

Санамж: Нэгдүгээр хэсэг нийт 70 оноотой бөгөөд 1 – 10 дугаар даалгавар тус бүр 1 оноо, 11 – 40 дүгээр даалгавар тус бүр 2 оноо болно. Даалгавар бүрээс зөвхөн нэг хариултыг сонгоно уу.

- D – элементийн** электронт бүрхүүлийн бүтцийг сонгоно уу.

A. $1s^22s^22p^63s^23p^53d^0$	B. $1s^22s^22p^63s^23p^63d^0$	C. $1s^22s^22p^63s^23p^63d^04s^1$
D. $1s^22s^22p^63s^23p^63d^74s^2$	E. $1s^22s^22p^63s^23p^63d^04s^2$	
- Атомын электронт бүрхүүлийн **p – энергийн дэд түвшинд** байх электронуудын соронзон квантын тоо (m_l) –ны утгыг сонгоно уу.

A. 0	B. -1, 0, +1	C. -2, -1, 0, +1, +2
D. -3, -2, -1, 0, +1, +2, +3	E. -4, -3, -2, -1, 0, +1, +2, +3, +4	
- Нэг төрлийн холимгийг сонгоно уу.

A. Булингар	B. Манан	C. Нэрмэл ус
D. Утаа	E. Уусмал	
- Хүлэмжийн нөлөө үзүүлдэг хийг сонгоно уу.

A. CO_2 – нүүрсхүчлийн хий	B. O_2 – хүчилтөрөгчийн хий
C. HCl – хлортустөрөгчийн хий	D. SO_2 – хүхэрлэг хий
E. N_2 – азотын хий	
- Организмын дархлааг дэмждэг, антиоксидантын үүрэгтэй амин дэмийг нэрлэнэ үү.

A. Амин дэм А	B. Амин дэм В	C. Амин дэм С
D. Амин дэм D	E. Амин дэм E	
- Нүүрсийг хийжүүлэхэд голлон үүсэх шатамхай хийн холимгийг сонгоно уу.

A. H_2O, O_2, CO_2	B. CH_4, C_2H_6, C_3H_8	C. N_2, O_2, He
D. CO_2, N_2, CH_4	E. H_2, CO, CH_4	
- Нефтийн үндсэн бүрэлдэхүүн хэсэг болох бодисуудын ангийг нэрлэнэ үү.

A. Ацетилены нүүрсустөрөгчид	B. Нэг атомт спиртүүд
C. Үнэрт нүүрсустөрөгчид	D. Ханасан нүүрсустөрөгчид
E. Этилены нүүрсустөрөгчид	
- Делийг тод шар өнгөөр буддаг металлын нэрийг сонгоно уу.

A. Натри	B. Кали	C. Кальци	D. Стронци	E. Бари
----------	---------	-----------	------------	---------
- Металлын оксидыг хүчилд уусгах урвалаар лабораторт давс гарган авдаг. Энэ аргад тохирох урвалын тэгшитгэлийг сонгоно уу.

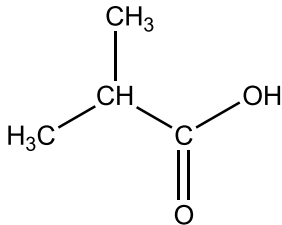
A. $Fe + 2HCl = FeCl_2 + H_2$	B. $CuO + 2HCl = CuCl_2 + H_2O$
C. $Na_2CO_3 + 2HCl = 2NaCl + H_2O + CO_2$	D. $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$
E. $MgSO_4 + BaCl_2 = MgCl_2 + BaSO_4$	
- Биотүлш үйлдвэрлэх үндсэн ойлголттой танилцана уу.
 - Ургамлын биомассыг ферментээр исгэж этанол, бутанол гэсэн спирт гарган авдаг.
 - Өөх тосыг метанолаар болон спиртээр дахин эфиржүүлж, биодизель түлш гарган авдаг.
 - Ургамлын биомассаас температур болон катализаторын тусламжтайгаар дэгдэмхий бага молекулт нэгдлийн шатамхай холимог гарган авдаг.
- Моторын биотүлш болон II үеийн биотүлш** гарган авах аргын талаарх мэдээллийг сонгоно уу.

A. 1 ба 2	B. 2 ба 3	C. 3 ба 1	D. 1 ба 3	E. 3 ба 2
-----------	-----------	-----------	-----------	-----------
- IIA бүлэгт байрладаг элементүүдийн дээд исэлдлийн зэрэгтэй оксидын томьёог сонгоно уу.

