

БАТЛАВ

ЗАХИРАЛ

Ш.БАТЖАВ

10-Р АНГИЙН ХИМИЙН ХИЧЭЭЛИЙН АНГИ ДЭВШИХ ШАЛГАЛТЫН
ДААЛГАВАР

Анги бүлэг

Сурагчийн нэр:

Хугацаа: 60 минут

Нийт оноо: 57

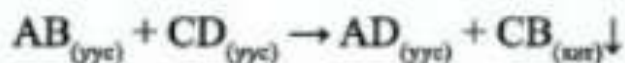
1. Аливаа химийн бодист агуулагдах жижиг хэсгийн тоог моль нэгжээр илэрхийлсэн хэмжигдэхүүнийг гэнэ. /1оноо/
А. Авогадрогийн тогтмол Б. Моль В. Бодисын тоо хэмжээ
Г. Стехиометр Д. Молийн масс
2. 60% магни, 40% хүчилтөрөгч агуулсан нэгдлийн жинхэнэ томьёо аль нь вэ. /1оноо/
А. MgO Б. Mg₂O В. MgO₂ Г. Mg₂O₂

$$R = \frac{\text{Ууссан бодисын масс, г} = m}{\text{Уусмалын эзлэхүүн, л} = V}$$

3. томьёо юуг илэрхийлж байна вэ.
/1оноо/
А. Молийн концентраци Б. Уусмалын концентраци
В. Уусмал Г. Массын концентраци
4. Химийн бодист бага хэмжээний өөр бодис эсвэл тодорхой бүтээгдэхүүнд түүний чанар, шаардлагад үл нийцэх бодис агуулагдаж байвал үүнийг гэнэ. /1оноо/
А. Хроматограф Б. Хайлах цэг В. Буцлах цэг Г. Бохирдол
5. Дараах томьёон дах R_f юуг илэрхийлж байна вэ. /1оноо/

$$R_f = \frac{\text{Шинжилж буй бодисын туулсан зай}}{\text{Уусгагчийн туулсан зай}}$$

- А. Хроматограф Б. Баригдах фактор
В. Уусгагчийн бариа Г. Адсорбцилогдох чанар
6. Хүчил суурийн титрлэх аргаар уусдаг давс гарган авах арга нь хэдэн үе шаттай вэ. /1оноо/
А. 2 Б.3 В. 4 Г. 5
7. Дараах арга ямар арга вэ. /1оноо/



- А. Хүчил суурийн титрлэх арга Б. Талстжуулах арга
В. Тунадасжих урвал Г. Шүүр арга
8. Металл калийн ионы дөлний өнгө ямар байх вэ. /1оноо/
А. Шар Б. Улаан В. Тоосгон улаан Г. Хөх ягаан

9. Аль нь алканы төлөөлөгч вэ? / 1оноо /
 А. Бутанол Б. Пропан В. Проп-2-ен Г. Проп-3-ин
10. Төмрийн (III)хлорид натрийн гидроксидтой урвалд орохд ямар өнгийн тунадас үүсгэх вэ. /1оноо/
 А. Улаан хүрэн Б. Цагаан В. Ногоон Г. Цэнхэр
11. Сульфат ионыг барийн сульфатын цагаан өнгийн тунадас үүсгэдгээр нь таньдаг. Сульфат ионыг ямар урвалж хэрэглэх вэ. /1оноо/
 А. H_2SO_4 Б. $Ba(OH)_2$ В. $BaSO_4$ Г. $BaCl_2$
12. Урвалыг хурдасгадаг биологийн катализаторыг гэнэ. /1оноо/
 А. Хурд Б. Энзим В. Хурдасгуур Г. Катализатор
13. Химийн урвалд катализатор хэрэглэхэд өөрчлөгдөхгүй хэмжигдэхүүн аль нь вэ? /2оноо/
 А. Урвалын хурд Б. Бүтээгдэхүүний найрлага В. Эх бодисын концентраци Г. Идэвхжлийн энерги
14. Нэгэн урвал 30 секунд хугацаанд явж 60 см^3 эгэлхүүнтэй устөрөгч ялгаруулжээ. Урвал ямар хурдтай явсан бэ? /2оноо/
 А. 0,5 Б. 3.0 В. 1.5 Г. 2.0
15. Дараах химийн тэнцвэр тогтсон системд Pt катализатор нэмжээ. Тэнцвэр хаашаа шилжих вэ? /2/
 $N_{2(x)} + 3 H_{2(x)} = 2NH_{3(x)}$
 А. Эх бодис үүсэх чиглэлд Б. Шулуун урвалын чиглэлд
 В. Буцах урвалын чиглэлд Г. Тэнцвэр шилжихгүй
16. $C_{(x)} + CO_{2(x)} = 2CO_{2(x)}$ $\Delta H^0 = 120 \text{ кЖ} \cdot \text{моль}^{-1}$ урвалд химийн тэнцвэрт оршиж байв. Ямар нөхцөлд урвал эх бодис үүсэх чиглэл рүү шилжих вэ? /2/
 А. Системд гаднаам дулаан өгөх Б. Системийн эглэхүүнийг багасгах
 В. Системд катализатор нэмэх Г. Системд 1 моль CO нэмэх
17. Гальваны болон электролитийн хэлхээний ялгааг зөв илэрхийлсэн өгүүлбэрийг сонгоно уу? /2/
 А. Электролитийн болон гальваны хэлхээнд хоёуланд нь цахилган гүйдэл үүсгэнэ.
 Б. Электролитийн болон гальваны хэлхээнд хоёуланд нь цахилган гүйдэл хэрэглэгдэнэ.
 В. Гальваны хэлхээнд цахилган гүйдэл үүснэ. Электролитийн хэлхээнд цахилгаан гүйдэл хэрэглэгдэнэ.
 Г. Электролитийн хэлхээнд цахилган гүйдэл үүснэ. Гальваны хэлхээнд цахилгаан гүйдэл хэрэглэгдэнэ.
18. Зэсийн (II) –ийн хлоридын уусмалын, хайлмалын электролизийн бүтээгдэхүүнийг тодорхойлно уу? /2/
 А. Хайлмалын электролиз: Cu, Cl₂. Уусмалын электролиз H₂, O₂
 Б. Хайлмалын электролиз: Cu²⁺, Cl⁻ Уусмалын электролиз H⁺, OH⁻
 В. Хайлмалын электролиз: Cu²⁺, Cl⁻ Уусмалын электролиз Cu, OH⁻ O₂
 Г. Хайлмалын электролиз: Cu, Cl₂. Уусмалын электролиз Cu, Cl₂.
19. Зарим металлын оксидуудыг халаах замаар металлыг гарган авдаг. Ямар металлыг оксидыг нь халаах замаар гарган авдаг вэ? /2/
 А. Кальцийн оксид Б. Зэсийн оксид
 В. Цайрын оксид Г. Мөнгөний оксид

