

**Саволҳо аз фанни кимиёи ғайриорганикӣ барои ихтисосҳои тиббӣ, омӯзгор: Қамаров Саттор,
нимсолаи 4, рейтинги 1.**

1. Химияро ба чанд гурӯҳ ҷудо менамоянд?

А) 2 гурӯҳ ғайри органикӣ ва органикӣ, Б) 2 гурӯҳ ғайри органикӣ ва биоорганикӣ, С) 3 гурӯҳ органики, ғайриорганикӣ биоорганикӣ, Д) ҳамаи ҷавобҳо дуруст аст, Е) ҳамаи ҷавобҳо нодуруст аст

2. Он чӣ, ки ҳисми физикӣ аз он таркиб ёфтааст, чӣ меноманд?

А) модда, Б) моддаи содда, С) моддаи мураккаб, Д) ҳисми физики, Е) химия

3. Моддаҳоро аз рӯи ҳосияташон ба чанд гурӯҳ ҷудо менамоянд?

А) 2 гурӯҳ, Б) 1 гурӯҳ, С) 4 гурӯҳ, Д) 5 гурӯҳ, Е) 6 гурӯҳ

4. Моддаҳое, ки аз як навъи атом ё элементҳои химиявӣ таркиб ёфтааст, моддаи меноманд?

А) моддаи содда, Б) моддаи мураккаб, С) ҳосияти моддаҳо, Д) моддаи содда ва мураккаб, Е) моддаи омехта

5. Дар кадом қатор танҳо моддаҳои содда ҷойгир аст?

А) H_2 , N_2 , O_2 , Na , Mg , Б) H_2 , N_2 , HNO_3 , $NaOH$, CO_2 , С) H_2N_2 , $HNaOH$, $NaNO_3$, H_2O
Д) HNO_3 , $NaOH$, $NaNO_3$, H_2 , N_2 , Е) $NaNO_3$, H_2O

6. Дар кадом қатор танҳо моддаҳои мураккаб ҷойгир аст?

А) H_2O , HNO_3 , $NaOH$, CO_2 , Б) H_2 , N_2 , $HNaOH$, $NaNO_3$, H_2O , С) HNO_3 , $NaOH$, $NaNO_3$, H_2N_2
Д) H_2 , N_2 , O_2 , Na , Mg , Е) Na , Mg , $NaNO_3$, H_2O

7. Дар таркиби кислотаи сулфат чанд (H_2SO_4) атом мавҷуд аст?

А) 7 атом, Б) 16 атом, С) 4 атом, Д) 8 атом, Е) 9 атом

8. Дар таркиби фосфати магний $Mg_3(PO_4)_2$ чанд атом мавҷуд аст?

А) 13 атом, Б) 6 атом, С) 14 атом, Д) 8 атом, Е) 9 атом

9. Дар таркиби гидрофосфати калсий ($CaHPO_4$) чанд атом мавҷуд аст?

А) 9 атом, Б) 7 атом, С) 14 атом, Д) 8 атом, Е) 9 атом

10. Ба ҳосияти физикии моддаҳо кадом аломатҳо хос аст?

А) ранг, бўй, ҳорорати ҷӯшиш, Б) таҳшини, ширини тамъ, ранг, С) моддаҳои нав, чилло, равшанӣ
Д) гармӣ, хунукӣ, бўй Е) ҳориҷшавии газ, бўй

11. Дар табиат чанд намуди ҳодиса мавҷуд аст?

А) 4 намуд, Б) 2 намуд, С) 1 намуд, Д) 5 намуд, Е) 9 намуд

12. Дигаргуниҳои дар табиат рӯйдихандаро чӣ меноманд?

А) химия, Б) ҳодиса, С) физика, Д) ҳодисаи химиявӣ, Е) ҳодисаи физикӣ

13. Дар табиат кадом намуди ҳодиса мавҷуд аст?

