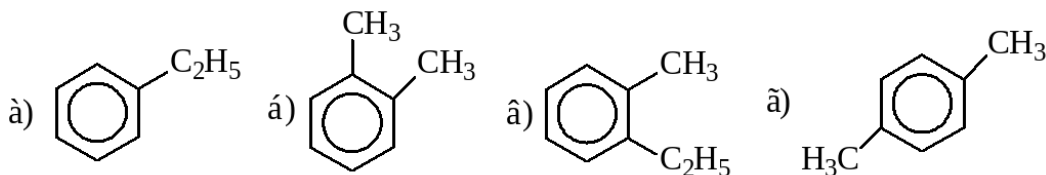
3. Бензол при комнатной температуре является:

а) Бесцветной жидкостью б) Твердым веществом в) Газом г) Плазмой

4. Выберите вещество, которое является изомером этилбензола (C_8H_{10}):



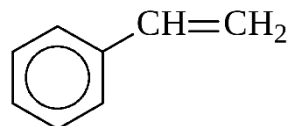
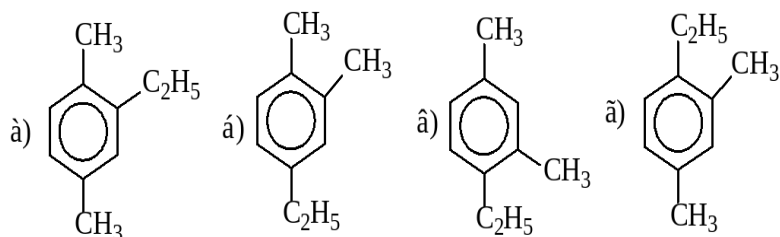
5. Какое название имеет следующий углеводород:



а) 1,2-диметилбензол б) 1-метил-2-этилбензол

в) 1,2-диэтилбензол г) 1-этил-2-метилбензол

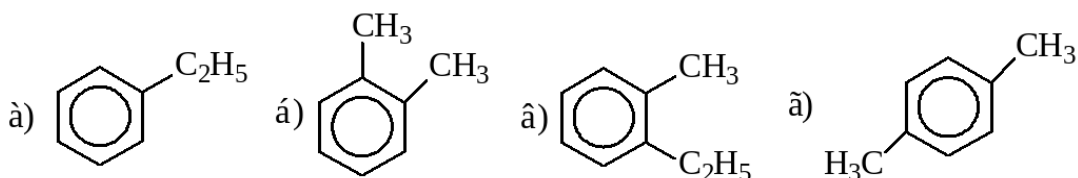
6. Какое из приведенных соединений имеет название 1,4-диметил-2-этилбензол:



7. Какое название имеет следующий углеводород:

а) Этилбензол б) Стирол в) 2-этилбензол г) Винилбензол

8. Выберите вещество, которое является гомологом этилбензола (C_8H_{10}):



9. В результате реакции $3CH\equiv CH \rightarrow$ образуется. Напишите уравнение реакции.

а) Бензол б) Толуол в) Стирол г) Метилбензол

Вариант 2

1. Какой вид гибридизации электронных облаков атомов углерода характерен для ароматических углеводородов:

а) sp – б) sp^2 – в) sp^3 – г) sp^4 –

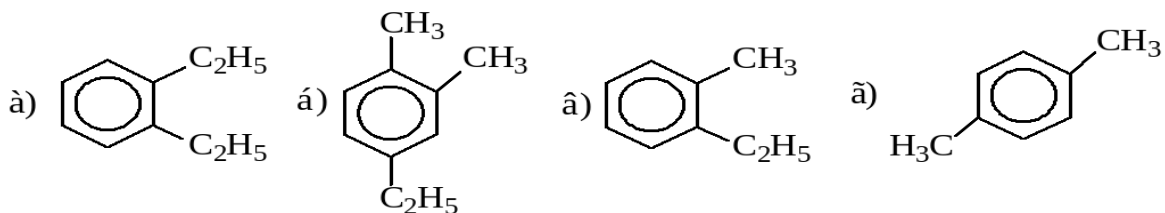
2. Укажите, какое суждение является правильным: А) Каждый атом углерода образует 3 σ -связи и одну π -связь; Б) Все σ -связи находятся в одной плоскости.

