



МОНГОЛ
УЛСЫН
ХАМГААЛ
ЭРХ
ХАМГААЛ
МОНГОЛ

ДОРНОД АЙМГИЙН
БОЛОВСРОЛЫН
ГАЗАР

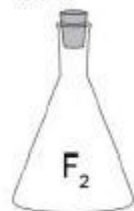
ЭЛСЭЛТИЙН ШАЛГАЛТ-2025

ХИМИ Онлайн сорил-4

4 сарын 27 12.00-13.40

1.

Стандарт нөхцөлд байх тус бүр нэг моль хийнүүдийн аль нь хамгийн их нягттай вэ?



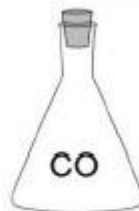
A



B



C



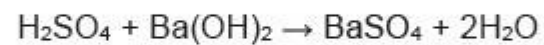
D



E

2.

Дараах урвалаар гаргаж авсан давсыг цэвэрлэхэд тохирох аргыг сонгоно уу.



A. Хандлах

B. Талстжуулах

C. Шүүх

D. Ууршуулах

E. Нэрэх

3.

${}^{31}_{15}X$ элементийн атомын изотопыг сонгоно уу.

A. ${}^{15}_7X$ B. ${}^{33}_{15}X$ C. ${}^{30}_{14}X$ D. ${}^{32}_{16}X$ E. ${}^{33}_{16}X$

4.

18°C температуртай хүчлийн уусмал дээр металл магнийг нэмсний дараа уусмалын температур нь 21°C болжээ. Урвалын дулааны илрэлийг тодорхойлно уу.

A	өөрчлөлтгүй	$\Delta H^0 = 0$	C	эндотерм	$\Delta H^0 > 0$
B	экзотерм	$\Delta H^0 > 0$	D	эндотерм	$\Delta H^0 < 0$
			E	экзотерм	$\Delta H^0 < 0$

5.

Кобальт (II) – ын хлоридын хөх өнгийн талст бодисын талаарх мэдээллүүдийг өгчээ. Эдгээрээс ҮНЭН мэдээллийг сонгоно уу.

- I. Хөх өнгийн талст дээр ус нэмэхэд ягаан өнгийн гидратжсан давс үүснэ.
- II. Хөх өнгийн талстыг халаахад ягаан өнгийн усгүй давс үүснэ.
- III. Хөх өнгийн талст давс ягаан болж байгаагаар нь устөрөгчийг танина.
- IV. Хөх өнгийн кобальт (II) – ын хлорид нь устай эргэх урвалд орно.

A. I, II

B. I, III

C. II, IV

D. I, IV

E. III, IV

6.

Азотыг лабораторид гарган авах урвалын тэгшитгэл аль нь вэ?

- A. $\text{NH}_4\text{Cl}_{(\text{уус})} + \text{NaNO}_{2(\text{уус})} \rightarrow \text{NaCl}_{(\text{уус})} + \text{N}_{2(\text{x})} + 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})}$
- B. $2\text{NaN}_{3(\text{xат})} \rightarrow 2\text{Na}_{(\text{xат})} + 3\text{N}_{2(\text{x})}$
- C. $10\text{Na}_{(\text{xат})} + 2\text{KNO}_{3(\text{xат})} \rightarrow \text{K}_2\text{O}_{(\text{xат})} + 5\text{Na}_2\text{O}_{(\text{xат})} + \text{N}_{2(\text{x})}$
- D. $4\text{NH}_{3(\text{x})} + 3\text{O}_{2(\text{x})} \rightarrow 2\text{N}_{2(\text{x})} + 6\text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})}$
- E. $2\text{NH}_{3(\text{x})} \rightarrow \text{N}_{2(\text{x})} + 3\text{H}_{2(\text{x})}$

7.

Хүчил, сууриуд нь ахуй амьдрал, үйлдвэрлэлд өргөн хэрэглэгддэг. Хүчлийн хэрэглээг харгалзуулна уу.

а. H_2SO_4 б. HNO_3 в. NH_3 г. HCl д. NaOH

1. савангийн үйлдвэрлэлд

2. бордоо үйлдвэрлэлд

3. аккумулятор үйлдвэрлэлд

4. дарь үйлдвэрлэлд

A. а3 б4

B. а3 б2 г1

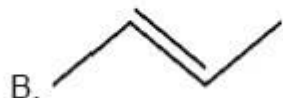
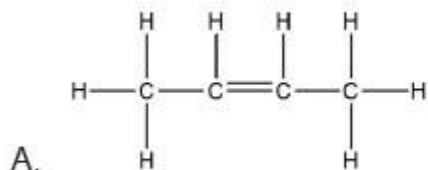
C. а4 б3 в1 г2

D. а2 б4 г3

E. в2 д1

8.