А) физикӣ ва химиявӣ, Б) содда ва мураккаб, С) физикӣ, Д) табиат, Е) гармӣ хунуки

14. Ҳодисаҳое, ки дар натиҷаи он аз як модда моддаи дигар ҳосил намешавад чӣ меноманд?

А) ҳодисаи физикӣ, Б) ҳодисаи химиявӣ, С) ҳодиса, Д) ҳосияти физикӣ, Е) ҳосияти биологӣ

15. Дар кадом қатор танҳо ҳодисаҳои физикӣ оварда шудааст?

А) шикастани ҷуб, ях кардани об, ҷой дигр кардани ҳисм, Б) туршавии шир, пусидани моддаҳои органикӣ, нафаскашӣ ва ғайра, С) туршавии шир, ях кардани об, нафаскашӣ ва ғайра, Д) фотосинтез, порра кардани бур, Е) ҳосияти биологӣ

16. Дар кадом қатор танҳо ҳодисаҳои химиявӣ оварда шудааст?

А) туршавии шир, пусидани моддаҳои органикӣ, нафаскашӣ ва ғайра, Б) шикастани ҷуб, ях кардани об, ҷой дигр кардани ҳисм, С) туршавии шир, ях кардани об, нафаскашӣ ва ғайра, Д) фотосинтез, порра кардани бур, Е) ҳосияти биологӣ

17. Ядрои атомҳои ^{12}C ва ^{14}C бо адади чӣ фарқ мекунад?

А) электронҳо, Б) нейтронҳо, С) заряди ядро, Д) кабаҳои электрони, Е) протонҳо

18. Дар молекулаи SO_3 чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 30, Б) 40, С) 45, Д) 65, Е) 32

19. Дар молекулаи SO_2 чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 20, Б) 14, С) 32, Д) 65, Е) 6

20. Дар молекулаи SO чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 14, Б) 24, С) 40, Д) 65, Е) 26

21. Дар молекулаи CO_2 чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 32, Б) 14, С) 22, Д) 15, Е) 6

22. Дар молекулаи CO чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 24, Б) 22, С) 14, Д) 15, Е) 6

23. Дар молекулаи оксиди оҳани (II) FeO чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 24, Б) 34, С) 40, Д) 15, Е) 6

24. Дар молекулаи оксиди нитрогени (II) NO чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 15, Б) 14, С) 34, Д) 40, Е) 6

25. Дар молекулаи оксиди нитрогени(III) N₂O₃ чанд адад протон мавҷуд аст?

А) 38, Б) 14, С) 34, Д) 40, Е) 6

26. Элементи химиявиеро, ки дар таркиби атомаш 19p, 20n, 19e дорад муайян кунед?

А) Ca, Б) K, С) Mg, Д) Li, Е) Na

27. Элементи химиявиеро, ки дар таркиби атомаш 20p, 20n, 20e дорад муайян кунед?

А) K, Б) Ca, С) Mg, Д) Li, Е) Na

28. Элементи химиявиеро, ки дар таркиби атомаш 12p, 12n, 12e дорад муайян кунед?

А) Mg, Б) Ca, С) K, Д) Li, Е) Na

29. Элементи химиявиеро, ки дар таркиби атомаш 3p, 4n, 3e дорад муайян кунед?

А) Li, Б) Ca, С) Mg, Д) K, Е) Na

30. Элементи химиявиеро, ки дар таркиби атомаш 11p, 12n, 11e дорад муайян кунед?

