

TEST - 10

Test to'liq yechimlarini olish uchun @kimyosvs kanaliga a'zo bo'ling.

1.

Reaktivlar va ularni massasi		Reaksiya natijasida hosil bo'lgan karbonat angidrid hajmi(n.sh)
CO	O ₂	
a gram	a gram	X
a gram	1.5a gram	Y
2a gram	0.5a gram	Z

A) X>Y>Z B) X>Z>Y C) X=Y>Z D) Z>X=Y

2. A, B, C va D yog'larining erish haroratlari orasidagi bog'liqlik rasmda ko'rsatilgan. Bunga asoslanib qaysi ifodalar to'g'ri?



1. A yog'i olein kislota va glitserin tomonidan hosil qilingan murakkab efir bo'lsa, B yog'i stearin kislotasining triglitseridlari bo'lishi mumkin.

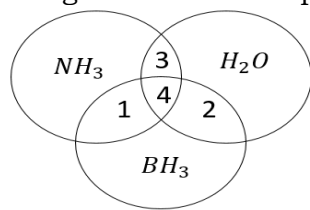
2. D yog'i molekulasidagi π bog'lar soni eng ko'p.

3. A yog'i molekulasidagi π bog'lar soni eng ko'p.

4. B moddasi faqat glitserinning olein kislota bilan eterifikatsiyasidan hosil bo'lsa, C moddaning molekulasida linolen kislota qoldiqlari bo'lishi mumkin.

A) 1, 3 B) 2, 4 C) faqat 2 D) 3, 4

3. To'g'ri moslikni aniqlang



a) Markaziy atom sp³ gibridlangan

b) Markaziy atom o'zining barcha gibrid orbitallarini bog'lashda ishlatgan.

c) markaziy atom o'zining barcha gibrid orbitallarini bog'lashda ishlatmagan

d) Barcha bog'lanishlar qutblidir

e) molekulasida qutbli

f) molekula qutbsiz

g) uning molekulasida 3 gibrid orbitalni s orbital bilan qoplash natijasida hosil bo'lgan bog' mavjud.

	1	2	3	4
A)	a, c	b, d	e	f, g
B)	g	-	a, c, e	d
C)	g	f	a, c, e	d
D)	f, g	d	a, e	b

4. Berilgan ma'lumotlarga asoslangan holda, 8 g metan gazining yonishidan ajralgan issiqlikni miqdorini aniqlang.

$C + 2H_2 \rightarrow CH_4 \Delta H = -75$
$2C + CO \rightarrow 2CO_2 \Delta H = -220$
$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O \Delta H = -484$
$2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2 \Delta H = -347$

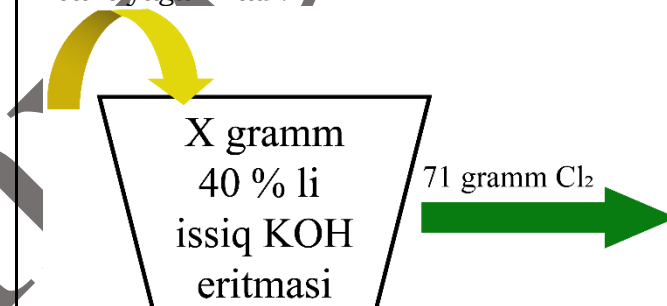
A) 401,25 B) 205,125 C) 802,5 D) 346,25

5. X va Y ni aniqlang.

Moddalar	Reaksiyadagi moddalar	
	CO	SiO ₂
X	+	-
Y	+	+

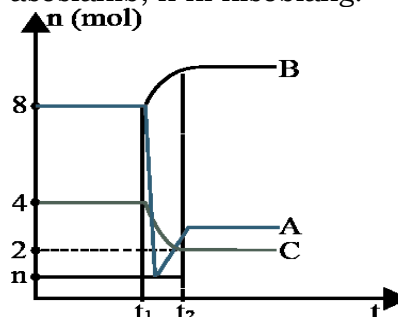
	X	Y
A	O ₂	HF
B	NaOH	O ₂
C	O ₂	NaOH
D	CuO	HF