Органик нэгдлийн томьёог илэрхийлэх олон хэлбэр байдаг. Өгсөн томьёонуудаас бутены хураангуй томьёог сонгоно уу.

C. C_4H_8 D. CH_2 E. $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3$

9.

Аль бодисын исэлдэх урвалаар пропаналь үүсэх вэ?

A. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$ B. $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$ C. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ D. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ E. $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$

10.

$C=O$ холбоо агуулаагүй нэгдлийг сонгоно уу.

A. альдегид

B. нийлмэл эфир

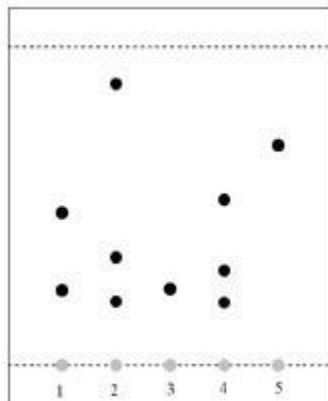
C. энгийн эфир

D. карбон хүчил

E. кетон

11.

Таван будагч бодисын дээжний хроматограммыг харуулжээ. Аль нь цэвэр бодис вэ?



A. 5

B. 3, 5

C. 2

D. 1, 2, 4

E. 1, 3

12.

Барийн иодидын талстыг усанд уусгажээ.

I. Энэ уусмал дээр хар тугалганы нитратын уусмалаас илүүдлээр нэмэхэд X тунадас үүссэн ба тунадасыг шүүсэн.

II. Шүүгдэс дээр шингэрүүлсэн хүхрийн хүчлийн уусмалаас нэмэхэд Y тунадас үүсчээ.

X ба Y тунадасны өнгийг тодорхойлно уу.

	X	Y		X	Y
A	Цагаан	Шар	C	Шар	Шар
B	Цагаан	Цагаан	D	Шар	Цагаан
			E	Шаргал	Цайвар

13. Дундын хос болон чөлөөт хос электроны тоо тэнцүү байх молекул аль нь вэ?

- A. C_2H_2 B. CO C. HCl D. NH_3 E. CO_2

14. Ус 373K, этанол 351.5K температурт буцалдаг бол дараах тайлбаруудын аль нь ОНОВЧТОЙ вэ?

- A. 351.5K температурт этанолын уурын даралт усныхаас их байна.
B. 351.5K температурт усны уурын даралт этанолынхоос их байна.
C. 351.5K температурт ижил уурын даралттай байна.
D. 351.5K температурт этанолын молекул хоорондын хүч их байна.
E. Уурын даралт буцлах цэгтэй холбоогүй.

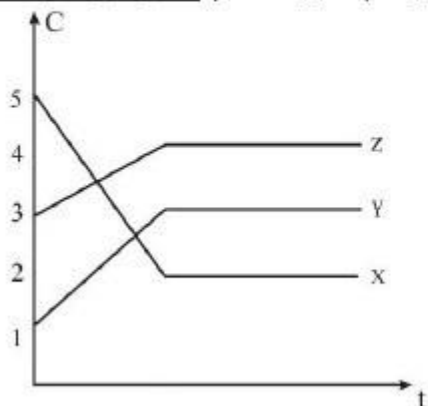
15. Эндотерм болон экзотерм урвалуудын талаарх аль өгүүлбэр нь ҮНЭН бэ?

- I. Экзотерм урвалын үеэр дулаан ялгарна.
II. Эндотерм урвалын температур ихэсдэг. Учир нь дулааныг шингээж байна.
III. Метаныг агаарт шатаах нь экзотерм урвал юм.

- A. зөвхөн I ба III B. зөвхөн I ба II C. I, II ба III D. зөвхөн II ба III E. зөвхөн I

16.

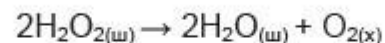
1 дм³ эзлэхүүнтэй битүү саванд Х хий задарч Y ба Z хийг үүсгэнэ. Эх ба бүтээгдэхүүн бодисын концентрац хугацаанаас хамаарах график ашиглан X, Y, Z хийн тэнцвэрийн үеийн концентрацийг (моль·дм⁻³) тодорхойлно уу.



	X	Y	Z
A	2.00	3.00	1.00
B	3.00	2.00	1.00
C	2.00	3.00	4.00
D	5.00	1.00	3.00
E	5.00	3.00	4.00

17.

Устөрөгчийн хэт ислийн задрах урвал дараах тэгшитгэлээр явагддаг.



Хүчилтөрөгчийн үүсэх хурдтай тэнцүү байх илэрхийллийг сонгоно уу.