А) Ca, Б) Na, С) Mg, Д) Li, Е) K

31. Конфигуратсияи электронии атоми +4 Be-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S² Б) 1S²;2S²;2P⁶, С) 1S²;2S²;2P⁶, Д) 1S²;2S¹, Е) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³ 4 S²⁴ P⁵

32. Конфигуратсияи электронии атоми +20 Ca-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S², Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³, С) 4S²1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³;4S¹,
Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P², Е) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³4P⁵

33. Конфигуратсияи электронии атоми +26 Fe-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S²P⁶, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S²4P⁴, С) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S²,
Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³;4S¹ Е) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³ 4 S²⁴ P⁵

34. Конфигуратсияи электронии атоми +29 Cu -ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S²4P⁴D³, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³ 4 S²⁴ P⁵, С) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S²
Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³;4S¹, Е) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³ 4 S²⁴ P⁵

35. Конфигуратсияи электронии атоми +24 Cr-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S²4P⁴, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³, С) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³; Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P²,
Е) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³4S²4P⁵

36. Конфигуратсияи электронии атоми +30 Zn-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S²;4P⁶, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶3D¹⁰4S², С) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S² 4S²4S⁶
Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P², Е) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³ 4 S²⁴ P⁵

37. Конфигуратсияи электронии атоми +19 K-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶4S¹, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³; С) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶;4S², Е) 1S²;2S²;2P⁶
;3S²;3P³ 4 S²⁴ P⁵

38. Конфигуратсияи электронии атоми +15 P-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P⁶, С) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P¹, Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P²,
Е) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³4S²4P⁵

39. Конфигуратсияи электронии атоми +13 Al-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P¹, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S², С) 1S²;2S²;2P⁶;3S², Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²3P³, Е) 1S²;2S²;2P⁶
;3S²;3P³ 4 S²⁴ P⁵

40. Конфигуратсияи электронии атоми +7 N-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P³, Б) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P³, С) 1S²;2S²;2P⁶, Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P², Е) 1S²;2S²;2P⁶
;3S²;3P³4S²4P⁵

41. Конфигуратсияи электронии атоми +6 C-ро муайян намоед?

А) 1S²;2S²;2P², Б) 1S²;2S²;2P⁵, С) 1S²;2S²;2P⁶;3S², Д) 1S²;2S²;2P⁶;3S²;3P²,
Е) 1S² 2S²;2P⁶;3S²;3P³4S²4P⁵

42. Муаллифи қонуни даврии элементҳои кимиё кист?

А) Д. И. Менделеев; Б) Д. Пристли; С) А.Лавуазье; Д) М.Ломоносов; Е) З.Розй.

43. Даврҳои системаи даврии элементҳои химиявӣ чӣ гунаанд?

А) хурд, Б) калон, С) хурд ва калон, Д) пурра ва нопурра, Е) нопурра

44. Даври ҳафтуми системаи даврии элементҳо чӣ гуна давр аст?

А) хурд, Б) асосӣ, С) анҷом наёфта, Д) калон, Е) пурра

45. Сутуни уфуқие, ки аз металлҳои ишқори сар шуда ба газҳои асил (инерт) ба охир мерасад чӣ меноманд?

А) гурӯҳҳо, Б) даврҳо, С) қаторҳо, Д) хатҳо, Е) рахҳо

46. Хар як гурӯҳи системаи даврии элементҳо бо кадом ду зергурӯҳ чудо мешаванд?

- А) зергурӯҳи асосӣ ва иловагӣ , Б) ду зергурӯҳи иловагӣ , С) зергурӯҳҳои асосӣ
Д) зергурӯҳҳои асосӣ ва ғайриасосӣ , Е) зергурӯҳҳои пурра ва нопурра;

47. Валенти олии элементҳои кимиё дар пайвастаҳои оксигенӣ ба чӣ мувофиқ меояд?

- А) рақами гурӯҳ , Б) рақами давр , С) рақами тартибӣ , Д) массаи атомӣ , Е) массаи атомӣ

48. Дар системаи даврии элементҳои кимиё мувофиқан чанд давр ва гурӯҳ мавҷуд аст?

- А) 7 ва 8 , Б) 8 ва 7 , С) 6 ва 5 , Д) 5 ва 6 , Е) 6 ва 8

49. Зарраи таркиби атом, ки заряди манфӣ дорад, чӣ ном дорад?

- А) протон , Б) электрон , С) нейтрон , Д) ядро , Е) молекула

50. Зарраи таркиби атом, ки заряди мусбат дорад, чӣ ном дорад?