A. ЭО	B. $Э_2O_3$	C. $ЭO_2$	D. $Э_2O_5$	E. $ЭO_3$
-------	-------------	-----------	-------------	-----------
- X элементийн ^{22}X гэсэн изотоп 25%, ^{24}X гэсэн изотоп 75% эзэлдэг. X элементийн харьцангуй атом массыг тооцоолно уу.

A. 22.0 н.н.	B. 22.5 н.н.	C. 23.0 н.н.	D. 23.5 н.н.	E. 24.0 н.н.
--------------	--------------	--------------	--------------	--------------

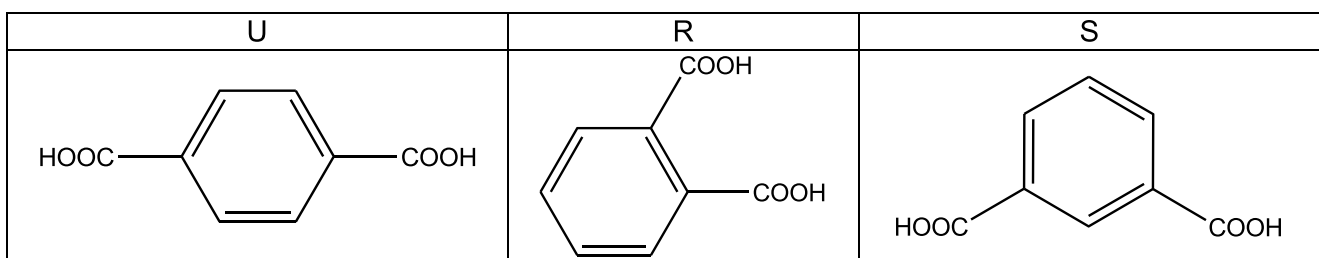
13. Нэгэн элементийн гадаад давхрааны электронт байгууламж $3s^2 3p^3$ болно. Энэ элементийн үелэх системд эзлэх байрыг тодорхойлно уу.
- A. 5-р үеийн III бүлгийн элемент
B. 3-р үеийн V бүлгийн элемент
C. 3-р үеийн III бүлгийн элемент
D. 5-р үеийн V бүлгийн элемент
E. 3-р үеийн VI бүлгийн элемент
14. Гуравдугаар үед байрладаг элементүүдийг атомын радиус өсөх дарааллаар зөв эрэмбэлсэн эгнээг сонгоно уу.
- A. $Al < S < P < Si$
B. $Si < P < S < Al$
C. $S < P < Si < Al$
D. $P < Si < Al < S$
E. $Al < P < Si < S$



15. $C_4H_8O_2$ гэсэн бүтэцтэй нэгдлийн молекул томъёог сонгоно уу.
- A. $C_3H_8O_2$
B. $C_4H_8O_2$
C. $C_4H_{10}O_2$
D. $C_4H_{10}O$
E. C_4H_8O
16. Нэг атомт ханасан спиртүүд $C_nH_{2n+1}OH$ гэсэн найрлагатай байдаг. Харьцангуй молекул масс нь 60 н.н. байдаг нэг атомт ханасан спиртийн томъёог сонгоно уу.
- A. $C_5H_{12}O$
B. C_4H_8O
C. $C_4H_{10}O$
D. C_3H_8O
E. C_3H_6O
17. Дараах томъёо бүхий бодисуудын химийн холбоог баримжаалж харгалзуулна уу.

Бодисын томъёо		Химийн холбооны төрөл	
1	Zn	W	Ионы
2	$ZnCl_2$	X	Туйлт ковалент
3	Cl_2	Y	Металлын
4	HCl	Z	Туйлгүй ковалент

- A. 1Z, 2Y, 3W, 4X
B. 1Y, 2X, 3W, 4Z
C. 1Z, 2X, 3W, 4Y
D. 1W, 2Y, 3X, 4Z
E. 1Y, 2W, 3Z, 4X
18. Дараах бүтэц бүхий органик бодисуудын буцлах температурыг өсөх дарааллаар эрэмбэлнэ үү.

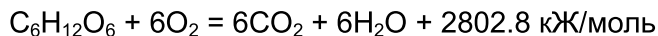


- A. $S < U < R$
B. $U < R < S$
C. $S < R < U$
D. $R < S < U$
E. $R < U < S$
19. Тасалгааны температур дах төлөв байдалд дан бодисуудын химийн томъёог харгалзуулна уу.

