100105 – «Мейманканаларда жана туристтик комплекстерде тейлөөнү уюштуруу» адистиги үчүн

«Химия» дисциплинасы боюнча баалоо каражаттарынын фондусу (ФОС)

Контролдук модулдук суроолор	Доклад темалары	Тестирлөө	СӨИ темалары
1. Химиялык элемент жана атом-молекулалык окуунун маңызы эмнеде? 2. Изомерия деген эмне жана анын түрлөрүн атаңыз? 3. Чектүү көмүр суутектердин (алкандар) гомологиялык катары. 4. Метандын химиялык касиеттери жана жаратылышта кездешүүсү. 5. Радикал түшүнүгү жана анын пайда болушу. 6. Этилендин гомологдору жана анын алынышы. 7. Диен көмүр суутектери жана каучуктун алынышы. 8. Ацетилендин химиялык касиеттери жана колдонулушу. 9. Ароматтык көмүр суутектер (бензол) жана анын түзүлүшү. 10. Нефтини кайра иштетүү жана анын продукциялары. 11. Бир атомдуу жана көп атомдуу спирттердин айырмасы.	1. Химия — турмуш-тиричиликте жана өндүрүштө. 2. Кыргызстандагы химиялык өнөр жайынын келечеги. 3. Жасалма жер семирткичтер жана экологиялык коопсуздук. 4. Нефть жана газ — дүйнөлүк энергия булагы. 5. Синтетикалык каучуктар жана алардын медицинада колдонулушу. 6. Витаминдер жана алардын химиялык табияты. (Булактан сырткары маалымат) 7. Тамак-аш кошулмаларынын (Е-коддор) зыяндуулугу. 8. Пластик калдыктары жана айлана-чөйрөнү коргоо. 9. Металлдардын адам организминдеги ролу. 10. Суунун сапаты жана аны тазалоо ыкмалары. 11. Д.И. Менделеев — улуу окумуштуу. 12. Көмүртек — жашоонун негизи. 13. Спирт ичимдиктеринин генетикалык зыяны.	1. Заттын эң кичине химиялык бөлүнбөс бөлүкчөсү? А) Молекула Б) Атом В) Электрон Г) Ион 2. Органикалык химия эмнени изилдейт? А) Металлдарды Б) Көмүртек бирикмелерин В) Туздарды Г) Газдарды 3. Метандын формуласы кандай? А) C_2H_2 Б) CH_4 В) C_6H_6 Г) C_2H_6 4. Изомерлер деген эмне? А) Курамы бирдей, түзүлүшү ар башка заттар Б) Курамы ар башка, касиети бирдей заттар В) Окшош заттар Г) Гомологдор 5. Ароматтык углеводороддордун өкүлү? А) Этан Б) Бензол В) Этилен Г) Пропан 6. Спирттердин функционалдык тобу? А) -COOH Б) -OH В) -CHO Г) $-NH_2$ 7. Глюкозанын молекулалык формуласы? А) $C_{12}H_{22}O_{11}$ Б) $C_6H_{12}O_6$ В) C_2H_5OH Г) CH_3COOH	1. «Ароматтык углеводороддор» боюнча буклет даярдоо. 2. «Майлардын химиялык түзүлүшү» боюнча кластер түзүү. 3. Тамак-аштагы белокторду аныктоо боюнча эксперименттин отчету. 4. Эритмелердин концентрациясын эсептөө боюнча маселелер жыйнагы. 5. Мезгилдик системадагы элементтердин касиеттеринин өзгөрүүсүн талдоо. 6. Үй шартында коррозияга каршы тажрыйба жүргүзүү. 7. «Турмуш-тиричиликтеги химия» темасында презентация. 8. Дисперстик системалардын (сүт, туман, түтүн) таблицасын түзүү. 9. Этилен жана ацетилендин айырмасын көрсөткөн венндин диаграммасы. 10. Химиялык байланыштардын түрлөрүн моделдөө. 11. Нефть продукцияларынын картасын түзүү. 12. Глюкоза жана сахарозанын салыштырма мүнөздөмөсү.