- А) электрон , Б) протон , С) нейтрон , Д) ядро , Е) молекула

51. Зарраи таркиби атом, ки заряд надорад, чӣ ном дорад?

- А) нейтрон , Б) протон , С) электрон , Д) ядро , Е) молекула

52. 27 гр алюминийро бо хлор ба реаксия бурданд, чанд гр намак ҳосил мешавад?

- А) 133,5 гр , Б) 140 гр , С) 60, гр , Д) 10 гр , Е) 120 гр

53. 56 гр оҳани (II)-ро бо бром ба реаксия бурданд чанд грамм намак ҳосил мешавад?

- А) 200 гр , Б) 216 гр , С) 180 гр , Д) 67 гр , Е) 54 гр

54. Барои ҳосил кардани 56 грамм оксиди калсий чанд грамм калсийро сӯзонидан лозим аст?

- А) 40 гр , Б) 134 гр , С) 9,4 гр , Д) 3,4 гр , Е) 27 гр

55. Дараҷаи оксидшавии сулфурро дар формулаи кислотаи сулфат (H_2SO_4) муайян намоед.

- А) +6 , Б) +4 , С) +3 , Д) +5 , Е) +7

56. Дараҷаи оксидшавии манганро дар формулаи перманганати калий (KMnO_4) муайян намоед.

- А) +6 , Б) -7 , С) +7 , Д) +5 , Е) +4

57. Дараҷаи оксидшавии нитрогенро дар формулаи кислотаи нитрат (HNO_3) муайян намоед.

- А) +7 , Б) +5 , С) +4 , Д) +8 , Е) +6

58. Дараҷаи оксидшавии карбонро дар формулаи карбонати калсий (CaCO_3) муайян намоед.

- А) +9 , Б) +4 , С) +3 , Д) +5 Е) +8

59. Дараҷаи оксидшавии хлорро дар формулаи зерин KClO_3 муайян намоед.

- А) +4 , Б) +1 , С) +5 , Д) +6 , Е) +3

60. Дараҷаи оксидшавии хлорро дар формулаи зерин HClO_4 муайян намоед.

- А) +5 , Б) +6 , С) +7 , Д) +4 , Е) +3

61. Дараҷаи оксидшавии сулфурро дар формулаи зерин H_2SO_3 муайян намоед.

- А) +3 , Б) +4 , С) +7 , Д) +6 , Е) +2

62. Дараҷаи оксидшавии оҳанро дар формулаи зерин $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ муайян намоед.

- А) +6 , Б) +3 , С) +2 , Д) +1 , Е) +5

63. Дараҷаи оксидшавии оҳанро дар формулаи зерин $\text{Fe}(\text{OH})_3$ муайян намоед.

- А) +2 , Б) +6 , С) +3 , Д) +1 , Е) +5

64. Дараҷаи оксидшавии силитсийро дар формулаи зерин SiO_2 муайян намоед.

- А) +4 , Б) +3 , С) +7 , Д) +6 , Е) +2

65. Дараҷаи оксидшавии фосфорро дар формулаи додашуда P_2O_5 муайян намоед?

- А) +6 , Б) +5 , С) +7 , Д) +4 , Е) +3

66. Дар кадоме аз формулаҳои додашуда дараҷаи оксидшавии сулфур ба +6 баробар аст?

- А) H_2SO_4 , Б) CaSO_3 , С) SO_2 , Д) H_2S , Е) CaSiO_3

67. Дар кадоме аз формулаҳои додашуда дараҷаи оксидшавии сулфур ба +4 баробар аст?

- А) CaSO_3 , Б) H_2SO_4 , С) SO , Д) SiO_2 , Е) CaSiO_3

68. Дар кадоме аз формулаҳои додашуда дараҷаи оксидшавии сулфур ба +2 баробар аст?