а) Верно только А б) Верно только Б в) Оба верны г) Оба неверны

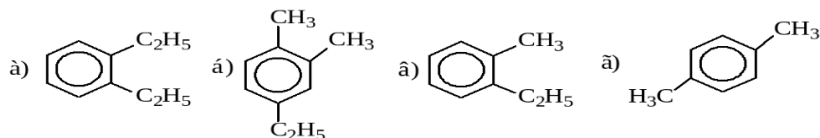
3. Растворяется ли бензол в воде:

а) Да б) В любом соотношении в) Нет г) При охлаждении

4. Выберите вещество, которое является изомером пропилбензола (C_9H_{12}):



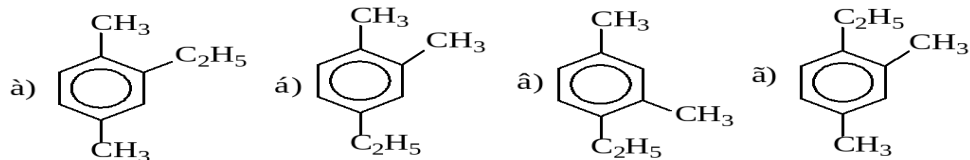
5. Какое название имеет следующий углеводород:



а) 1,2-диметилбензол б) 1-метил-2-этилбензол

в) 1,2-диэтилбензол г) 1-этил-2-метилбензол

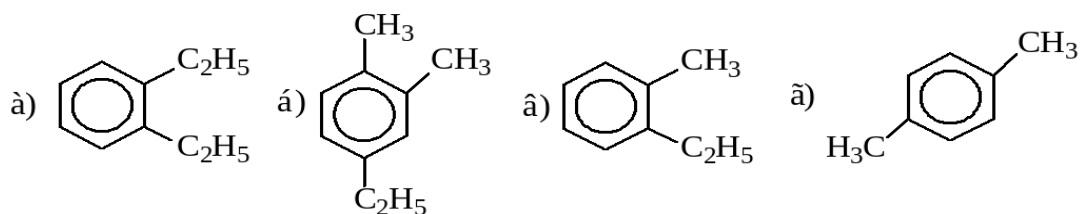
6. Какое из приведенных соединений имеет название 1,2-диметил-4-этилбензол:



7. Какое название имеет следующий углеводород:

а) Этилбензол б) Толуол в) Метилбензол г) Винилбензол

8. Выберите вещество, которое является гомологом пропилбензола (C₉H₁₂):



9. В результате реакции образуется. Напишите уравнение реакции.

а) Бромбензол б) 1,2-дибромбензол в) Толуол г) 2-бромбензол

Вариант	В-1	В-2
№ задания		
№ - 1	Г	б
№ - 2	А	в
№ - 3	А	в
№ - 4	а, б, г	в
№ - 5	Б	в
№ - 6	А	б
№ - 7	б, г	б, в
№ - 8	В	а, б, г
№ - 9	А	а (г)

ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО ТЕМЕ

«Азотсодержащие соединения. Амины и аминокислоты. Химические свойства и получение»

Вариант 1

1. Функциональной группой аминов является
а) -COOH б) -OH в) -NH₂ г) -CONH₂
2. К аминам не относится:
а) CH₃NH₂ б) CH₃-NH-C₂H₅ в) CH₃NO₂ г) (CH₃)₃N
3. К первичным аминам относится:
а) CH₃-NH-C₃H₇ б) C₂H₅NH₂ в) (CH₃)₃N г) CH₃-NH-C₆H₅
4. К вторичным аминам относится
а) метиламин б) триметиламин в) этиламин г) метилэтиламин
5. Третичным амином является
а) C₂H₅NH₂ б) (C₂H₅)₃N в) C₆H₅NH₂ г) (CH₃)₂NH
6. Приведите в соответствие формулу амина и его название
ФОРМУЛА НАЗВАНИЕ
А) C₂H₅NHCH₃ 1) этиламин
Б) CH₃NH(C₂H₅)₂ 2) пропилиэтиламин
В) C₂H₅NH₂ 3) метилэтиламин
Г) C₆H₅NH₂ 4) анилин
5) метилдиэтиламин
7. Газом **не является**
а) метиламин б) метилэтиламин в) диметиламин г) этиламин
8. К ароматическим аминам относится
а) C₆H₅NH₂ б) CH₃NH₂ в) C₅H₁₁NH₂ г) (CH₃)₂NH₂
9. Общей формулой первичных аминов является
а) C_nH_{2n+1}NH₂ б) C_nH_{2n+2}NH₂ в) C_nH_{2n-7}NH₂ г) C_nH_{2n+1}NO₂
10. Основные свойства сильнее выражены у
а) аммиака б) диметиламина в) метиламина г) анилина
11. Амины являются органическим
а) кислотами б) основаниями в) солями г) амфотерными соединениями
12. Амины **не взаимодействуют с**
а) кислотами б) галогеналканами в) водой г) щелочами
13. При горении аминов **не образуется** а) H₂O б) CO₂ в) NH₃ г) N₂
14. Качественной реакцией на анилин является реакция с
а) бромом б) бромной водой в) азотной кислотой г) аммиачным раствором оксида серебра
15. При алкилировании метиламина 1 молекул хлорметана образуется
а) триметиламин б) фениламин в) этиламин г) диметиламин