Бодисын төлөв байдал		Химийн томъёо	
1	Хоёулаа хийн төлөвт оршдог.	Q	Zn ба I_2
2	Нэг нь хий, нөгөө нь шингэн төлөвт оршдог.	R	Br_2 ба Ag
3	Хоёулаа хатуу төлөвт оршдог.	S	N_2 ба H_2
4	Нэг нь шингэн, нөгөө нь хатуу төлөвт оршдог.	W	O_2 ба Hg

- A. 1Q, 2S, 3W, 4R
B. 1S, 2W, 3Q, 4R
C. 1R, 2W, 3S, 4Q
D. 1W, 2R, 3Q, 4S
E. 1S, 2Q, 3R, 4S

20. Амьд организм хүнс тэжээлийг боловсруулахад ялгарах энергиэр эрч хүчээ сэлбэж амьдардаг. Жишээ нь глюкоз хүний биед дараах урвалаар задардаг.



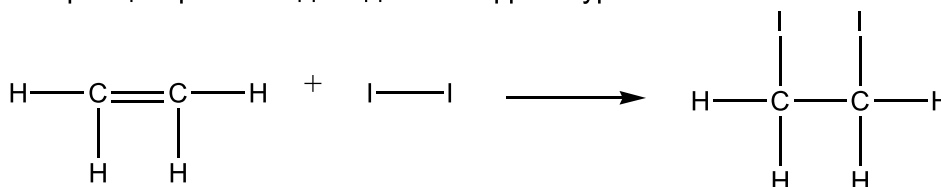
Энэ урвалын хувьд дараах дүгнэлтүүдээс зөв мэдээллийг сонгоно уу.

- I. Энэ урвал нь эндотермийн урвал.
 II. Энэ урвалын дотоод энерги буурна.
 III. Энэ урвалаар 3 моль хүчилтөрөгч урвалд ороход 1401.4 кЖ энерги хүний биед шингээгдэнэ
- A. Зөвхөн I B. Зөвхөн II C. II ба III D. I ба III E. I, II, III
21. Калийн перманганатын дулааны задрах урвалыг ашиглан лабораторт хүчилтөрөгч гарган авдаг.



0.1 моль калийн перманганатыг бүрэн задлахад хэвийн нөхцөлд хэдэн литр хүчилтөрөгч гарган авахыг урвалын тэгшитгэлээс тооцоолно уу.

- A. 1.12 литр B. 2.24 литр C. 3.36 литр D. 4.48 литр E. 5.60 литр
22. Этилен иодтой харилцан үйлчилж диодот этан үүсгэх урвалын тэгшитгэл нь:



Дараах хүснэгтэн мэдээллийг ашиглан энэ урвалын дулааны илрэлийг тооцоолно уу.

	C - H	C = C	I - I	C - C	C - I
Химийн холбооны энерги кЖ/моль	400	600	150	350	220

Жич: бодит утгыг тоймлов.

- A. 790 B. 750 C. 570 D. 180 E. 40
23. Уусмалд нь фенолфталеин дусаахад ягаан өнгөтэй болдог давсны томъёог сонгоно уу.
- A. $BaCl_2$ – барийн хлорид B. $ZnSO_4$ – цайрын сульфат
 C. NH_4Cl – аммоний хлорид D. K_2S – калийн сульфид
 E. $Al_2(SO_4)_3$ – хөнгөнцагааны сульфат
24. $...Na_2SO_3 + ...KMnO_4 + ...H_2O \rightarrow ...Na_2SO_4 + ...KOH + ...MnO_2$ гэсэн урвалын тэгшитгэлийг тэнцүүлнэ үү.
 Ангжруулагч болон исэлдүүлэгч бодисуудын молийн тоон харьцааг сонгоно уу.

	A	B	C	D	E
Ангжруулагч	1	2	3	2	3
Исэлдүүлэгч	2	3	1	1	2

25. $\Delta G = \Delta H - T \cdot \Delta S$ гэсэн тэгшитгэлээр химийн урвалын аяндаа явагдах температурын мужийг тодорхойлж болно.
 Нэгэн урвалын $\Delta H = 120 \text{ кЖ/моль}$ ба $\Delta S = 600 \text{ Ж/(моль} \cdot \text{К)}$ болно. Энэ урвалын аяндаа явагдах температурын мужийг тодорхойлно уу.
- A. Энэ урвал ямарч температурт аяндаа явагдана.
 B. Энэ урвал ямарч температурт аяндаа явагдахгүй
 C. Энэ урвал 200 К температураас дээш температурт аяндаа явагдана.
 D. Энэ урвал 200 К температураас доош температурт аяндаа явагдана.
 E. Энэ урвал 200 К температураас бусад температурт тэнцвэрт байна.