20. Кальцийн карбонат дахь кальцийн массын хувь хэд вэ?
 А. 12% Б. 40% В. 8% Г. 100%
21. Шүдний оо үйлдвэрлэхэд шохойн чулууг нэмдгийн учир юу вэ? /2/
 А. Саармаг орчин үүсгэх. Б. Суурилаг орчин үүсгэх
 В. Хүчиллэг орчин үүсгэх Г. Бактерийг устгах
22. Зэсийн сульфидын тундас ямар өнгөтэй вэ? /2/
 А. Цагаан Б. Хар В. Шар Г. Цэнхэр
23. Тодорхой хэмжээтэй түлшийг хүчилтөрөгчтэй шатаахад ялгарсан дулааныггэнэ. /2/
 А. Шаталтын дулаан Б. Түлшний шаталтын энерги
 В. Дулаан ялгаруулах чадвар
24. Стандарт даралт температурт 60% устөрөгч, 40% метанаас тогтсон $0,5\text{м}^3$ түлшийг шатаахад ялгаруулах дулааныг тооцоолж зөв хариуг дугуйлана уу? /2/
 А. 2925кЖ Б. 7175 кЖ В. 9000 кЖ Г. 18000 кЖ
25. Пропений томъёог сонгоно уу? /1/
 А. C_3H_6 Б. C_3H_8 В. C_3H_4 Г. C_3H_7
26. Алкений нүүрсустөрөгчдийг ямар урвалж бодис ашиглан таних вэ? /1/
 А. Бромын ус Б. Хүхрийн хүчил
 В. Мөнгөн толины урвал Г. Этанол
27. Этанолын шатах урвалын коэффициентүүдийн нийлбэр хэд вэ? /1/
 А. 4 Б. 8 В. 7 Г. 9
28. Аль функциональ бүлэг карбон хүчил байх вэ? /1/
 А. Формиль- COH Б. Оксо- CO
 В. Гидрокси- OH Г. Карбокси- COOH
29. $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$ өгөгдсөн нэгдлийг нэрлэнэ үү? /1/
 А. 3,3 диметил бутан Б. 3,4 диметил бутан
 В. 2,2 диметил бутан Г. 2,3 диметил бутан
30. Дараах крекингээр ямар алкен үүсэх вэ? /1/
 Октан $\rightarrow \text{C}_4\text{H}_{10} + \dots\dots\dots$
 А. C_4H_{10} Б. C_4H_8 В. C_4H_6 Г. C_3H_8

Задгай даалгавар

1. Никотин нь тамхины найрлагад ордог мансууруулах үйлчилгээтэй органик бодис юм. Никотины молекул 7,402 г С , 0,871г Н, 1,727 г N гэсэн найрлагатай , молекул масс нь 162,3 гр бол молекул томъёог олоорой. /3/

2. Химийн урвалын хурдад нөлөөлөх хүчин зүйлсүүдийг нэрлэнэ үү? /3/
 1..... 2.....
 3..... 4.....
3. Дараах урвалын тэгшитгэлийг гүйцээнэ үү? \Зоноо\
 $\text{MgSO}_4 + \text{CaCO}_3 =$
4. Дараах нэрэнд тохирсон бүтцийг дүрсэлнэ үү? \Зоноо\
 1. Проп-1-ен

2. 2,2 диметилбутан

5. Барийн карбонатыг халааж задлахад хангалттай өндөр температур шаардагддаг. Барийн карбонат ба задралын бүтээгдэхүүн болох барийн оксид ямар өнгөтэй вэ? Задарлын тэгшитгэлийг бичээрэй. /3/

.....
.....