Вариант 2

1. Функциональной группой аминов является
а) -COOH б) -OH в) -CONH₂ г) -NH₂
2. К аминам относится все вещества, кроме
а) C₂H₅NO₂ б) CH₃-NH-C₃H₇ в) C₆H₅NH₂ г) (CH₃)₂NH
3. К первичным аминам относится
а) NH₂-C₃H₇ б) (C₂H₅)₂NH₂ в) (CH₃)₃N г) CH₃-NH-C₆H₅
4. К вторичным аминам относится
а) метиламин б) триметиламин в) диэтиламин г) анилин
5. Третичным амином является
а) C₂H₅NH₂ б) (C₂H₅)₂NH в) (C₆H₅)₃N г) (CH₃)₂NH
6. Приведите в соответствие формулу амина и его название
ФОРМУЛА НАЗВАНИЕ
А) C₆H₅NHCH₃ 1) триэтиламин
Б) N(C₂H₅)₃ 2) пропиламин
В) C₃H₇NH₂ 3) метилэтиламин
Г) C₆H₅NH₂ 4) аминобензол
5) метилфениламин
7. Газами являются
а) метиламин б) фениламин в) диметиламин г) этиламин
8. К ароматическим аминам относится
а) (C₆H₅)₂NH б) CH₃NH₂ в) C₄H₉NH₂ г) (CH₃)₃N
9. Общей формулой первичных аминов является
а) C_nH_{2n+3}N б) C_nH_{2n+2}NH₂ в) C_nH_{2n-7}NH₂ г) C_nH_{2n+1}NO₂
10. Основные свойства сильнее выражены у
а) диэтиламина б) метиламина в) анилина г) аммиака
11. Амины являются органическим
а) кислотами б) основаниями в) солями г) амфотерными соединениями
12. Амины взаимодействуют с
а) кислотами б) галогеналканами в) водой г) щелочами
13. В отличие от углеводов при горении аминов образуется
а) H₂O б) CO₂ в) NH₃ г) N₂
14. Качественной реакцией на анилин является реакция с
а) бромом б) бромной водой в) гидроксидом меди (II) г) азотной кислотой
15. При алкилировании этиламина 2 молям хлорметана образуется
а) триметиламин б) диметилэтиламин в) этиламин г) диметиламин

ОТВЕТЫ

№ вопроса	Вариант 1	Вариант 2
1	в	г
2	в	а
3	б	а

4	г	в
5	б	в
6	3514	5124
7	б	б
8	а	а
9	а	а
10	б	а
11	б	б
12	г	а,б,г
13	в	г
14	б	б
15	г	б

ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО ТЕМЕ

«Углеводы и их классификация. Химические свойства и получение»

Вариант 1

1. Фруктозу иначе называют:

- а) молочным сахаром
- б) фруктовым сахаром
- в) инвертным сахаром
- г) тростниковым сахаром.

2. Общая формула углеводов условно принята:

- а) $C_nH_{2n}O_n$
- б) $C_nH_{2n}O_m$
- в) $C_nH_{2m}O_m$
- г) $C_n(H_2O)_m$

3. На какие группы подразделяются углеводы?

- а) моносахариды и полисахариды
- б) дисахариды и полисахариды
- в) мукополисахариды
- г) моносахариды, дисахариды, полисахариды

4. Название углеводов имеют окончание:

- а) - аза
- б) - ол
- в) – окси
- г) - оза

5. Какой фермент выступает в роли катализатора в процессе фотосинтеза?

- а) Гемоглобин
- б) амилаза
- в) хлорофилл
- г) уреазы

6. Что образуется в результате брожения глюкозы?

- а) 1-пропанол
- б) этанол
- в) 2-пропанол
- г) ацетон

7. Установите соответствие между названием вещества и его молекулярной формулой.