- А) SO , Б) CaSO_3 , С) H_2SO_4 , Д) SiO_2 , Е) CaSiO_3

69. Дар кадоме аз формулаҳои додашуда дараҷаи оксидшавии силитсий ба +4 баробар аст?

- А) CaSiO_3 , Б) CaSO_3 , С) SO , Д) SiO Е) H_2SO_4

70. Миқдори протонҳои атоми Mg-ро муайян намоед.

А) 4 протон, Б) 12 протон, С) 15 протон, Д) 20 протон, Е) 16 протон

71. Миқдори протонҳои атоми O₂-ро муайян намоед.

А) 12 протон, Б) 16 протон, С) 15 протон, Д) 20 протон, Е) 8 протон

72. Миқдори протонҳои атоми Р-ро муайян намоед.

А) 12 протон, Б) 15 протон, С) 40 протон, Д) 20 протон, Е) 16 протон

73. Миқдори протонҳои атоми 30 Zn-ро муайян намоед.

А) 15 протон, Б) 12 протон, С) 30 протон, Д) 20 протон, Е) 16 протон

74. Миқдори протонҳои атоми Са-ро муайян намоед.

А) 40 протон, Б) 12 протон, С) 15 протон, Д) 20 протон, Е) 16 протон

75. Адади орбиталҳо дар p-зеркабат ба чанд баробар аст?

А) 1, Б) 3, С) 5, Д) 7, Е) 14

76. Адади орбиталҳо дар S-зеркабат ба чанд баробар аст?

А) 3, Б) 1, С) 5, Д) 7, Е) 14

77. Адади орбиталҳо дар d-зеркабат ба чанд баробар аст?

А) 1, Б) 3, С) 5, Д) 7, Е) 14

78. Адади орбиталҳо дар f-зеркабат ба чанд баробар аст?

А) 1, Б) 3, С) 5, Д) 7, Е) 14

79. Дар химия чанд намуди бандҳои химиявӣ дида мешавад?

А) 5, Б) 4, С) 7, Д) 2, Е) 5

80. Банде, ки дар натиҷаи пайваستшавии атомҳои электроманфиаташон аз ҳамдигар зиёд фарқкунанда ҳосил шудааст, ин кадом намуд банд аст..... номида мешавад?

А) банди ионӣ, Б) банди ковалентӣ (қудбнок ва беқутб), С) банди металлӣ
Д) банди гидрогенӣ, Е) банди донор атсептор

81. Ионҳои мусбатзарядро чӣ меноманд?

А) катион, Б) анион, С) металл, Д) ғайриметалл, Е) катиону анион

82. Ионҳои манфизарядро чӣ меноманд?

А) катион, Б) анион, С) металл, Д) ғайриметалл, Е) катиону анион

83. Дар кадом қатор танҳо ионҳои содда оварда шудааст?

А) $H^+; Ca^{2+}; Ba^{2+}; Fe^{3+}; Al^{3+}; O_2^{2-}$, Б) $NO_3^-; NH_4^+; P_2O_7^{4-}; SO_4^{2-}$, С) $NO_3^-; NH_4^+; Al^{3+}; O_2^{2-}$
Д) $NaCl \leftrightarrow Na^+ + Cl^-$, Е) $HSO_4^- \leftrightarrow H^+ + SO_4^{2-}$

84. Дар кадом қатор танҳо ионҳои мураккаб оварда шудааст?

А) $NO_3^-; NH_4^+; P_2O_7^{4-}; SO_4^{2-}$, Б) $H^+; Ca^{2+}; Ba^{2+}; Fe^{3+}; Al^{3+}; O_2^{2-}$, С) $NO_3^-; NH_4^+; Al^{3+}; O_2^{2-}$
Д) $NaCl \leftrightarrow Na^+ + Cl^-$, Е) $HSO_4^- \leftrightarrow H^+ + SO_4^{2-}$

85. Дар моддаҳои дар зер овардашуда дар кадомашон банди ионӣ дида мешавад?

