



TEST VARIANTI RAQAMI: 1949992

KIMYO

Ushbu test varianti 30 ta test topshirig'idan iborat. Uni bajarishga 1 soat vaqt belgilash tavsiya etiladi. Natijani bilish uchun javoblaringizni javoblar varaqasiga belgilab, rasmini [@dtmxizmatbot](#) orqali jo'nating. Sizga omad tilaymiz!

TEST VARIANTI RAQAMINI JAVOBLAR VARAQASIGA TO'G'RI KO'CHIRING!

1	9	4	9	9	9	2
1	1	1	1	1	1	1
2	2	2	2	2	2	2
3	3	3	3	3	3	3
4	4	4	4	4	4	4
5	5	5	5	5	5	5
6	6	6	6	6	6	6
7	7	7	7	7	7	7
8	8	8	8	8	8	8
9	9	9	9	9	9	9
0	0	0	0	0	0	0

- X^{2+} ioni tarkibidagi elektronlar soni Y^{3-} ioni tarkibidagi elektronlar sonidan 2 taga ko'p. Bunga ko'ra X^{3-} ioni tarkibidagi elektronlari soni Y atomi tarkibidagi elektronlari sonidan nechtaga ko'p?
A) 10 B) 8 C) 3 D) 5
- Tarkibi C_4H_8 bo'lgan alken izomerlari bromlanganda qanday moddalar hosil bo'ladi?
1) 1,2-dibrombutan; 2) 2,3-dibrombutan;
3) 1,3-dibrom-2-metilpropan;
4) 1,2-dibrom-2-metilpropan;
5) 1,4-dibrombutan
A) 1, 3, 5 B) 1, 2, 4 C) 3, 4 D) 1, 4, 2
- Ruxning mol ulushi 75% bo'lgan rux va xromdan iborat aralashmaga mo'l miqdorda HCl ta'sir ettirilganda 0,9 mol gaz ajralsa, dastlabki aralashmadagi xromning massasini (g) aniqlang.
A) 7,8 B) 5,2 C) 10,4 D) 15,6
- Mol nisbati 1:1 bo'lgan K_xXO_4 va $(NH_4)_2CO_3$ aralashmasida kislorod atomlarining soni jami atomlar sonidan 3 marta kam bo'lsa, K_xXO_4 molekulasidagi σ -bog'lar sonini toping.
A) 7 B) 6 C) 5 D) 8
- Inert gaz va galogendan iborat gazlar (n.sh.) aralashmasining etanga nisbatan zichligi 2,3 ga teng. Aralashma qizdirilganda 20,7 g yagona X modda hosil bo'lishi ma'lum bo'lsa, dastlabki aralashmadagi og'ir gazning massasini (g) toping.
A) 39,3 B) 26,2 C) 52,4 D) 13,1
- $KMnO_4$ parchalandi, qolgan qoldiq tarkibida kaliy va kislorod atomlari soni 1:3,6 nisbatda bo'lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.
A) 60 B) 40 C) 50 D) 70
- Quyidagi o'zgarishlar asosida aluminiy tutgan X va xlor tutgan Y moddalarning molar massalari (g/mol) yig'indisini toping.
$$AlN \xrightarrow{HCl_{(mo'l)}} \begin{cases} \nearrow \dots \xrightarrow{AgNO_3} 1 \text{ mol } A \xrightarrow{4 \text{ mol } KOH} X \\ \searrow \dots \xrightarrow{H_2SO_{4(kons)}} B \xrightarrow{C_2H_2} Y \end{cases}$$

A) 345 B) 233 C) 217 D) 297
- Qaysi moddalar kumush (I)-oksidning ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishib oksidlanadi?
1) etanal; 2) sirka kislotasi; 3) glukoza;
4) saxaroza; 5) etilatsetat; 6) etilformiat.
A) 1, 3, 6 B) 1, 4 C) 2, 3 D) 2, 4, 5
- | $Mr(\text{fenol})$ | $Mr(\text{o-metilfenol})$ | $Mr(\text{m-etilfenol})$ |
|--------------------|---------------------------|--------------------------|
| 94 | X | Y |

X va Y ni hisoblang. ($Ar(H) = 1$; $Ar(C) = 12$)
A) $X - 108$; $Y - 122$ B) $X - 106$; $Y - 120$
C) $X - 136$; $Y - 150$ D) $X - 108$; $Y - 120$
- $C + HNO_3 \rightarrow CO_2 + NO + H_2O$
Reaksiyada qaytaruvchi element atomlari $0,6 \cdot N_A$ dona elektron bergan bo'lsa, ajralgan gazlarning umumiy hajmini (l, n.sh.) hisoblang.
A) 15,68 B) 16,8 C) 8,4 D) 7,84
- 15%li tuz eritmasidan 9 g suv bug'lanishi natijasida to'yingan eritma ($S=25$) hosil bo'ldi. Bunda eritma massasi 2 marta kamaydi. Cho'kmaga tushgan tuz massasini (g) aniqlang.
A) 3 B) 4 C) 1 D) 2

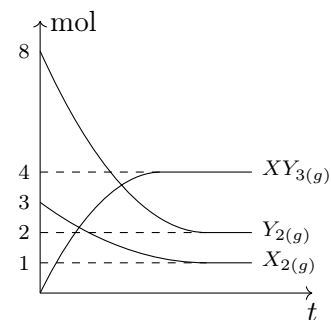
12. $X_1 - CH_2 - 6e^- \rightarrow CO_2$
 $\begin{array}{c} | \\ X_2 \end{array}$
 X_1 va X_2 o'rinbosarlarni mos ravishda tanlang.
- A) $X_1=H$; $X_2=H$
 B) $X_1=Cl$; $X_2=Cl$
 C) $X_1=OH$; $X_2=Cl$
 D) $X_1=H$; $X_2=Cl$
13. Rux nitrat tuzi qizdirilganda ma'lum qismi termik parchalandi va 70,2 g qattiq qoldiq olindi. Hosil bo'lgan qattiq moddalar aralashmasi 320 g 20%li $NaOH$ eritmasi bilan to'liq ta'sirlashgan bo'lsa, rux nitratning dastlabki miqdorini (mol) hisoblang.
- A) 0,7 B) 0,5 C) 0,8 D) 0,6
14. Noma'lum uglevodorod stexiometrik nisbatdagi kislorodda yondirildi. Olingan mahsulotlar ohakli suvga yuttirilganda 20 g cho'kma tushdi va eritma massasi 8,5 g ga kamaydi. Noma'lum uglevodorod quyidagilardan qaysi biri bo'lishi mumkin?
- A) *propan* B) *penten-1* C) *butin-1*
 D) *2-metilpropen*
15. Tarkibida mis (II)-nitrat va kumush nitrat bo'lgan 400 ml eritma orqali 3860 C elektr zaryadi o'tkazildi. Katodda har ikki metaldan hammasi bo'lib 2,8 g ajralib chiqdi. Boshlang'ich eritmadagi mis (II)-nitratning konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.
- A) 0,02 B) 0,01 C) 0,05 D) 0,025
16. Quyidagi qatorda bog' uzunligi qanday o'zgaradi?
 a) ortadi; b) kamayadi.
 $CCL_4 \xrightarrow{1} CF_4 \xrightarrow{2} CCl_4 \xrightarrow{3} CBr_4$
 A) 1-a; 2-b; 3-a B) 1-b; 2-b; 3-a
 C) 1-b; 2-a; 3-b D) 1-a; 2-a; 3-b
17. $(-CH_2 - CH_2-)$ ₂₀₀₀ bo'lgan polietilen molekulasining asosiy uglerod zanjiri uzunligini (nm) hisoblang. $l(C - C)=0,154$ nm
 A) 61,6 B) 30,8 C) 308 D) 616
18. Quyidagi reaksiyaga ko'ra 18 g uglerod, 3,6 g vodorod va 13,44 l (1 atm, 273K) kisloroddan foydalanib maksimal qanday massadagi (g) glukoza sintez qilish mumkin?
 $C_{(q)} + H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow C_6H_{12}O_{6(q)}$
 A) 72 B) 45 C) 36 D) 54
19. 11,2 litr (n.sh.) metan xlorlanishi natijasida trixlorometan va tetraxlorometandan iborat 70,1 g aralashma hosil bo'ldi. Reaksiya uchun sarflangan xlor miqdorini (mol) aniqlang. $[M(CHCl_3)=119,5$ g/mol]
 A) 1,9 B) 1,5 C) 1,8 D) 1,6
20. Mo'l miqdordagi is gazi va kisloroddan iborat aralashma (n.sh.) o'zaro ta'sirlashib, sharoit boshlang'ich holatga kelganida hajm 25% ga kamaydi. Hosil bo'lgan gazlar aralashmasi 36 g temir (II)-oksidni qaytarishi ma'lum bo'lsa, dastlabki aralashmadagi CO hajmini (litrl) hisoblang. ($\eta=1$)
 A) 22,4 B) 44,8 C) 28 D) 33,6
21. Hajmi 5 l bo'lgan reaktorga 1,4 g etilen va 5,475 g vodorodxlorid joylandi. Oradan 25 sekund vaqt o'tgach 1,29 g xloretan hosil bo'ldi. Ushbu vaqt intervalidagi reaksiyaning o'rtacha tezligini (mol/(l· sek)) aniqlang.
 A) $8 \cdot 10^{-4}$ B) $1,6 \cdot 10^{-4}$ C) $3,2 \cdot 10^{-4}$
 D) $4 \cdot 10^{-4}$
22. 20°C dagi eruvchanligi 42 g bo'lgan tuzning 568 g to'yingan eritmasi 40°C gacha isitilganda yana qancha (g) tuz erib, to'yingan eritma hosil qiladi? $S(40^\circ C)=57$
 A) 60 B) 66 C) 33 D) 45
23. Teng mol miqdordagi 13,4 g birlamchi amin va α -aminokislota aralashmasi 0,2 mol HCl bilan ta'sirlashib tuz hosil qiladi. Agar moddalar tarkibida H atomlari soni teng bo'lsa, aralashmadagi aminning massasini (g) hisoblang.
 A) 6,2 B) 4,5 C) 3,1 D) 9,0
24. Teng massada X saqlagan quyidagi birikmalardan qaysi birining massasi eng katta bo'ladi?
 A) X_2Y_3 B) XY_2 C) X_2Y D) XY
25. F^- ionidagi valent elektronlar sonini aniqlang.
 A) 7 B) 10 C) 9 D) 8
26. Aseton va asetaldegid aralashmasida vodorod atomlari uglerod atomlaridan 1,6 molga ko'p. Aralashmadagi umumiy atomlar soni $5,4 \cdot N_A$ bo'lsa, asetonning miqdorini (mol) aniqlang.
 A) 0,25 B) 0,3 C) 0,4 D) 0,2
27. Metall sulfat tuzi eritmasida sulfat ionlarining miqdori erigan tuz miqdoridan 0,84 molga ko'p hamda 0,912 mol Me^{3+} ionlari bor bo'lsa, gidrolizlanish darajasini aniqlang. ($\alpha=80\%$)
 A) 5 B) 2,5 C) 10 D) 7,5

28. Mol nisbatlari 6:5 bo'lgan propan va noma'lum alken aralashmasi yetarli miqdordagi kislorodda yondirildi. Bunda kislorodning 1/3 qismi alken uchun sarf bo'lgan bo'lsa, ushbu alkenni aniqlang.

- A) eten B) buten C) penten D) propen

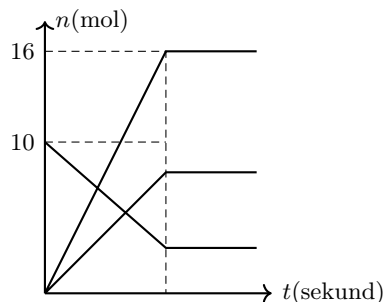
29. Quyidagi grafikda moddalarning miqdorlari (mol) va vaqt o'rtasidagi bog'liqlik ifodalangan. $X_{2(g)} + 3Y_{2(g)} \leftrightarrow 2XY_{3(g)}$ reaksiya tenglamasidan foydalanib muvozanat konstantasi va uning birligini aniqlang.

(V=8 litr)



- A) 256 litr/mol B) 64 mol²/litr²
C) 32 mol/litr D) 128 litr²/mol²

30. $CaCl_2$ ning dissotsilanishiga oid grafikka asosan uning dissotsilanish darajasini (%) toping.



- A) 100 B) 90 C) 70 D) 80

Test varianti "Test topshiriqlari to'plami 2019" asosida shakllantirilgan:

1 – 19-bet 58	7 – 66-bet 5	13 – 84-bet 69	19 – 93-bet 80	25 – 14-bet 4
2 – 89-bet 45	8 – 113-bet 37	14 – 101-bet 59	20 – 13-bet 76	26 – 106-bet 42
3 – 80-bet 32	9 – 104-bet 16	15 – 65-bet 36	21 – 31-bet 29	27 – 52-bet 62
4 – 26-bet 63	10 – 59-bet 60	16 – 22-bet 14	22 – 38-bet 2	28 – 96-bet 8
5 – 77-bet 65	11 – 43-bet 59	17 – 122-bet 13	23 – 120-bet 25	29 – 35-bet 61
6 – 75-bet 44	12 – 58-bet 47	18 – 114-bet 48	24 – 10-bet 36	30 – 48-bet 25