A. $v = \frac{2\Delta[\text{H}_2\text{O}_2]}{\Delta t}$ B. $v = \frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta[\text{H}_2\text{O}_2]}{\Delta t}$ C. $v = -\frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta[\text{H}_2\text{O}]}{\Delta t}$ D. $v = \frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta[\text{H}_2\text{O}]}{\Delta t}$ E. $v = \frac{2\Delta[\text{H}_2\text{O}]}{\Delta t}$

18.

Шохойн чулууны талаарх мэдээллээс ЗӨВИЙГ сонгоно уу.

- A. Шохойг шатаахад хүчилтөрөгч урвалд оролцож кальцийн оксид ба нүүрсхүчлийн хий үүсгэнэ.
- B. Шохойн чулууг шатаахад үүсэх кальцийн оксидыг болсон шохой гэж нэрлэдэг.
- C. Тахианы өндөгний хальсны багахан хувийг кальцийн карбонат эзэлдэг.
- D. Кальцийн оксидыг усанд уусгахад дулаан ялгарч түүхий шохой үүсдэг.
- E. Түүхий шохойг хүчиллэг хөрсийг саармагжуулахад хэрэглэдэг.

19.

X металл нь Y металл биштэй урвалж орж X_2Y гэсэн нэгдэл үүсгэдэг бол дараах өгүүлбэрүүдээс тохирохыг нь сонгоно уу.

- I. X нь үелэх хүснэгтийн 1-р бүлэгт байрладаг.
- II. X нь үелэх хүснэгтийн 2-р бүлэгт байрладаг.
- III. Y нь үелэх хүснэгтийн 6-р бүлэгт байрладаг.
- IV. Y нь үелэх хүснэгтийн 7-р бүлэгт байрладаг.

A. II ба IV

B. I ба IV

C. II ба III

D. I ба III

E. III ба IV

20.

Дараах урвалын тэгшитгэлд үндэслэн органик урвалын ангиллыг харгалзуулна уу.

1	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{C}=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{CH}_3$	A	Ангижрах
2	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{Br}}{\text{CH}}-\underset{\text{Br}}{\text{CH}_2}$	Б	Халах
3	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(=\text{O})\text{H} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{C}(\text{Cl})-\text{C}(=\text{O})\text{H} + \text{HCl}$	В	Нэгдэх
4	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})\text{OH} \xrightarrow{[\text{H}]} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})\text{H} + \text{H}_2\text{O}$	Г	Изомержих

A. 1В, 2Г, 3Б, 4А

B. 1Г, 2В, 3А, 4Б

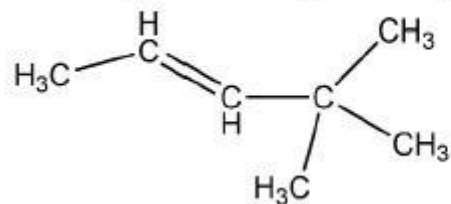
D. 1Б, 2А, 3Г, 4В

C. 1Г, 2В, 3Б, 4А

E. 1А, 2Г, 3Б, 4В

21.

Өгсөн нэгдлийг олон улсын нэршлээр нэрлэнэ үү.



- A. 2,2 – диметил пент-3-ен
- B. 4,4 – диметил пент-2-ин
- C. 2,2– диметил пент-3-ин
- D. 4,4 – диметил пент-2-ен
- E. 4,4,4 – триметил бут-2-ен

22.

Полимерийн нэр, молекулын бүтэц, хэрэглээг харгалзуулсан хүснэгтээс БУРУУГ сонгоно уу.

	нэр	молекулын бүтэц	хэрэглээ
A	Полиэтилен	$\left[\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ -\text{C}-\text{C}- \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} \right]_n$	Гялгар уут, хуванцар сав хийхэд ашигладаг.
B	Полипропилен	$\left[\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ -\text{C}-\text{CH}_2- \\ \\ \text{H} \end{array} \right]_n$	Хүнсний сав, тоглоом, химийн сав хийхэд ашигладаг.
C	Поливинилхлорид	$\left[\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ -\text{C}-\text{C}- \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{Cl} \end{array} \right]_n$	Усны шугам хоолой хийхэд ашигладаг.
D	Найлон	$\left[\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C}- \\ \end{array} (\text{CH}_2)_4 \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C}-\text{NH}- \\ \end{array} (\text{CH}_2)_6 \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ -\text{N}- \end{array} \right]_n$	Хувцас үйлдвэрлэлд хэрэглэдэг, торгомсог материал.
E	Полиэтен терефталат	$\left[\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C}- \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ -\text{C}-\text{O}- \end{array} (\text{CH}_2)_2 \text{O} \right]_n$	Хайруулын таваг хийхэд хэрэглэнэ.