название вещества

молекулярная формула

- 1. глюкоза
- 2. сахароза
- 3. фруктоза

- А. $C_6H_{14}O_6$
- Б. $C_6H_{12}O_6$
- В. $C_5H_{10}O_5$

4. крахмал
5. дезоксирибоза

- Г. $(C_6H_{10}O_5)_n$
Д. $C_{12}H_{22}O_{11}$
Е. $C_5H_{10}O_4$

8. Глюкоза вступает в реакции:

- А. гидрирования
Б. гидратации
В. Гидролиза
Г. «серебряного зеркала»
Д. брожения
Е. нейтрализации
Ж. этерификации

9. Глюкоза не реагирует с

- а) $Cu(OH)_2$ б) $NaOH$ в) H_2 г) HCN

10. Моносахариды, содержащие пять атомов углерода называются

- а) гексозы б) пентозы в) тетрозы г) триозы

Вариант 2

1. Наиболее распространенный моносахарид гексоза

- а) глюкоза б) фруктоза в) рибоза г) сахароза

2. Основная функция глюкозы в клетках животных и человека

- а) запас питательных веществ
б) передача наследственной информации
в) строительный материал
г) источник энергии

3. Бесцветное кристаллическое вещество, хорошо растворимое в воде, получившее название «виноградный сахар», - это

- а) сахароза б) глюкоза в) фруктоза г) крахмал

4. По своему химическому строению глюкоза является

- а) кислотой б) сложным эфиром в) альдегидспиртом г) кетоспиртом

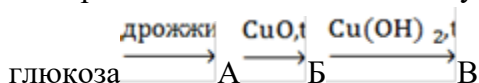
5. Конечными продуктами окисления глюкозы в организме человека являются

- а) CO_2 и H_2O б) CO_2 и H_2 в) CO_2 и H_2O_2 г) CO и H_2O

6. При спиртовом брожении глюкозы образуется

- а) CH_3COOH б) C_2H_5OH в) $CH_3CHOHCOOH$ г) $CH_3CH_2CH_2COOH$

7. Определите вещество В в следующей схеме превращений:



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

8. Продуктами взаимодействия глюкозы с гидроксидом меди(II) при нагревании являются

- а) сорбит и Cu_2O б) молочная кислота и Cu_2O
в) глюконовая кислота и Cu_2O г) фруктоза и Cu

9. Энергетическая потребность живых организмов в значительной степени

обеспечивается за счет окисления

а) сахарозы б) глюкозы в) фруктозы г) рибозы

10. Изомер глюкозы - фруктоза - является

а) кислотой

б) сложным эфиром

в) альдегидоспиртом

г) кетоспиртом

ОТВЕТЫ

№	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Вариант 1	б	г	г	г	в	б	б, д, б, г,е	а,г,д,ж	б	б
Вариант 2	а	г	б	в	а	б	г	в	б	г

Критерии оценивания тестовых работ:

- оценка «2» - за 20-40% правильно выполненных заданий,
- оценка «3» - за 50-70% правильно выполненных заданий,
- оценка «4» - за 70-85% правильно выполненных заданий,
- оценка «5» - за правильное выполнение более 85% заданий.

Вопросы к первой аттестации по общеобразовательной учебной дисциплине «Химия»

1. Основные понятия органической химии. Строение органических соединений.
2. Гидратация этена.
3. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура.
4. Химические свойства алканов.
5. Алкены. Гомологический ряд. Номенклатура.
6. Химические и физические свойства алкенов.
7. Алкины. Гомологический ряд. Номенклатура.
8. Химические и физические свойства алкинов.
9. Алкадиены. Гомологический ряд. Номенклатура.
10. Химические и физические свойства алкадиенов.
11. Арены. Гомологический ряд. Номенклатура.
12. Химические и физические свойства бензола.
13. Кислородсодержащие органические соединения. Спирты и эфиры.
14. Химические свойства кислородсодержащих органических соединений.
15. Сумма коэффициентов реакции горения пропена-1.
16. Гидрирование алкенов.
17. Галогенирование алкинов.
18. Сумма коэффициентов реакции горения пентина-2.
19. Гидрирование бензола.
20. Дегидрирование алкенов.
21. Сумма коэффициентов горения гексана.
22. Сумма коэффициентов горения бутадиена -1,3.
23. Классификация алкадиенов по расположению двойных связей.
24. Изомерия алканов.
25. Изомерия алкенов.
26. Изомерия алкинов.

27. Изомерия алкадиенов.
28. Изомерия аренов.
29. Получение кислородсодержащих углеводов.
30. Получение алкенов.
31. Получение алкинов.
32. Получение алкадиенов.
33. Получение аренов.
34. Сумма коэффициентов горения бензола.
35. Гидрогалогенирование алкенов.

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 1

1. Алкины. Гомологический ряд. Номенклатура.
2. Изомерия алканов.
3. Получение алкенов.
4. Сумма коэффициентов реакции горения пентина-2.