6. Berilgan sxemaga ko'ra necha gramm KOH reaksiyaga kiradi?



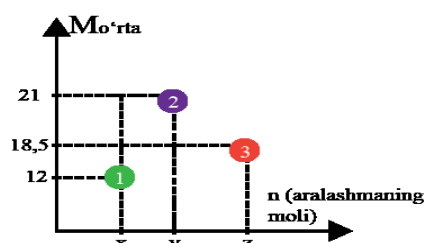
A) 112 B) 560 C) 280 D) 224

7. A moddasi idishdan chiqarildi va hajmi 4 litr bo'lgan idishda va $A + B \rightarrow C$ reaksiyasiga ko'ra t₁ vaqtida muvozanat holatiga keltirildi. Konsentratsiyani o'zgartirish orqali muvozanatga ta'sir qilindi va moddalarning o'zgarishi grafik tarzda ifodalandi. Ushbu ma'lumotlarga asoslanib, n ni hisoblang.



A) 1,6 B) 3,2 C) 1,2 D) 0,8

8. c mol etan bilan d mol metan aralashmasining vodorodga nisbatan zichligini hisoblang. (javobni aylantirib yozing)



Qayd etilgan nuqtalarning tarkibi

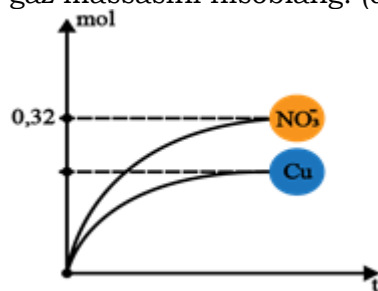
Miqdori	Modda	1	2	3
t mol	N ₂	+	+	+
b mol	He	+	+	+
c mol	C ₂ H ₆	-	+	+
d mol	CH ₄	-	-	+

A) 10,3 B) 6 C) 11,5 D) 12,5

9. X sonidagi uglerod saqlagan alkadiyenning 1 moli maksimal necha mol xlor bilan birikish va o'rinish reaksiyasiga kirishadi?

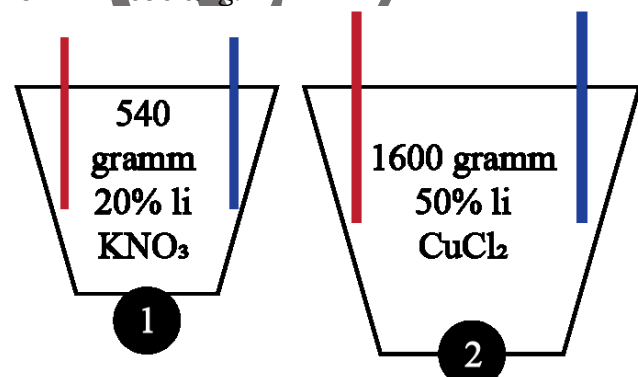
A) $2x - 2$ B) $2x$ C) $4x$ D) x

10. Misning nitrat kislotasi bilan reaksiyasi natijasida olingan tuzning dissotsiatsiyasi vaqtida hosil bo'lgan ionlar miqdorining vaqtga bog'liqlik grafigi berilgan. Bu reaksiya vaqtida oksidlovchining 50% i qaytarilsa, ajralib chiqqan gaz massasini hisoblang. ($\alpha(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 80\%$)



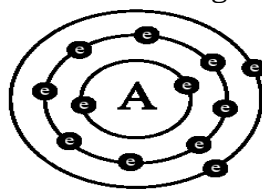
A) 29,44 B) 18,4 C) 12,2 D) 14,72

11. Rasmda ko'rsatilgan har ikki idishda elektroliz jarayoni sodir bo'ldi. 1-idishda eritma konsentratsiyasi 2 marta oshganda ham elektroliz jarayoni davom ettirildi va bu vaqtda katodda m litr (n. sh.) X gazi ajraldi. 2-eritmaning elektrolizi anodda n litr (n. sh.) Y gazi ajralguncha davom ettirildi. X bilan Y gazining reaksiyasi vaqtida X ning $\frac{2}{3}$ qismi ortib qoldi. 2-eritmaning oxirgi foizini hisoblang.

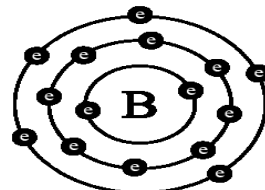


A) 13,25 B) 26,5 C) 13,5 D) 6,25

12. A va B elementlari orasida sodir bo'lgan reaksiya natijasida 16,75 gramm Z moddasi hosil bo'ldi. Bu vaqtda B elementi olgan elektronlar sonini hisoblang.