23.

Бага зэргийн бохирдолтой 4.60 г натрийн дээжийг усанд хийхэд (100 кПа ба 298K) 1.86 дм³ устөрөгч ялгарчээ. Анх авсан дээж дэх хольцын масс ба натрийн цэвэршлийн зэргийг тодорхойлно уу.

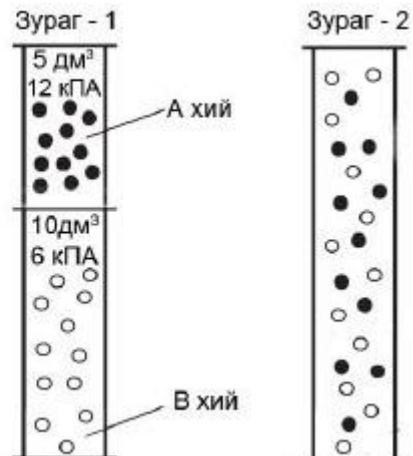


	хольцын масс	цэвэршлийн зэрэг
A	1.15 г	25.00%
B	1.15 г	75.00%
C	3.45 г	75.00%
D	3.45 г	25.00%
E	1.73 г	75.00%

24.

Тогтмол температурт, хооронд нь хавхалгаар тусгаарласан саванд буй А, В хийг **Зураг-1** харуулжээ. Хавхалгыг нээсний дараах (**Зураг – 2**) хийн холимгийн нийт даралтыг тооцоолно уу.

- A. 24 кПа
- B. 12 кПа
- C. 8 кПа
- D. 4 кПа
- E. 27 кПа



25.

Урвалын тэгшитгэлүүдээс доогуур нь зурсан атомын исэлдлийн зэрэг хамгийн их өөрчлөгдсөнийг сонгоно уу.

- A. $2\text{KMnO}_4 + 3\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 3\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnO}_2 + 2\text{KOH}$
- B. $\text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{CuS} + 2\text{HCl}$
- C. $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
- D. $\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{S} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{S}$
- E. $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$

26.

Шохойн чулууг барилгын материал үйлдвэрлэл, орчны бохирдлыг бууруулах гэсэн хоёр чиглэлээр хэрэглэдэг. Шохойн чулуунаас гарган авсан шохойн усаар барилгын хана шохойдоход хэсэг хугацааны дараа цайрч хатуурдаг. Энэ үед явагдах урвал аль нь вэ?

- A. $\text{MgO}_{(\text{хат})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_{2(\text{уус})}$
- B. $\text{CaO}_{(\text{хат})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{уус})}$
- C. $\text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{уус})} + \text{SO}_{2(\text{x})} \rightarrow \text{CaSO}_{3(\text{хат})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})}$
- D. $\text{Mg}(\text{OH})_{2(\text{уус})} + \text{CO}_{2(\text{x})} \rightarrow \text{MgCO}_{3(\text{хат})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})}$
- E. $\text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{уус})} + \text{CO}_{2(\text{x})} \rightarrow \text{CaCO}_{3(\text{хат})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})}$

27.

Азот ба хүхэр, тэдгээрийн нэгдлүүдийг өгчээ. N_2 , NH_3 , NO , NO_2 , S , H_2S , SO_2 , $H_2S_2O_7$

Дараах мэдээлэлд тохирох бодисыг тодорхойлно уу.

I. Ердийн нөхцөлд зөвхөн лититэй урвалд ордог (X) бодис.

II. Хүхрийн хүчлийн үйлдвэрлэлийн процесст устай урвалд орж хүхрийн хүчил үүсгэдэг (Y) бодис.

A. X - N_2 , Y - $H_2S_2O_7$

B. X - NH_3 , Y - $H_2S_2O_7$

C. X - NO , Y - H_2S

D. X - NO_2 , Y - SO_2

E. X - N_2 , Y - SO_2

28.

Хүснэгтийн аль мөрөнд металлыг хүдрээс нь гаргах аргыг **ЗӨВ** тодорхойлсон бэ?

	электролизийн аргаар гаргаж авдаг металлууд	устөрөгчөөр ангижруулж гаргаж авдаг металлууд
A	Na, Ca, Al	Cu, Pb
B	Pt, Ca, K	Fe, Ag
C	Mg, Li, Pb	Cu, Zn
D	Ba, Ca, Ag	Pb, Fe
E	K, Mg, Au	Fe, Cu

29.

$H_3C-CH_2-CH_2-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-H$ ба $H_3C-CH_2-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-CH_3$ томьёотой нэгдлүүдийн аль алинтай
нь урвалд ордог бодисыг сонгоно уу.

