

Alkanlar.

- Kim boshchiligida oltingugurtli alkolidli ustida ilmiy ishlar olib borildi?
A) O.Sodiqov B) Y.Yunusov
C) A.Asqarov D) A.Abduvahobov
- Zelinskiy qaysi ishi bilan kimyoni rivojlanishiga o'z hissasini qo'shgan?
A) to'yingan va to'yinmagan uglevodorodlar kimyosini o'rganishi bilan
B) uglerodni to'rt valentli ekanligini aniqlash orqali
C) uglerod atomlari o'zoro C-C bog'i hosil qilishini aniqlash bilan
D) allen va diyen uglevodorodlarni kimyosini o'rganish bilan
- Oksalat kislotasi birinchi marta nimadan olingan?
A) etilendan B) dioksandan
C) aseton oksimidan D) ditsiandan
- S.Yunusov boshchiligida qaysi moddalar ustida ilmiy ishlar olib borilgan?
A) indol, spiroxid B) diterpen, tropan
C) pirolizidin, stovarsol D) tiofen, indol
- Kimning tadqiqoti asosida "Kovilon" deb ataluvchi plazma o'rnini bosuvchi dori olingan?
A) Tolipov B) Sharipova
C) Rashidova D) Asqarov
- Donli ekinlarni ekishdan oldin urug'larni kapsullash masalasi kimning boshchiligi bilan o'rganilgan?
A) Rashidova B) Tolipov C) Sodiqov D) Soipov
- Organik brikmalarda molekulaning kovalent bog'lanishlar orqali hosil bo'lishi ularni qaysi xususiyatga ega bo'lishini taminlaydi?
1. elektrolit bo'lishini 2. suvda erishini 3. noelektrolit bo'lishini 4. past temperatradada suyuqlanishini
5. yonishga kam moyilligini 6. suvda erimasligini
A) 1,2,4,5 B) 1,3,5,6 C) 3,6,4 D) 1,4,5,6
- Organik brikmalar bilan anorganik brikmalar qaysi xususiyatlar bilan bir biridan farq qilmaydi?
A) qizdirilganda oson parchalanishi
B) barqarorligi bilan C) A,B D) t.j.y.
- Organik brikmalarda bir vaqtning o'zida birnecha reaksiyani paralel borishiga nima sabab bo'ladi?
A) ularda turli funksional guruhlar mavjudligi
B) ularda turli bog'lanishlar mavjudligi
C) A va B to'g'ri D) t.j.y.
- Hozirda organik brikmalar soni qancha?
A) 9,5 mln dan ortiq B) 10 mln dan ortiq
C) 12 mln ga yaqin D) 9,5 mln ga yaqin
- Organik moddalarning tuzilish nazariyasini asosiy qoidalari qaysi yili elon qilindi?
A) 1873 B) 1861 C) 1859 D) 1878
- Askarbin kislotasi tarkibidagi sp^3 va s orbital soni nisbatini toping.
A) 4;1 B) 3;1 C) 8;3 D) t.j.y.
- Etan va propan aralashmasini vodorodga nisbatan zichligi 18 ga teng bo'lgan 144 gr aralashmani yoqish uchun n.sh.da o'lchangan necha litr kislorod sarflanadi? Unum 85%.
A) 315,52 B) 568,3 C) 385,7 D) 459,3
- Etan tarkibida uglerod atomlari arasidagi masofa etilen molekulasidagi uglerod atomlari arasidagi masofadan necha A⁰ ga farq qiladi?
A) 0,2 B) 0,3 C) 0,02 D) 0,04
- 4,5 g organik modda yondirilganda n.sh.da o'lchangan 15,68 l CO₂ va 6,3 g suv bug'i olindi. Modda nomini toping.
A) asetofenon B) benzoy kislotasi
C) etilatsetat D) sirka kislotasi
- Oktan izomerlari soni qaysi alkan izomerlar sonidan 4,167 marta kam?
A) eykozandan B) pentadekandan
C) nonandan D) dekanidan
- Quydagilardan nukleofil zarrachalarni toping.
A) NO₂⁺ B) BF₃ C) CN⁻ D) B₃C⁺
- Geptanni to'rtlamchi uglerodga ega bo'lgan jami izomerlar tarkibidagi birlamchi va ikkilamchi uglerodlar soni nachta.
A) 10;4 B) 8;4 C) 13;4 D) 7;3
- Akrolein tarkibidagi uglerodning oksidlanish darajalari yig'indisini toping.
A) 0 B) -3 C) +1 D) -2
- 3,3,4,7-tetrametil 5,7-dimetilnonin-1 molekulasidagi sp(a), sp² (b), sp³ (c) orbital, σ-bog'lar (d) va bog' hosil qilishda qatnashgan orbital (e) sonini toping.
A) a-4 ta; b-0 ta; c-48 ta; d-42 ta; e-96 ta
B) a-4 ta; b-0 ta; c-60 ta; d-48 ta; e-112 ta
C) a-4 ta; b-0 ta; c-48 ta; d-42 ta; e-88 ta
D) a-4 ta; b-0 ta; c-60 ta; d-48 ta; e-100 ta
- Alkanlarda eng ko'p uchraydigan bog'lanish qaysi?
A) biroz qutblangan kovalent bog'
B) biroz ionlashgan kovalent bog'
C) qutbsiz kovalent bog'
D) qisman zaryadlangan ion bog'
- Kovalent bog'lanishlar bir biri bilan nimasi bilan farq qiladi?
A) bog' uzunligi bilan B) to'tinuvchanligi bilan
C) yo'naluvchanligi bilan D) qutblanuvchanligi bilan
- Bog'lanishning yo'naluvchanligi nimaga bog'liq bo'ladi?
A) molekulaning energiyasiga
B) molekulaning tuzilishiga

