**Қорытынды емтихан бағдарламасы:**

Емтиханның өткізілу формасы: ауызша, билет алады.

Жауап сапасының шкаласы:

Бір билетте үш сұрақ болады.

Бірінші сұрақ жеңіл сұрақ.Бірінші сұрақта сұқбат беріледі және оған толық жауап берген тыңдаушы 30 балл ала алады. Толық жауап- 30 балл

Сұраққа толық жауап бере алмаса-20 балл

Жауапта маңызды мәселелер қамтылмаса, оқытушының сұрағына жауап бере алмаса- 10 балл

Жауапта маңызды мәселелер қамтылмаса,сұрақты дұрыс түсінбесе -5 балл

Жауап жоқ-0 балл

Екінші сұрақ орташа сұрақ.Екінші сұрақта грамматикалық тапсырма беріледі және оған толық жауап берген тыңдаушы 30 балл ала алады. Толық жауап- 30 балл

Сұраққа толық жауап бере алмаса-20 балл

Жауапта маңызды мәселелер қамтылмаса- 10 балл

Жауапта маңызды мәселелер қамтылмаса,сұрақты дұрыс түсінбесе -5 балл

Жауап жоқ-0 балл

Үшінші сұрақ қиын сұрақ.Үшінші сұраққа мәтін беріледі және оған толық жауап берген тыңдаушы 40 балл ала алады. Толық жауап- 40 балл

Сұраққа толық жауап бере алмаса-30 балл

Жауапта маңызды мәселелер қамтылмаса, оқытушының сұрағына жауап бере алмаса - 20 балл

Жауапта маңызды мәселелер қамтылмаса,сұрақты дұрыс түсінбесе -5 балл

Жауап жоқ- 0 балл

Жауаптар бойынша үш сұрақтан алынған баға қосылады.

Пән бойынша соңғы баға =
$$\frac{АБ1+АБ2}{2}∙0,6+0,3ҚБ$$

Мұндағы $АБ1+АБ2$- аралық бақылау бағасы

ҚБ-қорытынды бақылау бағасы (емтихан бағасы)

**Бірінші деңгей сұрақтары.**

1. Валенттік байланыс әдісі аясындағы органикалық заттардың құрылысы және молекулалық орбитальдар әдісі.
2. Органикалық молекуладағы атомдардың бір-біріне әсері.
3. Пәннәі мақсаты мен мазмұны.
4. Органикалық заттардың құрылысы бойынша изомериясы.
5. Органикалық заттардың орынбасар бойынша изомериясы.
6. Геометриялық изомерия және оптикалық изомерия
7. Органикалық молекуладағы байланыс типтері.
8. Органикалық молекуладағы Байланыс сипаттамасы.
9. С-С химиялық байланыстың үзілу типтері.
10. С-С байланыс үзілгенде пайда болатын бөлшек табиғаты..
11. Органикалық заттардың химиялық реакциялары.
12. Паули принципі, Хунд, Клечковский ережелері.
13. Алкандарды алудың өндірістік және лабораториялық әдістері.
14. Алкандардың химиялық реакциялары.
15. Алкендер мен алкиндерді алудың өндірістік және лабораториялық әдістері.
16. Алкан қатарындағы орынбасу реакциясының механизмдері.
17. Алкендер мен алкиндердің химиялық реакциялары.
18. Алкен мен алкин қатарындағы электрофилді қосылудың механизмі..
19. Құрамында галогені бар органикалық қосылыстар.
20. Алкадиендерді алудың өндірістік және лабораториялық әдістері**.** Алкадиендердің химиялық реакциялары**.**
21. Диенді синтез реакциялары;

**Екінші деңгей сұрақтары.**

1. Галогені бар органикалық қосылыстардың химиялық реакциялары.
2. Галогені бар органикалық қосылыстар қатарындағы нуклеофилді орынбасу механизмі.
3. Спирттерді алудың өндірістік және лабораториялық әдістері..
4. Спирттердің химиялық реакциялары. Спирттердің қышқылдық қасиеті. Қышқылдыққа орынбасардың әсер ету табиғаты.
5. Карбонилді қосылыстар (альдегидтер, кетондар, карбон қышқылдары, күрделі эфирлер, галогенангидридтер және карбон қышқылдарының ангидридтері)..
6. Карбонилді қосылыстарды алудың өндірістік және лабораториялық әдістері.
7. Карбонилді қосылыстардың химиялық реакциялары.
8. Карбонилді және метиленді белсенділік.
9. Аминдерді алудың өндірістік және лабораториялық әдістері.
10. Аминдердің химиялық реакциялары.Аминдердің негізгі қасиеттері.
11. Аминқышқылдары, классификациясы, химиялық қасиеттері.
12. Нитроқосылыстарды алудың өндірістік және лабораториялық әдістері.
13. Нитроқосылыстардың химиялық қасиеттері.
14. Валенттік байланыс әдісі аясында нитротоптың құрылысы және молекулалық орбиталдар әдісі.
15. Окси-және аминқышқылының химиялық қасиеттері.
16. β-дикарбонилді қосылыстың химиялық қасиеттері.
17. Көмірсутектердің химиялық қасиеттері
18. Пептидтік байланыс. Ақуыздардың құрылысы мен құрамы туралы түсінік.
19. Спирттер және олардың қасиеттері, жіктелуі.
20. Альдегидтер мен кетондар. Құрылысы, қасиеттері. Конденсация реакциялары Көміртектің химиялық қасиеттері.

**Үшінші деңгей сұрақтары.** Тест, есептер