A. $Ag(NH_3)_2OH$

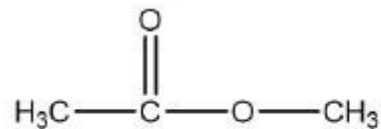
B. $NaHCO_3$

C. HCN

D. $NaOH$

E. $Cu(OH)_2$

30.



томъёотой бодисыг натрийн шүлтээр үйлчлэхэд аль нэгдэл үүсэх вэ?

A. $\text{H}_3\text{C}-\text{ONa}$ B. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH}$ C. $\text{H}_3\text{C}-\text{COOH}$ D. CH_3-COONa E. HCOONa

31.

Калийн нитратын уусах чанар 27°C –д 40 (г/100г ус), 80°C –д 169 (г/100г ус) байдаг. Калийн нитратын 80°C –д байгаа 100 грамм ханасан уусмалыг 27°C болгож хөргөхөд хэдэн грамм калийн нитрат талсжих вэ?

A. 34 грамм

B. 66 грамм

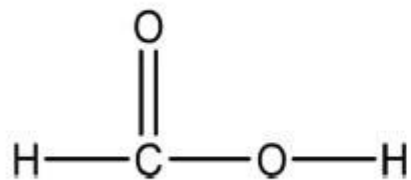
C. 42 грамм

D. 69 грамм

E. 48 грамм

32.

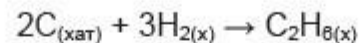
Өгсөн нэгдэл дэх **нүүрстөрөгчийн атомын** эрлийзжилт, исэлдлийн хэм, сигма болон пи холбооны тоог олно уу.



	эрлийзжилт	исэлдлийн хэм	сигма ба пи
A	sp^2	4+	3 σ 1 π
B	sp^2	3-	4 σ 1 π
C	sp^3	3-	3 σ 1 π
D	sp^2	2+	3 σ 1 π
E	sp^3	2-	4 σ 1 π

33.

Хүснэгт дэх мэдээллийг ашиглан этаны үүсэхийн стандарт энтальпийн өөрчлөлтийг тодорхойлно уу.



урвал	$\Delta H^\circ / \text{кЖ}$
$\text{C}_{(\text{хат})} + \text{O}_{2(\text{х})} \rightarrow \text{CO}_{2(\text{х})}$	-394
$2\text{H}_{2(\text{х})} + \text{O}_{2(\text{х})} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})}$	-572
$2\text{C}_2\text{H}_{6(\text{х})} + 7\text{O}_{2(\text{х})} \rightarrow 4\text{CO}_{2(\text{х})} + 6\text{H}_2\text{O}_{(\text{ш})}$	-3120

A. $(2 \times (-394) + 3 \times (-572)) - (-3120)$

B. $\frac{1}{2} \times (-3120) - (2 \times (-394) + \frac{3}{2} \times (-572))$

C. $(2 \times (-394) + \frac{3}{2} \times (-572)) - \frac{1}{2} \times (-3120)$

D. $(2 \times (-394) + \frac{3}{2} \times (-572)) + \frac{1}{2} \times (-3120)$

E. $((-394) + 2 \times (-572)) - 2 \times (-3120)$

34.

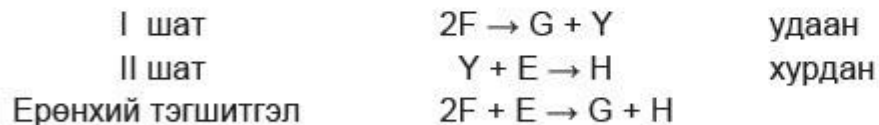
500K температурт $\text{CO} + 2\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}$ тэнцвэрийн системийн $K_c = 14.50$ байв. Хэрэв 500K температурт 1.00 литр багтаамжтай битүү саванд 0.100 моль H_2 , 0.125 моль CO , 0.005 моль CH_3OH агуулагдаж байсан бол урвалын харьцаа хэд байх вэ? Тэнцвэр тогтохын тулд урвал аль чиглэлд явагдахыг тогтооно уу.

	урвалын харьцаа	урвалын чиглэл
A	4.00	буцах
B	4.00	шулуун
C	0.25	буцах
D	0.25	шулуун
E	14.50	өөрчлөгдөхгүй

35.

Ихэнх химийн урвал 2 буюу түүнээс дээш шатыг дамжин явагддаг. Үүнийг эгэл урвал буюу элементар урвал гэж нэрлэдэг. Эгэл урвалын хурд харилцан адилгүй байх ба тухайн химийн урвалын хурдыг хэмжиж болохуйц эгэл урвалын хурдаар тодорхойлдог.