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 2

1. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура.
2. Изомерия алкенов.
3. Получение алкинов.
4. Сумма коэффициентов реакции горения бензола.

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 3

1. Дегидрирование алкенов.
2. Изомерия алканов.
3. Алкадиены. Гомологический ряд. Номенклатура.
4. Получение аренов.

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 4

1. Алкадиены. Гомологический ряд. Номенклатура
2. Изомерия алкенов
3. Классификация алкадиенов по расположению двойных связей
4. Сумма коэффициентов горения бензола

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 5

1. Классификация алкадиенов по расположению двойных связей
2. Изомерия аренов
3. Получение алкенов
4. Сумма коэффициентов реакции горения бутадиена – 1,3

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 6

1. Основные понятия органической химии
2. Получение алкадиенов
3. Изомерия алканов
4. Сумма коэффициентов реакции горения пропена - 1

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 7

1. Циклоалканы. Гомологический ряд. Номенклатура
2. Химические и физические свойства алкенов
3. Получение алканов
4. Сумма коэффициентов реакции горения бензола

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 8

1. Изомерия циклоалканов
2. Химические и физические свойства бензола
3. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура
4. Получение алкенов

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 9

1. Химические свойства алкадиенов
2. Циклоалканы. Гомологический ряд. Номенклатура
3. Арены. История открытия
4. Получение алкинов

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 10

1. Классификация алкадиенов по расположению двойных связей
2. Гидрирование алкенов
3. Сумма коэффициентов горения бензола
4. Получение алкенов

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 11

1. Гидратация этена
2. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура
3. Сумма коэффициентов реакции горения пропена - 1
4. Получение аренов

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 12

1. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура
2. Химические и физические свойства аренов
3. Получение алканов
4. Изомерия циклоалканов.

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 13

1. Гидрирование алкенов
2. Основные понятия органической химии
3. Изомерия аренов
4. Циклоалканы. Гомологический ряд. Номенклатура

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 14

1. Кислородсодержащие органические соединения. Спирты и эфиры
2. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура
3. Гидрирование бензола
4. Изомерия аренов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 15

1. Гидрирование алкенов
2. Основные понятия органической химии
3. Изомерия аренов
4. Циклоалканы. Гомологический ряд. Номенклатура

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 16

1. Гидрогалогенирование алкенов
2. Химические свойства кислородсодержащих органических соединений
3. Циклоалканы. Гомологический ряд. Номенклатура
4. Сумма коэффициентов реакции горения бензола

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 17

1. Основные понятия органической химии
2. Дегидрирование алкенов
3. Химические свойства кислородсодержащих органических соединений
4. Изомерия аренов

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 18

1. Классификация алкадиенов по расположению двойных связей
2. Изомерия циклоалканов
3. Дегидрирование алкенов
4. Сумма коэффициентов в реакции горения гексана

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 19

1. Основные понятия органической химии
2. Гидратация этена
3. Получение алкенов
4. Изомерия алкадиенов

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 20

1. Арены. Гомологический ряд. Номенклатура
2. Химические и физические свойства бензола
3. Сумма коэффициентов горения пропена – 1
4. Получение алканов

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 21

1. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура
2. Химические и физические свойства аренов
3. Получение алканов
4. Изомерия циклоалканов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 22

1. Классификация алкадиенов по расположению двойных связей
2. Гидрирование алкенов
3. Сумма коэффициентов горения бензола
4. Получение алкенов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 23

1. Гидратация этена
2. Алканы. Гомологический ряд. Номенклатура
3. Сумма коэффициентов реакции горения пропена - 1
4. Получение аренов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 24

1. Гидрирование алкенов
2. Основные понятия органической химии
3. Изомерия аренов
4. Циклоалканы. Гомологический ряд. Номенклатура

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 1

Билет № 25

1. Дегидрирование алкенов
2. Изомерия алканов
3. Алкадиены. Гомологический ряд. Номенклатура
4. Получение аренов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Вопросы к второй аттестации по общеобразовательной учебной дисциплине «Химия»