${}^x_y\text{A}$



${}^x_{x+1}\text{B}$

A) $1,204 \cdot 10^{23}$

B) $4,515 \cdot 10^{23}$

C) $9,03 \cdot 10^{23}$

D) $36,12 \cdot 10^{23}$

13. Jadvaldagi ma'lumotlarga asosan $x + y + z$ yig'indisini hisoblang.

Alkan	C molining yonish vaqtida sarflangan kislorodning massasi	Uglevodorodlar ning molyar massalari yig'indisi (g/mol)	Uglevodorodlar ning 1 molini to'liq xlorlash uchun kerak bo'ladigan xlorning moli
A	a	146	x
B	$a + 9,6$		y
C	$a - 4,8$		z

A) 26

B) 52

C) 22

D) 36

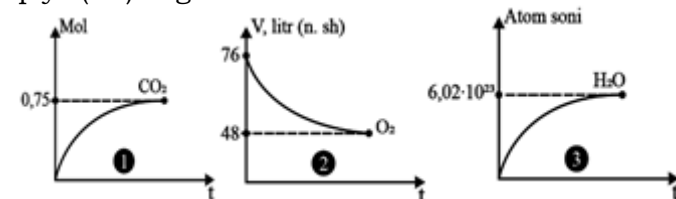
14. Jadvaldagi ma'lumotlarga asosan to'g'ri bo'lgan moslikni aniqlang.

Elementlar	Hosil qilgan birikmasi
X	XY
Y	

I. $\dots 3s^2 3p^1$ $\dots 3s^2 3p^3$
 II. $\dots 3s^1$ $\dots 2s^2 2p^5$
 III. $\dots 4s^2$ $\dots 3s^2 3p^5$
 IV. $\dots 3s^2$ $\dots 2s^2 2p^3$

A) I, II B) II, III C) I, III D) I, IV

15. 11 gramm propan gazi yondirilganda reaksiyaga kirishgan kislorod va olingan mahsulotlarga bog'liq berilgan grafiklardan qaysi(lar) to'g'ridir?



A) 1, 2, 3

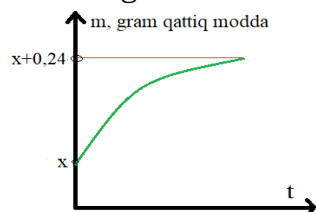
B) 1, 3

C) 1, 2

D) faqat 1

16. CaO-moddasining uglerod bilan reaksiyasi vaqtida qattiq qoldiqning massasi grafikda ko'rsatilgandek bo'ldi. Oksidning 80% i reaksiyaga kirishgan. Shunga asoslanib x ni

hisoblang.



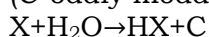
- A) 2,1 B) 2,34 C) 1,68 D) 0,24

17. Jadvalda ko'rsatilgan tuz eritmalarini aralashtirilganda hosil bo'lgan eritmadagi Xlor ionlarining konsentratsiyasini (mol/l) aniqlang.

Tuz	Eritmaning molyarligi	Eritmaning hajmi
MeCl_3	3	V litr
MeCl	3	2V litr
MeCl_2	3	3V litr

- A) 1,5 B) 2,5 C) 3,5 D) 5,5

18. X, Y, T va A galogenlarining ionlanish energiyasi ortib borish tartibida joylashtiring. (C-oddiy modda)



$\text{Y} + \text{S} \rightarrow$ reaksiya bormaydi

$\text{NaT} + \text{A} \rightarrow$ reaksiya bormaydi.

- A) X-T-A-Y B) Y-A-T-X
C) X-A-T-Y D) Y-X-T-A

19. X elementning nisbiy atom massasini aniqlang.

Modda	Atom soni	Massasi, gr
X_2O_3	$0,5 \cdot N_A$	16 gr

- A) 31 B) 27 C) 64 D) 56

20. Gulukoza va riboza uchun umumiy bo'lgan ifodani toping.

- 5 atomli spirt
- Molekulasida aldegid guruppa bor
- Molekulasida keton guruppa bor
- Qaytarilishidan 5 atomli spirt olinadi
- Kislota bilan reaksiyaga kirishadi
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$ bilan reaksiyaga kirishgandan

so'ng qizdirilganda qizil rangli cho'kma hosil bo'ladi

- A) 2,5,6 B) 2,5 C) 5,6 D) 1,5,6

21. Alkin molekulasida qutibsiz kovalent bog'lanishlar soni n ga teng. Ushbu alkin simob tuzlar ishtirokida suv bilan reaksiyasidan olingan A modda tarkibida qutibli kovalent bog'lar sonini toping.