Хийн фазад явагдаж буй нэгэн урвалын I, II шатны эгэл урвалуудын болон ерөнхий урвалын тэгшитгэлийг өгчээ. Энэ урвалын хурдны хуулийн илэрхийллийг бичнэ үү.



A. $v = k[Y][E]$

B. $v = k[F]^2$

C. $v = k[F]^2[E]$

D. $v = k[2F]$

E. $v = k[2F][Y][E]$

36.

Гексаналийн молекул томъёо $C_5H_{11}CHO$ бол түүнд:

- I. Салбарлалтын изомер (оптик изомерийг нэг гэж тоолно)
- II. Оптик изомер (R, S изомерийг тус тусад нь тоолно)
- III. Функциональ бүлгийн изомер (оптик изомерийг нэг гэж тоолно) тус бүр хэд байгааг тодорхойлно уу.

	салбарлалтын изомер	оптик изомер	функциональ бүлгийн изомер
A	6	4	6
B	7	4	6
C	7	4	5
D	8	6	6
E	8	6	5

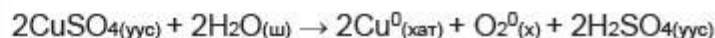
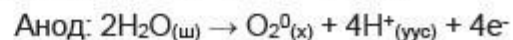
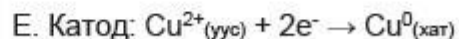
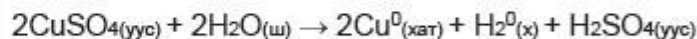
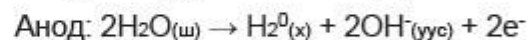
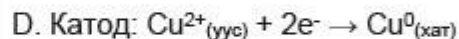
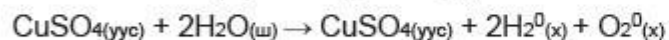
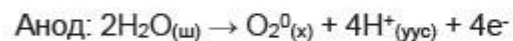
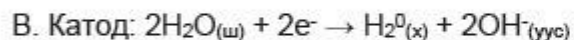
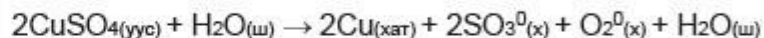
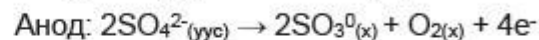
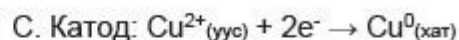
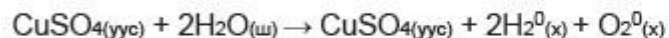
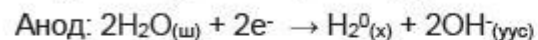
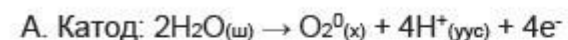
37.

Барийн гидроксидын 1.00 моль/дм^3 концентрацтай 70.00 см^3 уусмалыг бүрэн саармагжуулахаар 0.50 моль/дм^3 концентрацтай 300.00 см^3 давсны хүчлийн уусмал нэмсэн бол урвалаас илүүдэж үлдсэн бодисын тоо хэмжээ ба урвалаар үүсэх давсны массыг олно уу.

	илүүдэл бодисын тоо хэмжээ	давсны масс
A	0.08 моль	31.20 г
B	0.01 моль	29.12 г
C	0.08 моль	12.08 г
D	0.01 моль	14.56 г
E	0.07 моль	14.56 г

38.

Зэсийн сульфатын усан уусмалын электролизийн үед катод, анод дээр явагдах хагас урвал болон электролизийн нэгдсэн тэгшитгэлийг илэрхийлсэн хэсгийг сонгоно уу.



39.

Үелэх хүснэгтийн IV бүлгийн элементүүдийн шинж чанар, бүтцийг харгалзуулна уу.

	томьёо		шинж чанар		бүтэц
1	$C_{(алмаз)}$	a	металл	X	Ковалент торын
2	Ge	b	металл биш	Y	Металлын торын
3	Pb	c	инерт	Z	Ионы торын
		d	металлоид	W	Молекулын торын

A. 1bW, 2dY, 3aY

B. 1bX, 2aY, 3aY

C. 1bW, 2aY, 3dX

D. 1cW, 2dY, 3aX

E. 1bX, 2dX, 3aY

40.

Устөрөгч, метан нь их дулаан ялгаруулдаг хамгийн сайн түлшүүд юм. Стандарт нөхцөлд устөрөгч ба метаны шатахын дулаан нь харгалзан $286.00 \text{ кЖ} \cdot \text{моль}^{-1}$ ба $891.00 \text{ кЖ} \cdot \text{моль}^{-1}$ байдаг.