1. Алгоритм составления названий альдегидов.
2. Алгоритм составления названий кетонов.
3. Химические свойства альдегидов.
4. Химические свойства кетонов.
5. Физические свойства альдегидов и кетонов.
6. Дайте определение понятию карбонильные соединения.
7. Дайте определения понятиям альдегиды и кетоны, укажите общие формулы.
8. Напишите формулы следующих соединений: пентанон-2; 2,3 – метилбутаналь; гексаналь.
9. Напишите формулы следующих соединений: валериановая кислота; уксусная кислота; гексанон-3.
10. Гомологический ряд карбоновых кислот.
11. Гомологический ряд альдегидов.
12. Изомерия альдегидов.
13. Дайте определение понятию карбоновые кислоты.
14. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала.
15. Дайте определение понятиям простые и сложные эфиры, укажите общие формулы.
16. Получение карбоновых кислот.
17. Химические свойства карбоновых кислот.
18. Получение сложных эфиров.
19. Физические свойства сложных эфиров.
20. Дать определение понятию амины, написать общую формулу, физические свойства и формулы этиламина и бутиламина.
21. Дать определение понятию углеводы, написать общую формулу и классификацию.

22. Получение углеводов.
23. Дать определение понятию аминокислоты, написать общую формулу и формулы аминomásляной и аминокапроновой кислоты.
24. Химические свойства и получение углеводов.
25. Дать определение понятию аминокислоты, написать общую формулу и формулы аминоуксусной и аминопропионовой кислот.
26. Написать формулы глюкозы, фруктозы, рибозы, лактозы, мальтозы и крахмала.
27. Дать определение понятию белки, написать общую формулу и классификацию.
28. Дать определение понятию белки, написать общую формулу и физические свойства.
29. Арены. Гомологический ряд. Номенклатура.
30. Химические и физические свойства бензола.
31. Сумма коэффициентов горения пропена – 1.
32. Написать формулы следующих соединений: валериановая кислота, капроновая кислота и гексано́на- 2.
33. Изомерия циклоалканов.
34. Дегидрирование алкенов.
35. Сумма коэффициентов в реакции горения гексана.

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 1

1. Алгоритм составления названий альдегидов
2. Дать определение понятию карбонильные соединения
3. Физические свойства сложных эфиров
4. Химические свойства карбоновых кислот

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 2

1. Алгоритм составления названий кетонов
2. Химические свойства альдегидов
3. Физические свойства альдегидов и кетонов
4. Дать определение понятию карбоновые кислоты

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 3

1. Дать определения понятиям альдегиды и кетоны, указать их общие формулы
2. Написать формулы следующих соединений: валериановая кислота, уксусная кислота, гексанон-3
3. Гомологический ряд карбоновых кислот
4. Физические свойства сложных эфиров

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 4

1. Гомологический ряд альдегидов
2. Физические свойства сложных эфиров
3. Дать определение понятию карбонильные соединения
4. Получение карбоновых кислот

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 5

1. Алгоритм составления названий альдегидов
2. Химические свойства кетонов
3. Гомологический ряд карбоновых кислот
4. Напишите формулы следующих веществ: пентанон-3, 2,3- метилбутаналь, гексаналь

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 6

1. Изомерия альдегидов
2. Химические свойства кетонов
3. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала
4. Дать определение понятию углеводы, написать общую формулу и классификацию

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 7

1. Дать определение понятию аминокислоты, написать общую формулу и формулы аминокислотной и аминокпроновой кислоты
2. Алгоритм составления названий кетонов
3. Химические свойства кетонов
4. Гомологический ряд альдегидов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 8

1. Напишите формулы следующих соединений: валериановая кислота, уксусная кислота, гексанон-3
2. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала
3. Дать определение понятию белки, написать общую формулу и физические свойства
4. Алгоритм составления названий альдегидов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 9

1. Физические свойства альдегидов и кетонов
2. Дать определение понятию амины, написать общую формулу, физические свойства и формулы этиламина и бутиламина
3. Физические свойства сложных эфиров
4. Химические свойства карбоновых кислот

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 10

1. Дать определение понятию углеводы, написать общую формулу и классификацию
2. Получение углеводов
3. Гомологический ряд карбоновых кислот
4. Физические свойства сложных эфиров

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 11

1. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала
2. Дать определение понятию аминокислоты, написать общую формулу и формулы аминomásляной и аминакапроновой кислоты
3. Гомологический ряд альдегидов
4. Физические свойства сложных эфиров

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 12

1. Гомологический ряд карбоновых кислот
2. Напишите формулы следующих соединений: пентанон-2, гексаналь, 2,3 – метилбутаналь
3. Алгоритм составления названий кетонов
4. Химические свойства карбоновых кислот

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 13

1. Химические свойства и получение углеводов
2. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала
3. Дать определение понятию аминокислоты, написать общую формулу и формулы аминоксусной и аминпропионовой кислот
4. Физические свойства сложных эфиров