А) NaCl, Б) H₂SO₄, С) H₂O, Д) HCl, Е) H₂

86. Дар моддаҳои дар зер овардашуда дар кадомашон банди ковалентии беқутб дида мешавад?

А) N₂, Б) H₂S, С) NaCl, Д) Ca(OH)₂, Е) Ca(OH)₂

87. Дар моддаҳои дар зер овардашуда дар кадомашон банди ковалентии қутбнок дида мешавад?

А) H₂S, Б) N₂, С) NaCl, Д) Ca(OH)₂, Е) Ca(OH)₂

88. Пайвастагиҳои ғайриорганикӣ ба чанд синф ҷудо менамоянд?

А) 4 синф Оксидҳо, Асосҳо, Кислотаҳо ва Намакҳо; Б) 4 синф Оксидҳо, Асосҳо, Кислотаҳо ва Спиртҳо; С) 5 синф Оксидҳо, Асосҳо, Кислотаҳо, Намакҳо ва Спиртҳо; Д) 5 синф Маҳлулҳо, Асосҳо, Кислотаҳо, Намакҳо ва Спиртҳо; Е) Ҳамаашон

89. Он чӣ, ки ҷисми физикӣ аз он таркиб ёфтааст, чӣ меноманд?

А) модда, Б) моддаи содда, С) моддаи мураккаб, Д) ҷисми физики, Е) химия

90. Моддаҳоро аз рӯи хосияташон ба чанд гурӯҳ ҷудо менамоянд?

А) 1 гурӯҳ, Б) 2 гурӯҳ, С) 4 гурӯҳ, Д) 5 гурӯҳ, Е) 6 гурӯҳ

91. Моддаҳое, ки аз як навъи атом ё элементҳои химиявӣ таркиб ёфтааст, моддаи меноманд.

А) моддаи содда, Б) моддаи мураккаб, С) Хосияти моддаҳо, Д) моддаи содда ва мураккаб, Е) моддаи омехта

92. Дар кадом қатор танҳо моддаҳои содда ҷойгир аст?

- А) H_2, N_2, O_2, Na, Mg , Б) $H_2, N_2, HNO_3, NaOH, CO_2$, В) $H_2, N_2, HNaOH, NaNO_3, H_2O$
Д) $HNO_3, NaOH, NaNO_3, H_2, N_2$, Е) $NaNO_3, H_2O$

93. Дар кадом қатор танҳо моддаҳои мураккаб ҷойгир аст?

- А) $H_2O, HNO_3, NaOH, CO_2$, Б) $H_2, N_2, HNaOH, NaNO_3, H_2O$, В) $HNO_3, NaOH, NaNO_3, H_2, N_2$
Д) H_2, N_2, O_2, Na, Mg , Е) $Na, Mg, NaNO_3, H_2O$

94. Дар таркиби кислотаи сулфат чанд атом мавҷуд аст?

- А) 8 атом, Б) 16 атом, В) 4 атом, Д) 7 атом, Е) 9 атом

95. Дар таркиби фосфати магний чанд атом мавҷуд аст?

- А) 17 атом, Б) 6 атом, В) 14 атом, Д) 8 атом, Е) 9 атом

96. Дигаргуниҳои дар табиат рӯйдихандаро ҷи меноманд.

- А) химия, В) ҳодиса, С) физика, Д) ҳодисаи химиявӣ, Е) ҳодисаи физикавӣ

97. Дар ҳолати мувозинати химиявӣ система бо кадом бузургҳо таъсир (таъсир) карда мешавад?

- А) ҳарорат, фишор, консентратсия; В) ҳуноқи, гарми, равшанӣ; С) фишор, буғ, об;
Д) гармӣ рушноӣ, торикӣ; Е) рушноӣ, ҳарорат

98. Қонуни мувозинати кимиёвӣ аз тарафи кадом олим ва кадом сол кашф карда шудааст?