26. $A \rightarrow B + C$ гэсэн урвалын хурд 0.04 моль/(л·с) болно. А бодисын анхны концентрац 0.60 моль/л бол 3 секундын дараах А бодисын концентрацыг тооцоолно уу.

- A. 0.04 моль/л В. 0.12 моль/л С. 0.36 моль/л
D. 0.48 моль/л Е. 0,76 моль/л

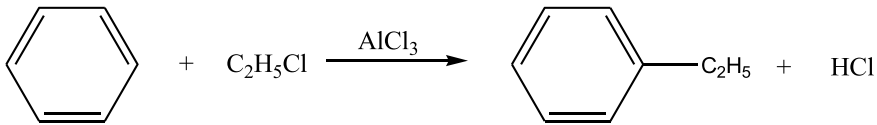
27. $xA + yB + zC \rightarrow wD + uE$ гэсэн урвалын ерөнхий хурдны тэгшитгэлийг $r = k \cdot [A]^x [B]^y [C]^z$ гэж томъёолдог. Энэ урвалын хурдыг судалсан үр дүнг дараах хүснэгтэнд тэмдэглэжээ.

	[A] (M)	[B] (M)	[C] (M)	Урвалын хурд (M/c)
1	$2 \cdot 10^{-2}$	$1 \cdot 10^{-2}$	$1 \cdot 10^{-3}$	$1 \cdot 10^{-3}$
2	$2 \cdot 10^{-2}$	$2 \cdot 10^{-2}$	$2 \cdot 10^{-3}$	$8 \cdot 10^{-3}$
3	$2 \cdot 10^{-2}$	$1 \cdot 10^{-2}$	$2 \cdot 10^{-3}$	$4 \cdot 10^{-3}$
4	$4 \cdot 10^{-2}$	$2 \cdot 10^{-2}$	$2 \cdot 10^{-3}$	$8 \cdot 10^{-3}$

Туршилтын үр дүнд үндэслэн А, В, С бодисын концентрацаас хамаарсан урвалын хурдны эрэмбэ (x, y, z) –ийг тооцоолно уу.

Хурдны эрэмбэ	A	B	C	D	E
x	2	0	0	2	1
y	1	2	1	0	2
z	0	1	2	1	0

28. Халалцах урвалуудын механизмыг харгалзуулна уу.

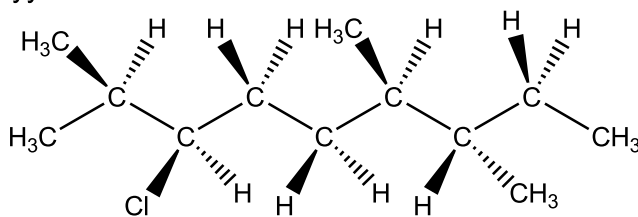
Халалцах урвал		Урвалын механизм
1	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{гэрэл}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$	W электрофиль
2		R радикалын
3	$\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{H}}{\text{C}}}-\text{Cl} + \text{NaOH} \xrightarrow{[\text{H}_2\text{O}]} \text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{H}}{\text{C}}}-\text{OH} + \text{NaCl}$	Q нуклеофиль

- A. 1R, 2Q, 3W В. 1Q, 2W, 3R С. 1R, 2W, 3Q
D. 1Q, 2R, 3W Е. 1W, 2R, 3Q

29. Органик урвалын тэгшитгэлээс дегидрогалогенжих урвалыг сонгоно уу.

A	$\text{C}_4\text{H}_{10} \xrightarrow{\text{катализатор}} \text{C}_4\text{H}_8 + \text{H}_2$
B	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2 \xrightarrow{\text{NaOH (нунтаг)}} \text{C}_3\text{H}_8 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
C	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (конц.)}} \text{C}_4\text{H}_8 + \text{H}_2\text{O}$
D	$\text{C}_4\text{H}_8\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{Zn (нунтаг)}} \text{C}_4\text{H}_8 + \text{ZnCl}_2$
E	$\text{C}_4\text{H}_9\text{Cl} \xrightarrow{\text{NaOH (спиртэн)}} \text{C}_4\text{H}_8 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

30. Дараах нэгдлийн бүтцийн томьёог ажиглаад, молекулдаа хэдэн хираль нүүрстөрөгчийн атом агуулж байгааг тогтооно уу.