Хэвийн нөхцөлд байгаа устөрөгч ба метаны 22.40 л холимгийг шатаахад 709.50 кЖ дулаан ялгарсан бол холимгийн найрлага дахь устөрөгчийн эзлэхүүн ба метаны эзлэхүүний хувийг тодорхойлно уу.

	V (H_2)	% (CH_4)
A	6.72 л	70.00%
B	15.68 л	30.00%
C	5.43 л	75.76%
D	16.97 л	24.24%
E	3.40 л	84.82%

Судлаач 2 төрлийн (А, В) металлаас тогтсон нэгэн хайлшийн найрлагыг тодорхойлох туршилтуудыг хийжээ. Туршилтын үр дүнд тохирох хариуг хүснэгт дэх харгалзах тооноос сонгоно уу.

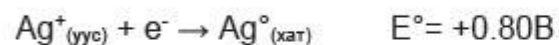
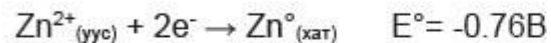
1	2	3	4	5	6	7
Al	Zn	Mg	Fe	Cu	Ag	Cr

Даалгавар:

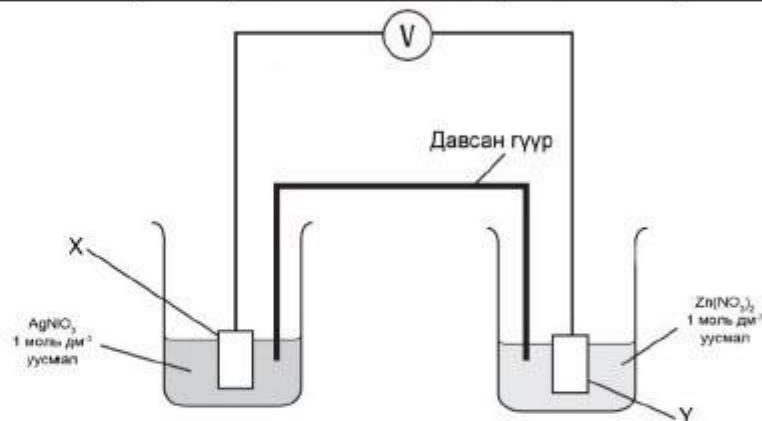
- Судлаач металлын хайлшаас 11.000 г авч давсны хүчлийн уусмалд хийхэд хэвийн нөхцөлд 1.120 л хий ялгарч 7.750 г хатуу үлдэгдэл тунажээ. Давсны хүчилд ууссан металлын атом масс **(ab)** – ыг тооцоолно уу.
- Давсны хүчилд ууссан А металлын дугаар **(c)** – ыг сонгоно уу.
Хатуу үлдэгдлийг шүүж, цэвэрлэн хатаагаад шүлтийн уусмалд хийхэд уусаагүй ба концентрацтай хүхрийн хүчил, концентрацтай азотын хүчилд хийхэд уусаж, хий ялгаруулж байв.
- Цэвэрлэж хатаасан 7.750 г хатуу үлдэгдлийг концентрацтай азотын хүчилд хийхэд бүгд уусаж 5.425 л хүрэн өнгийн хий ялгарсан бол уг металлын атом масс **(de)** – ыг тооцоолно уу.
- Азотын хүчилд ууссан В металлын дугаар **(f)** – ыг сонгоно уу.
- Хайлшийн найрлага дахь А металлын эзлэх хувь **(gh)** – ийг тооцоолно уу.

Цахилгаан химийн хэлхээний зураг ба ангижрах хагас урвалын потенциал өгчээ. Өгөгдлийг ашиглан даалгаврыг гүйцэтгэж, тохирох хариуг хүснэгт дэх харгалзах тооноос сонгоно уу.

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
$Y \rightarrow X$	исэлдэх	анод	$X \rightarrow Y$	Zn^0	гальваны хэлхээ	Ag^0	электролитийн хэлхээ	ангижрах	катод



$$E^0_{хэл} = E^0_{кат} - E^0_{ан}$$



Даалгавар:

1. X электродыг хийсэн металлын дугаар **(a)** – ыг сонгоно уу.
2. Y электрод дээр явагдах урвалын дугаар **(b)** – ыг сонгоно уу.
3. Хэлхээний потенциал **(c.de)** – ыг тооцоолно уу.
4. Хэлхээний ерөнхий урвалын тэгшитгэлийг бичиж коэффициентүүдийн нийлбэр **(f)** – ийг олно уу.
5. Электроны урсгалыг тодорхойлсон дугаар **(g)** – ыг сонгоно уу.
6. Цахилгаан химийн хэлхээний төрлийг тодорхойлсон дугаар **(h)** – ыг сонгоно уу.