- А) Соли 1884 олимими Фаронсаи Ле Шателе, Б) Соли 1887 олимими Олмони Браун,
С) Соли 1884 олимими итолиёи Вант Гофф, Д) Соли 1887 олимими рус Д.И. Менделеев,
Е) Соли 1991 М.В. Ломаносов

99. Ҳангоми баланд кардани ҳарорат дар реаксияи додашуда $N_2 + 3H_2 \leftrightarrow 2NH_3 - 92 \text{ кҶ}$ тамоюл (лағжиш) мувозинати химиявӣ ба кадом самт мелағжад?

- А) ба самти реаксияи экзотермӣ мелағжад, Б) ба самти реаксияи эндотермӣ мелағжад
С) ба ҳарду тараф, Д) таъсир намекунад, Е) таъсир мекунад

100. Ҳангоми зиёд кардани фишор дар реаксияи додашуда $N_2 + 3H_2 \leftrightarrow 2NH_3$ тамоюл (лағжиш) мувозинати химиявӣ ба кадом самт мелағжад?

- А) ба самти чап мелағжад, Б) ба самти рост мелағжад, В) ба ҳарду тараф,
Д) таъсир намекунад, Е) таъсир мекунад

101. Ҳангоми зиёд кардани фишор дар реаксияи додашуда $2NO + O_2 \leftrightarrow 2NO_2$ тамоюл (лағжиш) мувозинати химиявӣ ба кадом самт мелағжад?

- А) ба самти чап мелағжад, Б) ба самти рост мелағжад, В) ба ҳарду тараф,
Д) таъсир намекунад, Е) таъсир мекунад

102. Ҳангоми кам кардани фишор дар реаксияи додашуда $2NO + O_2 \leftrightarrow 2NO_2$ тамоюл (лағжиш) мувозинати химиявӣ ба кадом самт мелағжад?

- А) ба самти рост мелағжад, Б) ба самти чап мелағжад, В) ба ҳарду тараф,
Д) таъсир намекунад, Е) таъсир мекунад

103. Ҳангоми кам кардани фишор дар реаксияи додашуда $H_2 + I_2 \leftrightarrow 2HI$ тамоюл (лағжиш) мувозинати химиявӣ ба кадом самт мелағжад?

- А) таъсир намекунад, Б) ба самти чап мелағжад, В) ба ҳарду тараф
Д) ба самти рост мелағжад, Е) таъсир мекунад

104. Реаксияҳое, ки дар натиҷаи онҳо дараҷаи оксидшавии элементҳо тағйир меёбанд, реаксияи..... меноманд.

- А) реаксияи таҷзия, Б) реаксияи оксиду барқароршавӣ, В) реаксияи муовиза, Д) реаксияи
рост, Е) реаксияи чап

105. Реаксияи зеринро баробар намуда $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$ суммаи коэффитсиентҳои назди моддаҳои додашударо ҳисоб намоед.

- А) 10, Б) 11, В) 5, Д) 8, Е) 12

106. Реаксияи зеринро баробар намуда $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$ суммаи коэффитсиентҳои назди моддаҳои додашударо ҳисоб намоед.

- А) 10, Б) 7, В) 5, Д) 8, Е) 12

107. Массайи 1 мол сулфати калсий ($CaSO_4$)-ро муайян намоед.

- А) 242 гр, Б) 136 гр, В) 412 гр, Д) 56 гр, Е) 48 гр

108. Массайи 1 мол нитрати барий ($Ba(NO_3)_2$)-ро муайян намоед.

- А) 199 гр, Б) 543 гр, В) 412 гр, Д) 56 гр, Е) 43 гр

109. Массайи молекулавии карбонати магний ($MgCO_3$)-ро муайян намоед.

- А) 84 гр, Б) 35 гр, В) 3 гр, Д) 98 гр, Е) 80 гр

110. Массайи молекулавии кислотаи сулфатро (H_2SO_4) муайян намоед.

- А) 84 гр, Б) 98 гр, В) 35 гр, Д) 3 гр, Е) 67 гр