A. 2

B. 3

C. 4

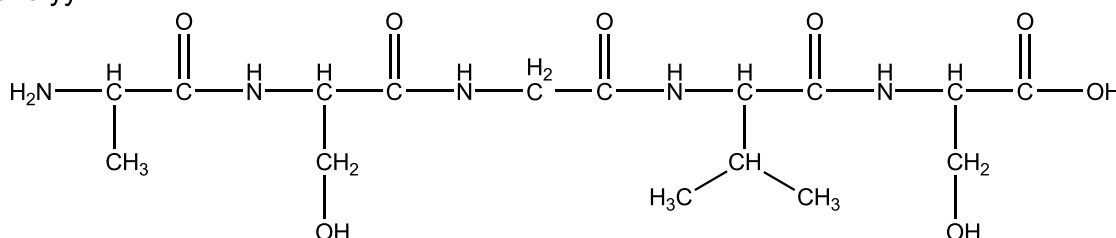
D. 5

E. 6

31. Дөрвөн амин хүчлийн талаарх мэдээлэлтэй танилцана уу.

Бүтцийн томьёо				
Нэр	Аланин	Глицин	Валин	Серин
Тэмдэглэгээ	A	G	Y	S

Дараах пептидийн бүтцийг ажиглаад дээрх аминхүчлүүд ямар дарааллаар оролцож байгааг тогтооно уу.



A. ASGYS

B. SYGSA

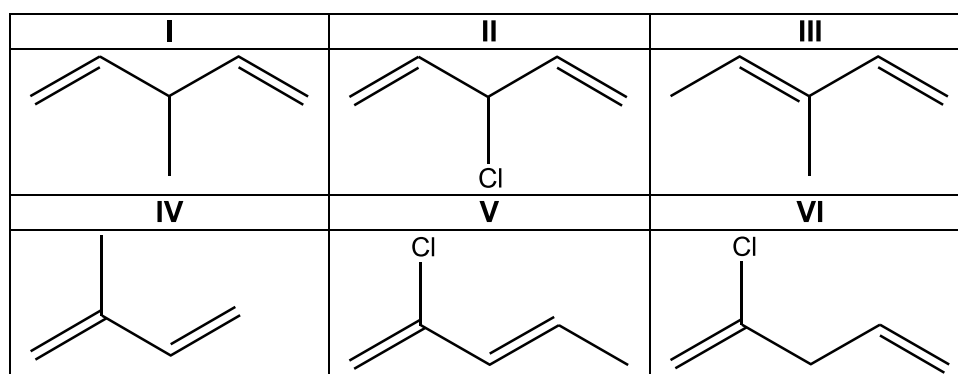
C. AYGSY

D. SAGSY

E. GSAYS

32. Диены нүүрсүстөрөгчдийг полимержуулан каучук гарган авна. Каучукийг боловсруулан резин үйлдвэрлэдэг.

Дараах бодисуудаас резин үйлдвэрлэх боломжтой гурван бодисын томьёог сонгоно уу.



A. I, II, III

B. II, III, IV

C. I, III, V

D. II, IV, VI

E. III, IV, V

33. Аммиакийн синтезийн урвал ($3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$) –ыг явуулахад шаардлагатай 3 хүчин зүйлийн зөв хамаарлыг сонгоно уу.

Шаардлагатай нөхцөл	A	B	C	D	E
Урвалын хурд	бага	их	бага	их	бага
Бүтээгдэхүүний гарц	бага	их	их	их	их
Өртөг зардал	бага	их	бага	бага	их

34. 2% зэс агуулсан далд уурхайн шороолгийг хөвүүлэн баяжуулах аргаар боловсруулан 30% зэс агуулсан баяжмал гарган авчээ.

8 тонн зэсийн баяжмал бэлтгэхэд шаардлагатай далд уурхайн шороолгийн массыг тооцоолно уу.

- A. 24 тонн B. 120 тонн C. 160 тонн D. 240 тонн E. 300 тонн

35. Зэсийн хүдрийг гидрометаллургийн аргаар боловсруулахдаа шимт уусмал бэлтгэн катодын зэс үйлдвэрлэдэг. Шимт уусмалыг бэлтгэхдээ овоолгын уусгалт, био уусгалт болон бусад аргыг хэрэглэдэг. Овоолгын уусгалтаар **сульфидын бус хүдрийг** ашиглан шимт уусмал бэлтгэнэ.