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 14

1. Химические свойства карбоновых кислот
2. Написать формулы глюкозы, фруктозы, рибозы, лактозы, мальтозы и крахмала
3. Алгоритм составления названий кетонов
4. Дать определение понятию карбонильные соединения

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 15

1. Химические свойства и получение углеводов
2. Написать формулы следующих соединений: гексанон-2, пентаналь, 2,2 – диметилгексаналь
3. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала
4. Дать определение понятию карбоновые кислоты

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 16

1. Написать формулы глюкозы, фруктозы, рибозы, лактозы, мальтозы и крахмала
2. Получение карбоновых кислот
3. Алгоритм составления названий альдегидов
4. Физические свойства сложных эфиров

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 17

1. Основные понятия органической химии
2. Дегидрирование алкенов
3. Химические свойства кислородсодержащих органических соединений
4. Изомерия аренов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 18

1. Дайте определение понятиям альдегиды и кетоны, укажите общие формулы
2. Химические свойства кетонов
3. Написать формулы глюкозы, фруктозы, рибозы, лактозы, мальтозы и крахмала
4. Алгоритм составления альдегидов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 19

1. Химические свойства карбоновых кислот
2. Дать определение понятию белки, написать общую формулу и классификацию
3. Гомологический ряд карбоновых кислот
4. Физические свойства сложных эфиров

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 20

1. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала
2. Химические свойства альдегидов
3. Дать определение понятию белки, написать общую формулу и физические свойства
4. Алгоритм составления названий кетонов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 21

1. Арены. Гомологический ряд. Номенклатура
2. Химические и физические свойства бензола
3. Сумма коэффициентов горения пропена – 1
4. Получение алканов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 22

1. Гомологический ряд карбоновых кислот
2. Дайте определение понятию аминокислоты, написать общую формулу и формулы аминокaproновой и аминомасляной кислот
3. Напишите формулы следующих соединений: бутанон-2, пропаналь, 2, 4 – диметилгептаналь
4. Алгоритм составления названий кетонов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 23

1. Дать определение понятию белки, написать общую формулу и физические свойства
2. Гомологический ряд карбоновых кислот
3. Химические свойства и получение углеводов
4. Физические свойства альдегидов кетонов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 24

1. Получение карбоновых кислот
2. Написать формулы глюкозы, фруктозы, рибозы, лактозы, мальтозы и крахмала
3. Дать определение понятию амины, написать общую формулу и физические свойства
4. Физические свойства альдегидов и кетонов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Аттестация 2

Билет № 25

1. Изомерия альдегидов
2. Написать формулы глюкозы, фруктозы, рибозы, лактозы, мальтозы и крахмала
3. Химические свойства карбоновых кислот
4. Классификация карбоновых кислот по строению углеводородного радикала

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Критерии оценки контрольной работы:

- оценка **«отлично»** выставляется обучающемуся, продемонстрировавшему полное владение знаниями в соответствии с требованиями учебной программы, решившему все задания без ошибок;
- оценка **«хорошо»** выставляется обучающемуся, который при полном владении знаниями в соответствии с требованиями учебной программы допустил отдельные несущественные ошибки;
- оценка **«удовлетворительно»** выставляется обучающемуся при неполном изложении полученных знаний, допустившему при этом отдельные существенные ошибки;
- оценка **«неудовлетворительно»** выставляется обучающемуся при бессистемном изложении материала, допускающий существенные ошибки, которые могут препятствовать усвоению дальнейшей учебной информации.

Вопросы к дифференцированному зачету по общеобразовательной учебной дисциплине «Химия»

1. Введение. Предмет и задачи химии
2. Атомно-молекулярное учение. Основные законы и понятия химии.
3. Строение атома и периодическая система элементов Д.И.

Менделеева

4. Химическая связь и строение вещества
5. Основные классы неорганических соединений
6. Общие свойства металлов и неметаллов
7. Растворы
8. Растворы электролитов. Теория электролитической диссоциации.

Гидролиз солей

9. Комплексные соединения
10. Окислительно-восстановительные реакции
11. Электрохимические процессы
12. Общие свойства металлов и неметаллов
13. Химия элементов:

s-элементы I, II групп

p-элементы I, II групп

d-элементы III, IV групп

14. Основные понятия органической химии. Строение органического вещества

15. Алканы . Химические свойства и получение
16. Алкены и циклоалканы . Химические свойства и получение
17. Алкины и алкодиены. Химические свойства и получение
18. Арены. Химические свойства и получение
19. Кислородсодержащие углеводороды. Спирты и простые эфиры.