12. Фенолдун физикалык касиеттери жана адам организмине таасири. 13. Альдегиддердин химиялык касиеттери жана жаратылыштагы орду. 14. Карбон кислоталарынын изомериясы жана алынышы. 15. Татаал эфирлер жана алардын гидролизи. 16. Майлардын түзүлүшү жана классификациясы. 17. Глюкозанын түзүлүшү, жаратылышта кездешүүсү. 18. Сахароза, крахмал жана целлюлозанын окшоштуктары менен айырмасы. 19. Аминдердин классификациясы жана касиеттери. 20. Белоктордун денатурациясы жана биологиялык мааниси. 21. Полимерлешүү реакциясы жана пластмассалардын касиеттери. 22. Химиялык түзүлүш теориясынын негизги жоболору (А.М. Бутлеров). 23. Заттардын массасынын сакталуу закону. 24. Д.И. Менделеевдин мезгилдик закону жана системасы.	14. Косметикалык каражаттардын химиялык курамы. 15. Кир жуучу каражаттар жана алардын таасири. 16. Глюкоза — энергиянын булагы. 17. Крахмалдын өнөр жайда колдонулушу. 18. Белоктор — тиричиликтин негизги формасы. 19. Синтетикалык булалар (капрон, лавсан) жана алардын өзгөчөлүгү. 20. Ферменттер — биологиялык катализаторлор. 21. Дисперстик системалар жана алардын жаратылыштагы мааниси. 22. Кислоталуу жамгырлар жана алардын кесепети. 23. Озон катмарынын бузулушу жана химия. 24. Химиялык куралдар жана адамзаттын коопсуздугу. 25. Нанотехнологиядагы химиялык жетишкендиктер. 26. Электр энергиясын химиялык жол менен алуу (Батареялар). 27. Коррозияга каршы заманбап материалдар. 28. Радиация жана анын химиялык элементтер менен байланышы.	8. Белоктордун мономерлери? А) Нуклеотиддер Б) Аминокислоталар В) Майлар Г) Сахарлар 9. Мезгилдик системада канча топ бар? А) 7 Б) 8 В) 10 Г) 18 10. Коваленттик уюлдуу байланыш кайсы затта? А) NaCl Б) HCl В) H2 Г) O2 11. Химиялык реакциянын ылдамдыгын жогорулатуучу зат? А) Ингибитор Б) Катализатор В) Эритме Г) Реагент 12. Көмүр кычкыл газынын формуласы? А) CO Б) CO2 В) C Г) CH4 13. Эритмедеги эриген заттын үлүшү эмне менен өлчөнөт? А) Процент (%) Б) Литр В) Килограмм Г) Моль 14. Силтилик чөйрөдө лакмустун түсү кандай болот? А) Кызыл Б) Көк В) Сары Г) Түссүз 15. Д.И. Менделеев кайсы жылы мезгилдик законду ачкан? А) 1861 Б) 1869 В) 1900 Г) 1750 16. Алкандардын жалпы формуласы? А) CnH2n Б) CnH2n+2 В) CnH2n-2 Г) CnHn	13. «Металлдардын активдүүлүк катары» боюнча реферат. 14. Полимерлердин тиричиликтеги мааниси (эссе). 15. Катализаторлордун таасирин изилдөө (конспект). 16. Минералдык жер семирткичтердин классификациясын түзүү. 17. «Витаминдер — ден соолуктун булагы» буклет. (Булактан сырткары) 18. Кислоталардын адам организмине тийгизген таасири. 19. Самын жана кир жуучу каражаттардын алынышы. 20. Атмосферанын химиялык курамы жана булганышы. 21. Көмүртектин аллотропиялык түрлөрү (алмаз, графит). 22. «Химиялык элементтердин адам атындагы аталыштары» боюнча маалымат. 23. Суунун катуулугун жоюунун химиялык жолдору. 24. Спирттердин классификациясы боюнча таблица түзүү. 25. Белоктордун түзүлүш деңгээлдерин сүрөттөө. 26. Ферменттер жана алардын өндүрүштөгү мааниси. 27. Туздардын гидролизи боюнча маселелерди иштөө.