I	$\text{Cu}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (уусм.)}} \text{Cu}^{2+} \text{ (уусм.)}$
II	$\text{Cu}_2\text{S} \xrightarrow{\text{thiooxidans}} \text{Cu}^{2+} \text{ (уусм.)} + \text{SO}_4^{2-}$
III	$\text{Cu}_3\text{SO}_4(\text{OH})_4 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (уусм.)}} \text{Cu}^{2+} \text{ (уусм.)}$
IV	$\text{CuCO}_3\text{Cu}(\text{OH})_4 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (уусм.)}} \text{Cu}^{2+} \text{ (уусм.)}$
V	$\text{Cu}^{2+} \text{ (уусм.)} \xrightarrow{\text{цахилгаан}} \text{Cu}$
VI	$\text{FeS} \xrightarrow{\text{ferrooxidans}} \text{Fe}^{2+} \text{ (уусм.)} + \text{SO}_4^{2-} \text{ (уусм.)}$

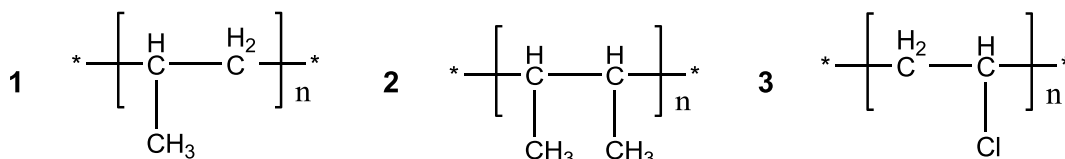
Хүснэгтэн мэдээллийг ашиглан зэс үйлдвэрлэх технологийн урвалын тэгшитгэлийг зөв харгалзуулна уу.

Зэс үйлдвэрлэх гидрометаллургийн арга		A	B	C	D	E
Шимт уусмал бэлтгэх арга	Овоолгын уусгалт	II, VI	II, VI	I, III, IV	I, III, IV	I, III
	Био уусгалт	V	I, III, IV	II, VI	V	II, VI
Катодын зэс үйлдвэрлэл		I, III, IV	V	V	II, VI	V, VI

36. Гангийн үйлдвэрийн түүхий эдийг сонгоно уу.

- A. Төрөл бүрийн ширэм B. Кокс ба шохойн чулуу
C. Төмрийн оксидон хүдэр D. Кальцийн оксид ба ферроманган
E. Хүчилтөрөгчөөр баяжуулсан агаар

37. Хуванцаруудын бүтцийг ажиглаад, мономерүүдийг нэрлэнэ үү.



	A	B	C	D	E
1	Хлорт винил	Бутилен	Хлорт винил	Пропилен	Пропилен
2	Бутилен	Пропилен	Пропилен	Хлорт винил	Бутилен
3	Пропилен	Хлорт винил	Бутилен	Бутилен	Хлорт винил

38. $^{31}_{15}\text{P}^{3-}$ гэсэн ионы бүрэлдэхүүн хэсгийг сонгоно уу.

	A	B	C	D	E
Протоны тоо	15	18	15	16	18
Электроны тоо	18	15	15	18	16
Нейтроны тоо	16	15	13	16	15

39. Хөдөө аж ахуйд өргөн хэрэглэдэг бордооны томьёог сонгоно уу.

- I $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ II $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ III Na_2SO_4 IV Na_2CO_3
 A. I, II B. II, III C. I, III D. II, IV E. III, IV

40. Хүнсний илчлэг чанарыг дараах томьёогоор тооцоолно.

$$K = a \cdot 4 + b \cdot 4 + c \cdot 9$$

Үүнд: K – хүнсний илчлэг чанар /ккал/

a – уураг /г/

b – нүүрсус /г/

c – өөх тос /г/

Хүнсний үйлдвэрт хийсэн “Нийслэл” нарийн боовны шошго дээр дараах мэдээллийг бичсэн байв.

100 г бүтээгдэхүүнд:	
уураг	10 г
өөх тос	30 г
нүүрсус	60 г

(Жич: бодит утгыг тоймлов.)

“Нийслэл” 1 ширхэг нь дунджаар 25 г масстай байсан бол 2 ширхэг нарийн боовны илчлэг чанарыг тооцоолно уу.

- A. 137.5 ккал
 B. 275.0 ккал
 C. 350.0 ккал
 D. 550.0 ккал
 E. 700.0 ккал

ХОЁРДУГААР ХЭСЭГ. ОЛОН СОНГОЛТТОЙ БҮТЭЭХ ДААЛГАВАР

Санамж: Хоёрдугаар хэсэг 4 даалгавартай. Эхний даалгавар 6 оноотой бөгөөд бусад 3 даалгавар тус бүр 8 оноотой болно.