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

22. Chumoli kislotani qizdirganimizda (konsentrlangan sulfat kislota ishtirokida) X gazi ajralib chiqadi. Ushbu ajratilgan gaz haqida noto'g'ri bayonotni tanlang.

- A) Ishqoriy NaOH bilan tuz hosil qiladi.

B) Kislorodda yonishi mumkin

C) Bu zaharli gaz

D) Suvdagi eritmasi lakmusni qizil rangga aylantiradi.

23. Divinil kauchugini nisbiy molekulyar massasi 108000 ga teng. Bu kauchug molekulasida sp^2 gibridlangan orbitallar sonini aniqlang.

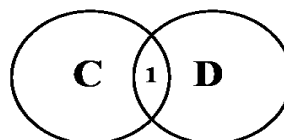
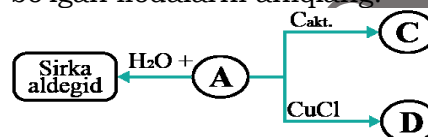
- A) 2000 B) 24000 C) 8000 D) 12000

24. Sellulozadan sanoatda nimalar olinadi?

I. Etil spirti II. Viskoz ipak III. Neylon

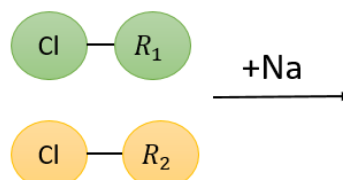
- A) faqat I B) I, III C) faqat II D) I, II

25. A alkinning reaksiyalari natijasida C va D mahsulotlari olindi. Bung asosan 1-nuqtaga mos bo'lgan ifodalarni aniqlang.



- Oddiy formulasi CH dir
 - Molekulasidagi bog'lanishda uglerodning 6 ta gibridlanmagan orbitali sarflangan
 - $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$ formulaga ega
 - Molekulasidagi barcha uglerodlar bir xil gibridlanishga ega
 - Bromli suvni rangsizlantiradi
 - 1 moli 3 mol xlor bilan birikish reaksiyasiga kirishadi
- A) 1, 2, 4, 5 B) 1, 2, 6
C) 3, 4, 5 D) 2, 4, 5, 6

26. Quyida ko'rsatilgan Virus reaksiyasi jarayonida M va N alkanlardan tashqari 5-uglerodli G alkan ham olingan. M va N molekularida nechta gibrid orbital bor (R_1 va R_2 alkil radikallari)?



- A) 40 B) 24 C) 30 D) 32

27. X ni toping.

Aldegid	Miqdori	To'liq yonishi uchun kerak bo'ladigan kislorodning hajmi (n. sh.)	Aldegid molekulasidagi bog' hosil qilishda qatnashgan gibridlangan orbitallar soni
---------	---------	---	--

A	2,9 gramm	4,48 litr	X
---	-----------	-----------	---

A) 11 B) 12 C) 7 D) 15

28. Ushbu murakkab efirning sinflar aro izomeridagi qutbli sigma bog'lanishlar sonini hisoblang.

Reaksiyada qatnashgan moddalar	Dastlabki moddalar tarkibidagi uglerod soni	Reaksiya mahsulotlari va miqdori
Bir asosli karbon kislota	c	2,9 gr murakkab efir
Bir atomli spirt	c	0,45 gr suv

A) 15 B) 12 C) 13 D) 14

29. Tripeptidning molekulasida nechta uglerod bor?

Monoamin monokarbon kislota	Uglerod atomlarining soni	Reaksiya mahsulotlarining miqdori	
		Tripeptidning massasi	Suvning massasi
X	a	22,75 gr	3 gr
Y	a+2		
Z	a+4		

A) 10 B) 12 C) 14 D) 8

30. 40 gramm propanal bilan butanon aralashmasi ustiga AgO ammiakdagi eritmasini quyganimizda A gramm kislota hosil bo'ldi. Bu kislota 25,2 gramm suvda erishi natijasida 37% eritma paydo bo'lgan bo'lsa, dastlabki aralashma tarkibidagi butanonning foiz massa ulushini hisoblang.

A) 71 B) 29 C) 28,4 D) 11,6