25. Химиялык байланыштын түрлөрү: иондук, коваленттик, металлдык. 26. Валенттүүлүк жана кычкылдануу даражасы. 27. Химиялык реакциянын ылдамдыгына таасир этүүчү факторлор. 28. Катализаторлор жана катализ процесси. 29. Эритмелер жана алардын концентрациясы. 30. Металлдардын коррозиясы жана андан коргоо жолдору.	29. Фармацевтикадагы химиялык синтез. 30. Химия жана космосту өздөштүрүү.	17. Дисахариддерге кайсы зат кирет? А) Глюкоза Б) Сахароза В) Крахмал Г) Целлюлоза 18. Металлдардын эң негизги жалпы касиети? А) Морттук Б) Электр өткөрүмдүүлүк В) Газ абалы Г) Түссүздүк 19. Темирдин химиялык белгиси? А) F Б) Fe В) Fr Г) I 20. Кычкылдануу-калыбына келүү реакциясында электронду берген зат? А) Кычкылдандыргыч Б) Калыбына келтиргич В) Катализатор Г) Эриткич 21. Абанын курамындагы эң көп газ? А) Кычкылтек Б) Азот В) Аргон Г) Көмүр кычкыл газы 22. Жемиштерде кайсы углевод көп? А) Крахмал Б) Фруктоза В) Целлюлоза Г) Гликоген 23. Уксус кислотасынын формуласы? А) HCOOH Б) CH3COOH В) C2H5OH Г) C3H7OH 24. Полимерлерге эмне кирет? А) Полиэтилен Б) Суу В) Сода Г) Метан 25. Туздардын курамы эмнеден турат? А) Металл жана гидроксил тобу Б) Металл жана кислота калдыгы В) Суутек жана кислота калдыгы Г) Эки металл	28. Химиялык лабораториядагы коопсуздук эрежелери (плакат). 29. Крахмалдын өсүмдүктөрдөгү ролу. 30. Химия илиминин келечеги (эссе)

		26. Суунун химиялык байланышынын түрү? А) Иондук Б) Коваленттик уюлдуу В) Металлдык Г) Водороддук 27. Катуу сууну жумшартуу үчүн эмне колдонулат? А) Кислота Б) Сода же акиташ В) Спирт Г) Бензин 28. Фосфордун валенттүүлүгү канча болушу мүмкүн? А) 1, 2 Б) 3, 5 В) 2, 4 Г) 8 29. Химиялык кубулушка эмне кирет? А) Муздун эриши Б) Темирдин дат басышы В) Суунун кайнашы Г) Канттын эзилиши 30. Органикалык эмес кислотага кайсы зат кирет? А) Лимон кислотасы Б) Туз кислотасы (HCl) В) Сүт кислотасы Г) Май кислотасы	

1. Баллдык-рейтингдик системанын структурасы (100 балл):

Окуу планына жана колледждин талаптарына ылайык, жыйынтык баа төмөнкү компоненттерден куралат:

- **СӨИ (Студенттин өздүк иши):** 24–40 балл.
- **ТРК (Текущий рейтинг-контроль):** 18–30 балл.
- **МРК (Межуточный рейтинг-контроль/Модулдар):** 18–30 балл.
- **Жыйынтыктоочу аттестация (Зачет):** 10-20 балл.

2. Оозеки сурамжылоо жана ТРК үчүн контролдук суроолор:

Лекция жана практикалык сабактардын негизги темаларын камтыйт (Тема 1–20). Суроолор химиялык түшүнүктөрдү мейманкана сервисинин практикалык маселелери менен байланыштырат (мисалы, дезинфекция же суунун сапаты).

3. Контролдук тест:

Тесттик тапшырмалар дисциплинанын маанилүү химиялык түшүнүктөрүн (зат, элемент, атом, валенттүүлүк) жана мыйзамдарын текшерүүгө багытталган.

4. СӨИ тапшырмаларынын тематикасы (24–40 балл):

Программага ылайык, студент жеке тапшырмаларды аткарышы керек. Рефераттар, эсселер жана презентациялар үчүн темалардын мисалдары жогорудагы таблицада келтирилген.

СӨИ баалоо критерийлери:

- **35–40 балл:** Иш толук көлөмдө, тыкан, өз убагында аткарылган, студент бардык эсептөөлөрдү жана жыйынтыктарды аргументтүү түрдө түшүндүрүп бере алат.
- **25–34 балл:** Иш толук аткарылган, бирок кечиктирилген же жасалгалоодо анча чоң эмес кемчиликтер бар.
- **25 баллдан аз:** Тапшырмалар үстүртөн же толук эмес аткарылган.