2.1. Цаасан хроматографын арга:

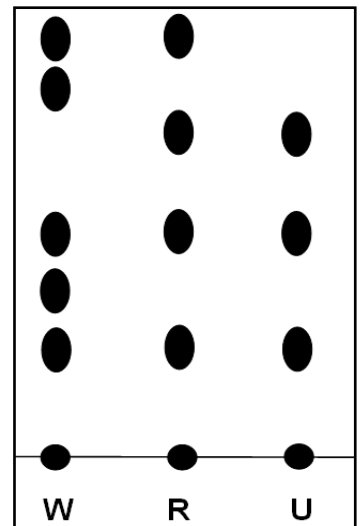
/6 оноо/

Хроматографын аргын олон төрөл байдаг ба хамгийн энгийн төрөл нь цаасан хроматографын арга юм. Энэ аргад тогтвортой фаз нь хроматографын цаас, хөдөлгөөнтэй фаз нь тохирох уусгагч эсвэл уусгагчийн холимог байна. Туршилтын дараах хроматографын цаасыг хроматограмм гэж нэрлэдэг.

Хроматографын цаасан дээр сурагч эхлэх шугамын дагуу **W**, **R**, **U** гэсэн гурван хүнсний будгаас дусаав. Дээж бүхий цаасаа этанолын уусмалд дүрж, байрлуулав. Хэсэг хугацааны дараах хроматограммыг зургаар харууллаа. Хроматограммыг сайтар ажиглаад, даалгаврыг гүйцэтгэнэ үү.

Даалгавар:

- W** будагт агуулагдах бодисын тоо (**a**) –г олно уу. /1 оноо/
- R** будагт агуулагдах бодисын тоо (**b**) –г олно уу. /1 оноо/
- U** будагт агуулагдах бодисын тоо (**c**) –г олно уу. /1 оноо/
- W**, **R**, **U** будагт агуулагдах нийт бодисын тоо (**d**) –г олно уу. /1 оноо/
- W**, **R**, **U** будагт гурвууланд нь агуулагдах бодисын тоо (**e**) –г олно уу. /1 оноо/
- Зөвхөн **W** будагт агуулагдах бодисын тоо (**f**) –г олно уу. /1 оноо/



2.2. Химийн сорил туршилтын арга

/8 оноо/

Дугаартай зургаан хуруу шилэнд CuBr_2 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$, CaBr_2 , KNO_3 , BaBr_2 –ийн талстууд өгөгджээ.

1. Эдгээр талстуудыг нихром утсанд түрхэн дөл дээр барихад, дөлний өнгө өөрчлөгдсөн байна.

2. Эдгээр талстуудаас дээж таслан авч усанд уусгаад, мөнгөний нитрат нэмжээ.

Давсан дахь I.металлуудын дөлний өнгө, II.явагдсан урвалын ионы тэгшитгэл болон III.туршилтын үр дүнг доор үзүүлээ.

I. K^+ - ягаан

Ca^{2+} - тоосгон улаан

Ba^{2+} - ногоон

Pb^{2+} - цэнхэр

Cu^{2+} (галид анионтой) - цэнхэр

Cu^{2+} (галидаас бусад анионтой) - ногоон

II. $\text{Ag}^+ + \text{Br}^- = \text{AgBr} \downarrow$ цайвар шар

III. Туршилтын үр дүн:

Хуруу шилний дугаар	1	2	3	4	5	6
Дөлний өнгө	ногоон	ягаан	цэнхэр	ногоон	тоосгон улаан	цэнхэр
AgNO_3	-	-	↓ цайвар шар	↓ цайвар шар	↓ цайвар шар	-

Даалгавар:

1. 1 – 6 дугаар бүхий хуруу шилэнд ямар бодисын талст байгааг тодорхойлж, хариултын хуудсанд тэмдэглэнэ үү.

KNO_3	(a)	CaBr_2	(b)	BaBr_2	(c)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	(d)	CuBr_2	(e)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	(f)
/1 оноо/		/1 оноо/		/1 оноо/		/1 оноо/		/2 оноо/		/2 оноо/	

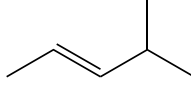
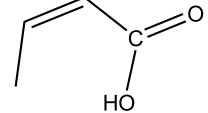
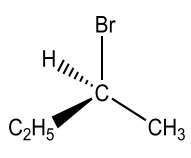
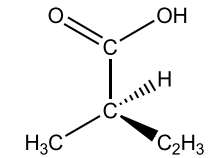
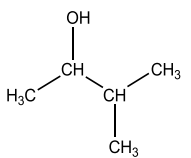
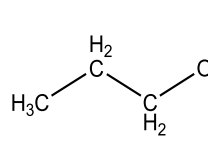
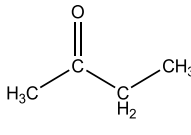
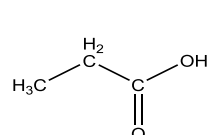
2.3. Органик бодисын бүтэц, байгуулалт

/8 оноо/

Хүснэгтэн мэдээллийг ашиглан даалгаврыг гүйцэтгэнэ үү.