Атом, ионуудын электронт бүтцийн томъёог хүснэгтээр өгчээ. Даалгаварт тохирох хариуг хүснэгт дэх харгалзах тооноос сонгоно уу. (дугаар давтагдаж болно)

0	1	2	3	4
$1s^2 2s^2 2p^1$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$	$1s^2 2s^2 2p^8$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
5	6	7	8	9
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	$1s^2 2s^2 2p^4$

Даалгавар:

1. Хүхрийн анионы электронт бүтцийн дугаар **(a)** – ыг сонгоно уу.
2. 1 сигма, 1 пи холбоотой, туйлгүй молекул үүсгэдэг элементийн атомын электронт бүтцийн дугаар **(b)** – ыг сонгоно уу.
3. Льюисийн электрон цэгэн тэмдэглэгээгээр валентын электрон нь 1 хос, 3 сондгой байх элементийн атомын электронт бүтцийн дугаар **(c)** – ыг сонгоно уу.
4. Катионы электронт бүтэц нь P^{3-} ионтой адил байх элементийн атомын электронт бүтцийн дугаар **(d)** – ыг сонгоно уу.
5. Ердийн нөхцөлд шар ногоон өнгөтэй хий төлөвт орших элементийн атомын электронт бүтцийн дугаар **(e)** – ыг сонгоно уу.
6. Фтортой нэгдэж хавтгайн гурвалжин хэлбэртэй молекул үүсгэдэг элементийн атомын электронт бүтцийн дугаар **(f)** – ыг сонгоно уу.
7. 3-р үеийн элементүүдээс 1-р иончлолын энерги хамгийн их байх элементийн атомын электронт бүтцийн дугаар **(g)** – ыг сонгоно уу.
8. Устөрөгчтэй нэгдэл нь молекул хоорондын устөрөгчийн холбоотой байх элементийн атомын электронт бүтцийн дугаар **(h)** – ыг сонгоно уу.

Орчин үед этанолыг автомашины биотүлш болгон хэрэглэж байна. Этанолыг үйлдвэрт этений гидротаци болон глюкозын ферментациар гарган авдаг.

Даалгаварт тохирох хариуг хүснэгт дэх харгалзах тооноос сонгоно уу.

0	1	2	3	4
$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5-\text{C}-\text{O}-\text{C}-\text{C}_2\text{H}_5 \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	$\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$	$\text{S}_{\text{N}}1$	$\text{S}_{\text{N}}2$
5	6	7	8	9
$\text{C}_2\text{H}_5-\text{CO}-\text{CH}_3$	E2	исгэгч 37°C	H_3PO_4 300°C	E1

Даалгавар:

1. Этанол гарган авах дараах урвалын явагдах нөхцлийг тодорхойлсон дугаар (**a**) – ыг сонгоно уу.



2. Спиртийн гомологийн гишүүн нэгэн нэгдлийн найрлагад **C:H:O** – ийн массын харьцаа нь **7.2 : 1.6 : 3.2** бол уг нэгдлийн молекул томьёо ($\text{C}_b\text{H}_c\text{O}_d$) – г тодорхойлно уу.
3. Бутан-2-олыг $160^\circ\text{C} - 170^\circ\text{C}$ –д концентрацтай хүхрийн хүчилтэй халаахад үүсэх бүтээгдэхүүний дугаар (**e**) – ыг сонгоно уу.
4. 1-бромобутаныг шүлтийн усан уусмалаар үйлчлэхэд явагдах урвалын механизмын дугаар (**f**) – ыг сонгоно уу.
5. Этанолын хүчиллэг орчинд, калийн дихроматаар карбон хүчил үүсгэн исэлдэх урвалын тэгшитгэл бичиж тэнцүүлэн, коэффициентүүдийн нийлбэр (**gh**) – ийг олно уу.

1	A
2	C
3	B
4	E
5	D
6	A
7	A
8	E
9	D
10	C
11	B
12	D
13	E
14	A
15	A
16	C
17	D
18	E
19	D
20	C
21	D
22	E
23	B
24	C
25	D
26	E
27	A
28	A
29	C
30	D
31	E
32	D
33	C
34	B
35	B
36	D
37	D
38	E
39	E
40	A

2.1	a	6
	b	5
	c	2
	d	6
	e	4
	f	5
	g	3
	h	0
2.2	a	6
	b	1
	c	1
	d	5
	e	6
	f	6
	g	0
	h	5
2.3	a	7
	b	9
	c	8
	d	6
	e	5
	f	0
	g	7
	h	9
2.4	a	8
	b	3
	c	8
	d	1
	e	2
	f	4
	g	3
	h	1