Химические свойства и получение

20. Альдегиды и кетоны. Химические свойства и получение

21. Карбоновые кислоты и сложные эфиры. Химические свойства и получение
22. Жиры как сложные эфиры, гидролиз жиров
23. Азотсодержащие соединения. Амины и аминокислоты. Химические свойства и получение
24. Углеводы и их классификация. Химические свойства и получение
25. Фенолы. Химические свойства и получение

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 1

1. Введение. Предмет и задачи химии
2. Альдегиды и кетоны. Химические свойства и получение

Преподаватель

А.И. Магомадова

Председатель ПЦК

И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет
Билет № 2

1. Атомно-молекулярное учение. Основные законы и понятия химии
2. Алканы. Химические свойства и получение

Преподаватель

А.И. Магомадова

Председатель ПЦК

И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 3

1. Строение атома и периодическая система элементов Д.И. Менделеева
2. Алкены и циклоалканы. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 4

1. Химическая связь и строение вещества
2. Алкины и алкодиены. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 5

1. Основные классы неорганических соединений
2. Углеводы и их классификация. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 6

1. Общие свойства металлов и неметаллов
2. Жиры как сложные эфиры, гидролиз жиров

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 7

1. Растворы
2. Карбоновые кислоты и сложные эфиры. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 8

1. Растворы электролитов. Теория электролитической диссоциации
2. Азотсодержащие соединения. Амины и аминокислоты. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 9

1. Комплексные соединения
2. Альдегиды и кетоны. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 10

1. Окислительно-восстановительные реакции
2. Аренy. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 11

1. Электрохимические процессы
2. Фенолы. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 12

1. Химия элементов
2. Кислородсодержащие углеводороды. Спирты и простые эфиры. Химические свойства и получение

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 13

1. Азотсодержащие соединения. Амины и аминокислоты. Химические свойства и получение
2. Электрохимические процессы

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 14

1. Углеводы и их классификация. Химические свойства и получение
2. Растворы

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет
Билет № 15

1. Арены. Химические свойства и получение
2. Электрохимические соединения

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 16

1. Алканы. Химические свойства и получение
2. Химическая связь и строение вещества

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 17

1. Азотсодержащие соединения. Амины и аминокислоты. Химические свойства и получение
2. Введение. Предмет и задачи химии

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 18

1. Алкины и алкодиены. Химические свойства и получение
2. Общие свойства металлов и неметаллов

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 19

1. Фенолы. Химические свойства и получение
2. Комплексные соединения

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»

Факультет среднего профессионального образования

Дисциплина «Химия»

Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет

Билет № 20

1. Альдегиды и кетоны. Химические свойства и получение
2. Основные классы неорганических соединений

**Преподаватель
Председатель ПЦК**

**А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова**

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет
Билет № 21

1. Основные понятия органической химии. Строение органического вещества
2. Химическая связь и строение вещества

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет
Билет № 22

1. Алканы. Химические свойства и получение
2. Строение атома и периодическая система элементов Д.И. Менделеева

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет
Билет № 23

1. Карбоновые кислоты и сложные эфиры. Химические свойства и получение
2. Химическая связь и строение вещества

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет
Билет № 24

1. Основные понятия органической химии. Строение органического вещества
2. Атомно-молекулярное учение. Основные законы и понятия химии

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Грозненский государственный нефтяной технический университет им. акад. М. Д. Миллионщикова»
Факультет среднего профессионального образования
Дисциплина «Химия»
Группа _____ Семестр 2 Диф.зачет
Билет № 25

1. Арены. Химические свойства и получение
2. Химическая связь и строение вещества

Преподаватель
Председатель ПЦК

А.И. Магомадова
И.В. Сулейманова

Критерии оценки ответа на дифференцированном зачете:

– оценка **«отлично»** выставляется обучающемуся, если он глубоко и прочно усвоил программный материал курса, последовательно, четко и логически его излагает, владеет разносторонними навыками и приемами выполнения практических задач;

– оценка **«хорошо»** выставляется обучающемуся, если он твердо знает материал курса, не допускает существенных неточностей в вычислениях, правильно применяет теоретические знания при решении практических задач, владеет необходимыми навыками и приемами их выполнения;

– оценка **«удовлетворительно»** выставляется обучающемуся, если он имеет знания только основного материала, но не усвоил его деталей, допускает неточности, недостаточно правильные формулировки, испытывает затруднения при выполнении практических задач;

– оценка **«неудовлетворительно»** выставляется обучающемуся, если он не знает значительной части программного материала, допускает существенные ошибки, неуверенно, с большими затруднениями решает практические задачи или не справляется с ними самостоятельно.