Даалгавар:

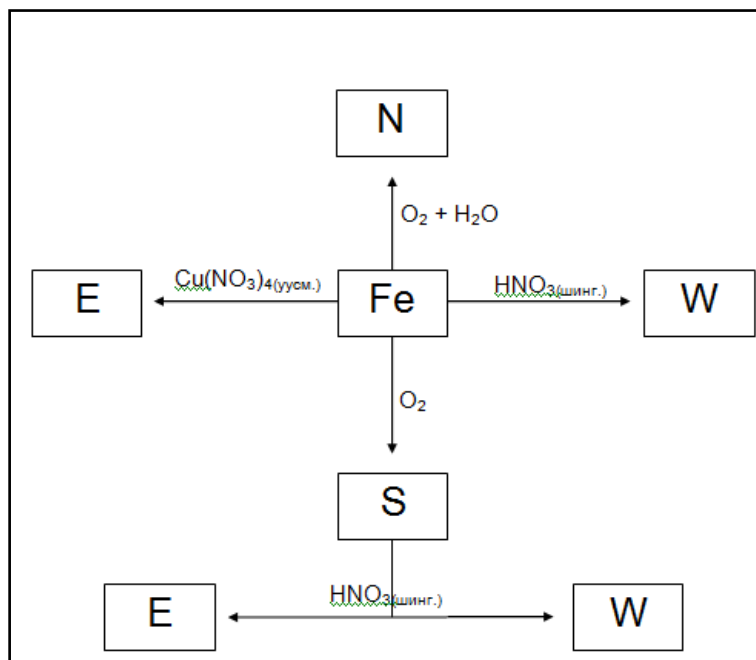
- Геометрын изомер болох транс (E) бүтэцтэй нэгдлийн дугаар (a) –ыг сонгоно уу. /1оноо/
- Гэрлийн идэвхтэй, (R) бүтэцтэй нэгдлийн дугаар (b) –ыг сонгоно уу. /1оноо/
- 2,4 – динитрофенилгидразинтай урвалд орж улбар шар өнгөтэй органик бодис үүсгэдэг нэгдлийн дугаар (c) –ыг сонгоно уу. /1оноо/
- Калийн перманганатын усан уусмалаар үйлчлэхэд 4- метил пентандиол – 2,3 үүсгэдэг нэгдлийн дугаар (d) –ыг сонгоно уу. /1оноо/
- Калийн дихроматын хүчиллэг уусмалтай халаахад, кетон үүсгэдэг нэгдлийн дугаар (e) -ыг сонгоно уу. /2оноо/
- Этанолтой хүчиллэг орчинд харилцан үйлчилж, молекул масс нь 114 н.н., $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$ гэсэн найрлагатай нийлмэл эфир үүсгэдэг нэгдлийн дугаар (f)–ыг сонгоно уу. /2оноо/

1		2	
3		4	
5		6	
7		8	

2.4. Химийн нэгдэл, шинж чанар

/8 оноо/

Төмрийн нэгдлүүдийн хувирлыг харуулсан бүдүүвчтэй танилцана уу.



Хүснэгтэн мэдээллийг ашиглан даалгаврыг гүйцэтгээрэй.

1	2	3	4	5	6	7	8
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	Fe_2O_3	Fe_3O_4	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	NH_4CNS

Даалгавар:

- Бүдүүвчийг сайтар ажиглаад, хүснэгтэн мэдээллээс харгалзах бодисын томъёог сонгоно уу. /4 оноо/
E бодисын дугаар – (a) **W** бодисын дугаар – (b)
N бодисын дугаар – (c) **S** бодисын дугаар – (d)
- E** бодисын уусмалд агуулагдах төмрийн ионтой харилцан үйлчилж, хөх өнгийн тунадас үүсгэдэг бодисын дугаар (e) –ыг сонгоно уу. /1 оноо/
- W** бодисын уусмалд агуулагдах төмрийн ионтой харилцан үйлчилж, хөх өнгийн тунадас үүсгэдэг бодисын дугаар (f) –ыг сонгоно уу. /1 оноо/
- W** бодисын уусмалд агуулагдах төмрийн ионтой харилцан үйлчилж, цусан улаан өнгийн уусмал үүсгэдэг бодисын дугаар (g) –ыг сонгоно уу. /1 оноо/
- E** бодисыг халааж, задлахад үүсдэг төмөртэй нэгдлийн дугаар (h) –ыг сонгоно уу. /1 оноо/