- C) molekuladagi atomlarning valentligiga
D) uglerod atomini to'yinganligiga
24. Bog'lanishlar puhtaligining bir hilligi kimning kashf qilgan qoidasi bilan izohlanadi?
A) Butlerov B) Tile C) Bayer D) Poling
25. Nima uchun gibridlangan orbitallardan hosil bo'lgan bog'lanish gibritlanmagan orbitallardan hosilbo'lgan bog'lanishga nisbatan ancha mustahkam hisoblanadi?
A) gibridlangan orbitallarni energiyasi yuqori bo'ladi
B) gibridlangan orbitallar yo'naluvchan bo'ladi
C) gibridlangan orbitallar gibridlanmagan orbitallarga nisbatan bir birini ko'proq qoplaydi
D) gibridlangan orbitallardan hosil bo'ladigan bog'lanishda elektron juft atomlar uchun teng taqsimlanadi
26. Umuman trigonal gibridlanishli uglerod atomiga ega bo'lmagan molekulani toping.
A) metan B) vinilasetilen C) propadiyen D) izopren
27. $C\equiv C$ da atomlar orasidagi masofa qanchaga teng (A^0).
A) 0,12 B) 120 C) 0,012 D) 1,2
28. 7 ta uglerodga ega bo'lgan alkanda eng ko'pi bilan bir vaqtda nechta uglerod atomi uchlamchi holatda bo'lishi mumkin?
A) 1 B) 3 C) 2 D) 4
29. Vodorod atomlari uglerodni massa ulushi 82,758% bo'lgan alkan molekulasidagi sp^3 orbitallariga teng bo'lgan alken molekulasi tarkibida sp^2 orbitallar bilan sigma bog'lar nisbatini toping.
A) 1,5;5,75 B) 2;8,33 C) 1,33;7,66 D) 2,25;8,125
30. Agar vyurs reaksiya natijasida olingan ikki modda formulasi $CH_3CH_2C(CH_3)_2(CH_2)_2C(CH_3)(CH_3)CH_2CH_3$ va $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2CH(CH_3)C(CH_3)(CH_3)CH_3$ bo'lsa uchinchi modda tarkibidagi birlamchi va uchlamchi uglerod atom nisbatlarini toping.
A) 3;1 B) 5;1 C) 4;1 D) 2;1
31. Vyurs reaksiyasini hosil bo'lgan uchta vakili $CH_3(CH(CH_3))_4CH_3$, $CH_3(C(CH_3)_2)_4CH_3$ va $CH_3C(CH_3)(CH_3)(CH_2)_2C(CH_3)_2CH_3$ kabi moddalar bo'lsa qolgan moddalarni formulasini toping.
1. $CH_3C(CH_3)_2CH_2(C(CH_3)_2)_2CH_3$
2. $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_2CH_3$
3. $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$
4. $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)_2C(CH_3)(CH_3)CH_2CH_3$
5. $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$
6. $CH_3(C(CH_3)_2)_2CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$
A) 2,4,6 B) 1,4,5 C) 2,4,5 D) 1,5,6
