**ՔԻՄԻԱ**

1. Ատոմի կառուցվածքը և պարբերական օրենքը:
2. Իզոտոպներ:
3. Որո±նք են միջուկային ռեակցիաները:
4. Ի±նչ է ատոմային օրբիտալը: Քվանտային թվեր:
5. Որո±նք են քիմիական կապի տեսակները: Իոնային կապ:
6. Որո±նք են կովալենտային կապի տեսակները:
7. Ի±նչ է վալենտականությունը և օքսիդացման աստիճանը:
8. Ի±նչ է հիբրիդացումը: Մոլեկուլների տարածական կառուցվածքը:
9. Ինչպիսի±ն է էլեկտրոնային շերտերի կառուցվածքը: Քիմիական տարրերի ատոմներում e-ի լրացման սկզբունքները:
10. Տալ պարբերական համակարգի և տարրերի հասկացությունները /*միջուկի լիցքը, իոնացման էներգիայի էլեկտրաբացասականության*/ մասին:
11. Տալ կովալենտային կապի առաջացման մեխանիզմը /*փոխանակային և դոնորակցեպտորային եղանակ*/:
12. Ներակայացնել կովալենտ կապի հատկությունները:
13. Ներկայացնել ջրածնային և մետաղային կապերը:
14. Որո±նք են նյութի ֆիզիկական վիճակները:
15. Որո±նք են նյութի գազային վիճակները: Ավոգադրոյի օրենքը:
16. Ո±րն է գազի վիճակի հավասարումը:
17. Ներակյացնել լուծույթների լուծելիությունը, լուծված նյութերի զանգվածային բաժնի մասին:
18. Որո±նք են մաքուր նյութերը և խառնուրդները: Խառնուրդ-բաժանման եղանակները:
19. Ի±նչ է դիսպերս համակարգերը:
20. Ի±նչ գիտեք մոլային կոնցետրացիա և մոլային բաժին հասկացության մասին:
21. Որո±նք են քիմիական ռեակցիաների դասակարգումը:
22. Ի±նչ է քիմիական հավասարումը:
23. Ի±նչ հասկացություն է քիմիական ռեակցիայի ջերմություն ասելը:
24. Ո±րն է քիմիական ռեակցիայի արագությունը:
25. Որո±նք են քիմիական ռեակցիայի արագության գործակիցները:
26. Ի±նչ է կատալիզը: Համասեռ, տարասեռ:
27. Որո±նք են դարձելի ռեակցիաները: Քիմիական հավասարակշռություն:
28. Ո±րն է քիմիական հավասարակշռության տեղաշարժը, Լե Շատելեի սկզբունքը:
29. Ի±նչ է էլեկտրոլիտային դիսոցման տեսությունը: Էլեկտրոլիտներ, ոչ էլեկտրոլիտներ:
30. Ի±նչ է դիսոցման աստիճանը:
31. Տալ թթուրների, հիմքերի, աղերի ընդհանուր բնութագիրը ըստ էլեկտրոլիտային դիսոցման տեսության:
32. Նշել իոնափոխանակային ռեակիաների մասին :
33. Ներկայացրեք աղերի հիդրոլիզը /օրինակով/:
34. Որո±նք են օքսիդացման-վերականգնման ռեակցիաները:
35. Բնութագրել էլեկտրոլիզի գործընթացը /օրինակով/:
36. Տալ հալոգենների ընդհանուր բնութագիրը, ստացումը:
37. Քլոր, հատկությունը, ստացումը:
38. Ի±նչ է հալոգենաջրածինները: Գրել դրանց հայտնաբերման ռեակցիաները:
39. Ո±րն է հալոգենների կենսաբանական նշանակությունը: Տալ ալոտրոպիա հասկացությունը, մեկնաբանումը:
40. Թթվածին և օզոն: Տալ հատկությունները:
41. Տալ ոչ մետաղ` ծծմբի հատկությունները:
42. Որո±նք են ծծմբական թթվի հատկությունները և ստացման եղանակները:
43. Ազոտ: Հատկությունները, օքսիդները:
44. Ամոնիակ: Ստացումը և հատկությունները:
45. Տալ ազոտական թթվի հատկությունը և ստացման եղանակները:
46. Ազոտական թթվի վերականգնման արգասիքները մետաղների հետ ռեակցիայում:
47. Տալ ֆոսֆորական թթվի հատկությունները և ստացումը::
48. Ածխածնի տարաձևությունները:
49. Պարզաբանեք ածխածնի հատկությունները:
50. Պարզաբանեք ածխածնի օքսիդները:
51. Ածխաթթվի աղերը:
52. Պարզաբանեք սիլիցիումի ստացումը և քիմիական հատկությունները:
53. Որոնք են սիլիկատները: Ապակի:
54. Պարզաբանել մետաղների ընդհանուր բնութագիրը, ֆիզիկական հատկությունները:
55. Ի±նչ երևույթ է կոռոզիան /կերամաշում/:
56. Ո±րն է ջրի կոշտությունը և դրա վերացման եղանակները:
57. Որո±նք են մետաղների ստացման եղանակները:
58. Ինչ է շղթայական ռեակցիաները:
59. Ո±րն է քիմիական կապի բնույթը, օրգանական միացությունները:
60. Ի±նչ է իզոմերիա:
61. Ի±նչ օրգանական միացություններ գիտեք, ո±րն է ալկանները` հոմոլոգիական շարքը և հատկությունները:
62. Ո±րն է ալկանների ստացման եղանակները:
63. Ո±րն է ցիկլոալկաններ, ստացումը և հատկությունները:
64. Որո±նք են չհագեցած ածխաջրածինները` ալկենները և ո±րն է հոմոլոգիական շարքը, իզոմերիան, ստացումը:
65. Ալկենների քիմիական հատկությունը` էպօքսիդացում, հիդրօքսիդացում և այլն:
66. Հասկացություն բարձրամոլեկուլային միացությւոնների մասին:
67. Ո±րն է դիենային ածխաջրածինները, իզոմերիան, ստացումը:
68. Դիենային ածխաջրածինների քիմիական հատկությունները:
69. Ի±նչ նյութեր են կաուչուկները: Բերել օրինակներ:
70. Ալկիններ: Ացետիլեն: Քիմիական հատկությունները և ստացումը:
71. Ո±րն է բենզոլի քիմիական հատկությունները և ստացումը:
72. Որո±նք է բենզոլի հոմոլոգները, անվանակարգը:
73. Պարզաբանեք ծագումնաբանական կապը ածխաջրածինների միջև: Գրեք ռեակցիայի հավասարումները:

**ցեկլոալկան**

**ալկեններ**

**Ալկադիեն**

**ալկաններ**

**ալկիններ**

**Արոմատիկ**

**ածխաջրածին**

1. Ինչպիսի± նավթանյութեր կան:
2. Ի±նչ է նավթի կրեկինգը, ինչով են տարբերվում թորման, ջերմային և կատալիզված բենզինները իրարից:
3. Ի±նչ է ածխաջրածինների արոմատացումը:
4. Ինչպիսի± միատոմ սպիրտներ գիտեք: Իզոմերիան, անվանակարգումը:
5. Ո±րն է բազմատոմ սպիրտների քիմիական հատկությունները:
6. Ո±րն է սահմանային միատոմ սպիրտների ստացման եղանակները:
7. Էթիլեն-գլիկոլ և գլիցերին: Ստացումը:
8. Ամիններ: Հոմոլոգիական շարքը և հատկությունները:
9. Ինչ նյութ է ֆենոլը և ինչ քիմիական հատկություն ունի և որն է ֆենոլի ստացման եղանակաները:
10. Ո±ր օրգանական միացություններին են պատկանում ալդեհիդները, ստացումը և քիմիական հատկությունները:
11. Նշեք պոլիմերացման և պոլիկոնդենսացման ռեակցիաների մասին:
12. Որո±նք են կարբոնաթթուները, դրանց դասակարգումը և անվանակարգումը:
13. Որո±նք են բարձր հագեցած և չհագեցած միահիմն կարբոնաթթուների ներկայացուցիչները:
14. Անիլին: Ստացումը:
15. Ի±նչ նյութեր են ճարպերը և որ ռեակցիան են անվանում էսթերների օճառացում:
16. Որոնք են էսթերները և որն է էսթերացման ռեակցիաներըն:
17. Ինչ օրգանական միացություններ են համարվում ածխաջրերը, դասակարգումը, անվանակարգը:
18. Որո±նք են միաշաքարները, ստացումը, հատկությունները:
19. Որո±նք են երկշաքարները:
20. Որո±նք են բազմաշաքարները:
21. Ո±րն է բջջանյութի քիմիական հատկությունները:
22. Ներկայացրեք ամինները, իզոմերիան:
23. Ներկայացրեք ամինների ստացումը, քիմիական հատկություները:
24. Ո±րն է ամինաթթուների իզոմերիան և անվանակարգը:
25. Ի±նչ միջդասային իզոմերներ գիտեք:
26. Ո±ր նյութերն ունեն CnH2nO2 ընդհանուր բանաձևը: Բերել օրինակներ:

100.Գրեք C4H8O2 ընդհանուր բանաձև ունեցող օրգանական միացությունների կառուցվածքային բանաձևերը:

¶ñ³Ï³ÝáõÃÛáõÝ՝ ·áñÍáÕ ¹³ë³·ñù»ñ: