



TEST VARIANTI RAQAMI: 1947491

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	7	4	9	1
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

1. 1,5 mol metiletanoat gidrolizidan necha gramm spirt olinadi?

- A) 69 B) 64 C) 46 D) 48

2. 600 ml $AgNO_3$ ($C=0,05$ mol/l) va 400 ml $NaCl$ ($C=0,1$ mol/l) eritmalari aralashtirildi. Eritmadan cho'kma ajratib olingach, barcha ionlar konsentratsiyasini (mol/l) hisoblang.

- 1) Ag^+ ; 2) NO_3^- ; 3) Na^+ ; 4) Cl^- ;
a) 0,02; b) 0,03; c) 0,04; d) 0,01.

- A) 3-c; 4-b; 2-b B) 3-c; 4-d; 2-b; 1-a
C) 3-c; 4-d; 2-b D) 3-c; 4-d; 2-b; 1-b

karbon kislota	molekuladagi kislorodning massa ulushi	gomologik qatordagi o'rni
$RCOOH$	8/15	n

Jadvaldan foydalanib, n ni aniqlang.

- A) 2 B) 5 C) 3 D) 4

4. Propan kislorodda to'liq yondirilganda massasi 61,2 g bo'lgan 1,5 mol is gazi va karbonat anhidrididan iborat gazlar hosil bo'ldi. Propanning qancha qismi CO_2 hosil qilganligini hisoblang.

- A) 1/5 B) 3/4 C) 1/4 D) 4/5

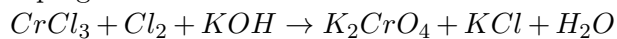
5. Vodorod sulfidning yarmi mo'l miqdordagi havoda ($\varphi_{O_2}=0,2$), qolgan yarmi kislorod yetarli bo'lmagan sharoitda yondirildi. Ikkinchi reaksiyada 0,4 mol S_2 olingan bo'lsa, birinchi reaksiya uchun sarflangan havo miqdorini (mol) hisoblang.

- A) 3 B) 4 C) 6 D) 8

6. O'rtacha molar massasi 9 g/mol bo'lgan formaldegid va vodoroddan iborat aralashma nikel katalizatoridan o'tkazildi. Hosil bo'lgan aralashma $0^\circ C$ gacha sovutilganda o'rtacha molar massasi 6 g/mol bo'lgan gazlar aralashmasi olindi. Reaksiya unumini hisoblang.

- A) 3/5 B) 4/5 C) 1/2 D) 3/4

7. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 0,25 mol kaliy xromat olingan bo'lsa, sarflangan ishqor eritmasi ($\omega(KOH) = 0,2$) massasini (g) toping.



- A) 224 B) 448 C) 420 D) 560

8. Qaysi oksid bariy gidroksidning suvli eritmasi bilan ta'sirlashib $BaXO_4$ tarkibli birikma hosil qiladi?

- A) SO_3 B) SO_2 C) P_2O_5 D) N_2O_3

9. Qaysi moddalar jufti qattiq holatda molekular kristall panjaraga ega?

- A) H_2O , SiO_2 B) Cl_2 , $NaCl$ C) KI , NaI
D) CO_2 , NH_3

10. $XYO_3 + 2HCl \rightarrow XCl_2 + YO_2 + H_2O$
31,2 g XYO_3 reaksiyaga kirishganda 19,2 g YO_2 va $0,3 \cdot N_A$ ta H_2O molekulasini hosil bo'ldi. Olingan tuzning massasini (g) hisoblang.

- A) 43,5 B) 40,5 C) 33,3 D) 28,5

11. Mis (II)-nitrat eritmasi misdan yasalgan, massalari 40 g dan bo'lgan elektrodlar yordamida ma'lum vaqt elektroliz qilindi. Katod ajratib olinib, konsentrlangan sulfat kislota eritildi. Ushbu eritmaga natriy gidroksid eritmasi quyilganda 78,4 g cho'kma ajraldi. Elektroliz uchun necha faradey tok sarflanganligini aniqlang.

- A) 0,25 B) 1,6 C) 0,35 D) 0,5

12. 40 litr suvda 34,2 g $Ba(OH)_2$ eritildi. Hosil bo'lgan bariy gidroksid eritmasining pOH qiymatini aniqlang. ($\alpha=100\%$)
A) 4 B) 2 C) 1 D) 3
13. 300 g eritmada ma'lum miqdor suv bug'latilganda tuzning massa ulushi 1,5 marta ortdi. Olingan eritmada 12,5 g shu tuzdan to'liq eritilganda 20%li eritma hosil bo'ldi. Dastlabki eritma konsentratsiyasini (%) aniqlang.
A) 6 B) 10 C) 8 D) 12
14. 2 mol gaz holatdagi metan va etilamin aralashmasi ($D(H_2)=13,8$) tarkibida qancha uglerod atomi mavjud?
A) $1,4 \cdot N_A$ B) $1,6 \cdot N_A$ C) $3,2 \cdot N_A$
D) $2,8 \cdot N_A$
15. Kremniy va uglerod aralashmasi konsentrlangan ishqor eritmasida eritilganda 13,44 l (n.sh.) gaz ajraldi. Erimay qolgan qoldiq ajratib olinib konsentrlangan sulfat kislotada eritildi. Natijada 20,16 l (n.sh.) gazlar ajralgan bo'lsa, dastlabki aralashmadagi uglerodning massa ulushini hisoblang.
A) 0,2 B) 0,3 C) 0,4 D) 0,25
16. 1 litr suvda 149 g KCl eritildi. Tuzning dissotsilanish darajasi 95% bo'lsa, eritmada gidratlangan zarrachalar sonini toping. (N_A – Avogadro soni)
A) $3,9 \cdot N_A$ B) $3,6 \cdot N_A$ C) $4 \cdot N_A$
D) $3,4 \cdot N_A$
17. X^{+5} zarrachasining elektron konfiguratsiyasi – $[Ne] 3s^2$. X elementi hosil qilgan 21,3 g oddiy modda tarkibidagi atomlar sonini hisoblang.
A) $24,08 \cdot 10^{22}$ B) $1,806 \cdot 10^{23}$
C) $4,816 \cdot 10^{23}$ D) $36,12 \cdot 10^{22}$
18. $Ca(HCO_3)_2$, $H_4P_2O_7$, SiH_4 birikmalaridagi C , P , Si ning oksidlanish darajasini aniqlang.
A) +4, +5, -4 B) +3, +5, +4
C) +4, +5, +4 D) +4, +3, -4
19. Alkan molekulasida uglerod va vodorod atomlari yig'indisi 26ta bo'lsa, uning nomi qaysi javobda to'g'ri ko'rsatilgan?
A) *geptan* B) *3-etilgeptan*
C) *2,2,4-trimetilpentan*
D) *2-metil-4-etilgeksan*
20. $X_{(g)} + 2Y_{(g)} \rightleftharpoons 3Z_{(g)}$ sistemada reaksiya tezligi 0,6 mol/(l·min). Agar tezlik konstantasi $k_1 = 0,05 \text{ l}^2/(\text{mol}^2 \cdot \text{min})$ va X moddaning konsentratsiyasi 3M bo'lsa, Y modda konsentratsiyasini (M) hisoblang.
A) 9 B) 3 C) 4 D) 2
21. 16,8 g alken kaliy permanganat eritmasiga to'liq yuttirilishi natijasida kaliy permanganat eritmasining massasi 18 g ga kamaydi. Alkenning formulasini aniqlang.
A) C_2H_4 B) C_5H_{10} C) C_3H_6 D) C_4H_8
22. Molekulasida 32000 ta atom saqlagan sopolimerning molekular massasini aniqlang. ($-CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH = CH - CH_2 -$)_n
A) 164000 B) 328000 C) 16400 D) 32800
23. Mol nisbati 1:1 bo'lgan $NaClO_x$ va $(NH_4)_2SO_3$ aralashmasida vodorod atomlari jami atomlarning 4/9 qismini tashkil etsa, $NaClO_x$ molekulasidagi π -bog'lar sonini toping.
A) 3 B) 0 C) 1 D) 2
24. Quyidagi o'zgarishlar asosida mis tutgan X va rux tutgan Y moddalarning molar massalari (g/mol) yig'indisini toping.
 $Cu(NO_3)_2 \xrightarrow{(t^\circ)} \dots \xrightarrow{(metanol/t^\circ)} \dots \xrightarrow{H_2SO_4(kons)} X \xrightarrow{Zn} \dots \xrightarrow{(KOH(mo'l/eritma))} Y$
A) 371 B) 399 C) 354 D) 405
25. NO va O_2 dan iborat aralashma molar massasi 31 g/mol. Bosim 20% ga kamayganda sistemada muvozanat qaror topgan bo'lsa, kislorodning qancha qismi (%) sarflangan?
A) 10 B) 80 C) 40 D) 20
26. Sis-buten-2 namunasi kaliy permanganat eritmasi orqali o'tkazilganda eritma massasi 1,5 g ga kamaydi. Reaksiyada hosil bo'lgan spirt mo'l miqdordagi sirka kislotasi bilan ta'sirlashib (H^+ ishtirokida) necha gramm murakkab efir hosil qiladi?
A) 157,5 B) 105 C) 130,5 D) 118
27. Benzol, siklogeksan va siklogeksendan iborat aralashma bromli suv bilan ishlanganda massasi 16 g ga ortdi. Xuddi shunday aralashma to'liq degidrogenlanganda 0,5 mol benzol va ma'lum miqdor H_2 ajraldi. Ajralgan H_2 hajmi (n.sh.) dastlabki aralashmani siklogeksangacha gidrogenlash uchun sarflanadigan H_2 hajmidan 2 marta kam. Boshlang'ich aralashmadagi benzol massasini (g) hisoblang.
A) 31,2 B) 23,4 C) 15,6 D) 7,8

28. Oltin mis qo‘shib tayyorlangan zargarlik buyumi konsentrlangan nitrat kislotaga solinganda 1,12 l (n.sh.) gaz ajratib, 4,8 grammi erimay qoldi. Taqinchoq probasi qanday bo‘lgan?
A) 800 B) 375 C) 750 D) 583
29. Quyidagi qaysi elektron konfiguratsiya s -elementning E^+ kationiga taalluqli bo‘lishi mumkin?
A) $1s^2 2s^2 2p^6$ B) $1s^2 2s^2 2p^4$ C) $1s^2 2s^2 2p^5$
D) $1s^2 2s^2$
30. Mis va kadmiydan iborat 200 g qotishma tarkibida 64% mis bor. Ushbu qotishmaga qaysi metallardan qanday massada qo‘shilsa, Cd_4Cu_7 tarkibli qotishmaga aylanadi?
A) 56 g Cu B) 40 g Cd C) 40 g Cu
D) 56 g Cd

Test varianti “Test topshiriqlari to‘plami 2019” asosida shakllantirilgan:

1 – 112-bet 18	7 – 60-bet 71	13 – 44-bet 62	19 – 86-bet 13	25 – 36-bet 67
2 – 40-bet 27	8 – 7-bet 8	14 – 119-bet 14	20 – 32-bet 37	26 – 118-bet 80
3 – 105-bet 28	9 – 21-bet 4	15 – 75-bet 51	21 – 98-bet 27	27 – 101-bet 54
4 – 95-bet 100	10 – 11-bet 52	16 – 51-bet 53	22 – 122-bet 6	28 – 79-bet 23
5 – 70-bet 2	11 – 62-bet 11	17 – 18-bet 45	23 – 27-bet 64	29 – 15-bet 7
6 – 107-bet 51	12 – 49-bet 32	18 – 54-bet 10	24 – 69-bet 29	30 – 81-bet 48