32. Alkil gruppaning elektron juftini kislorodga siljishi natijasida alkil gruppaning elektrofilligi qanday o'zgaradi?
A) ortadi B) kamayadi C) o'zgarmaydi D) t.j.y.
33. Furandagi kislorodni massa ulushi qanchaga teng?
A) 32,8 B) 41,7 C) 35,6 D) 23,5
34. Tiofendagi oltingugurti gibridlanish turini toping.
A) sp^3 B) sp^2 C) sp D) sp^3d
35. Vazelin sifatida ishlatiladigan modda tarkibini toping.
A) $C_{12}H_{26} - C_{25}H_{52}$ B) $C_{19}H_{40} - C_{36}H_{74}$
C) $C_{15}H_{32} - C_{30}H_{62}$ D) $C_{22}H_{46} - C_{38}H_{78}$
36. Parafin tarkibini aniqlang.
A) $C_{12}H_{26} - C_{25}H_{52}$ B) $C_{19}H_{40} - C_{36}H_{74}$
C) $C_{15}H_{32} - C_{30}H_{62}$ D) $C_{22}H_{46} - C_{38}H_{78}$
37. Organik moddaarda qaysi element borligi aniqlanayotganda berilm lazuri hosil bo'ladi?
A) oltingugurt, Cl B) azot, S
C) vodorod D) galogen
38. Soch tolalari Na metali bilan qattiq qizdirilganda qaysi tuzlar hosil bo'ladi?
A) Na_2CO_3, Na_2S B) $Na_2S, NaCN$
C) $NaCN, Na_2CO_3$ D) $Na_2S_2O_3, NaCN$
39. Quydagilarning qaysilarini vyurts reaksiyasi yordamida faqat bitta moddadan sintez qilish mumkin emas.
1. $CH_3CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$
2. $(CH_3)_2CHC(CH_3)_2C(CH_3)(CH_3)CH(CH_3)CH_3$
3. $CH_3CH_2CH(C_2H_5)CH(C_2H_5)CH_2CH_3$
4. $(CH_3)_2CH(CH_2)_3CH_3$
5. $(CH_3)_2CHC(CH_3)_3$
A) 2,3 B) 1,4,5 C) 1,2,3 D) 1
40. $CH_3C(CH_3)_2C(CH_3)(Br)CH_3$ va $CH_3CH(CH_3)CH(Br)CH_3$ natriy bilan o'zoro ta'sirlashganda (Vyurs reaksiya bo'yicha) hosil bo'lgan alkanlardagi birlamchi, uchlamchi va to'rtlamchi uglerod atomlarining sonini aniqlang.
A) 20,6,6 B) 20,6,5 C) 24,6,5 D) 24,6,6
41. Quydagilardan qaysi moddani Vyurs reaksiyasi yordamida faqat bitta moddadan olish mumkin emas
a. $(CH_3)_2CHCH_2CH(CH_3)CH_3$
b. $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$
c. $(CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)CH_3$
d. $(CH_3)_2CHCH(C_2H_5)CH(C_2H_5)CH(CH_3)_2$
A) a, b B) b, c C) a, c D) a, b, d

**O'QIMAGAN
BO'LSANG MANDA
NIMA AYB,
OSHQOVOQ!**

Kalit "Alkanlar" 1-v.

1-A
2-B
3-A
4-D
5-B
6-C
7-A
8-C
9-D
10-C
11-B
12-B
13-A
14-A
15-C

16-A
17-A
18-A
19-A
20-D
21-C
22-A
23-C
24-D
25-D
26-A
27-B
28-A
29-D
30-B

31-D
32-C
33-A
34-D
35-C
36-A
37-C
38-A
39-D
40-D
41-A
42-D
43-B
44-B
45-A

46-D
47-C
48-C
49-A
50-B
51-A
52-D
53-B
54-D
55-A
56-B
57-B
58-B
59-
60-

@chemic