

question

1889-1891 жылдары иондардың гидраттанатыны туралы көзқарас енгізген ғалым

Химиялық реакциялар жүруіне ең қажетті жағдайлардың бірі

«Органикалық заттардың құрылыс теориясы» кімнің туындысы?

Органикалық химия нені зерттейді?

Органикалық химияның мазмұны мен әдістемесін жетілдіруде көрнекті еңбек сіңірген ғалымның қатарларға жататын заттардың ішінен көмірсутектердің бірінші өкілі қандай?

.Гомологтың қатардың екінші өкілдері қатарының толық қарастырылғаны?

.Құрылыс теориясының негізі неше қағида талқылайды?

«Зат қасиетінің құрылысына тәуелділігі бутан мен пентанның изомерін қарастыру, физикалық қасиетіндегі ерекшелікті көрсету арқылы түсіндіреді» -

Құрылыс теориясының негізгі қағидалары?

Ацетилен молекуласында қандай молекула түзеледі?

Оттегі бар органикалық қосылыстардың химиялық құрылысы немен анықталады?

Органикалық химия курсының мазмұны мен оқыту әдістемесін дамытуда елеулі үлесін

Гибридтену типіне байланысты атомдардың неше валенттік күйі бар?

Органикалық ковалентті байланыстың екі түрі ажыратылады. Қандай?

Органикалық химия нені оқытады?

Электрондардың жұптасуы арқылы жүзеге асатын байланысты не деп атайды?

Гибридтену теориясын ашқан кім, қай жылы ашты?

Молекуладағы атомдардың өзара әсері туралы қай тақырыпта оқытылады?

Төмендегі қос байланыс этиленмен салыстырғанда қалай орналасқан?

Д.И.Менделеев ашқан периодтық заң - ...

Периодтық заңның негізінде қандай ғылым дамыды?

.Пруст ашқан заң

Кейбір органикалық заттарға жаңатүзілген мыс (II) гидроксидің қосып қыздырғанда қы

Глюкоза үшін изомердің қандай түрі сипатталады

Каучукке жатады

Алкандар үшін сапалық реакция:

Төменде келтірілген формулалардағы оксидтер орналасқан қатар

Қышқылдарды құрамы бойынша жіктейді

Органикалық қосылыстардың маңызды кластары туралы ұғымдар

Мыстың (II) оксидін алу үшін мысқа қосады

Протон заряды нешеге тең?

Заряды 1-ге тең болатын элементтер болшегі

Ең жоғары тотықтырғыш қасиетке ие элемент

Топ бойынша жоғарғыдан төменге қарай бейметалдардың тотықтырғыш активтілігі

VII топ элементтерінің жоғарғы оксидтерінің формуласы

Сутегінің теріс тотығу дәрежесіндегі қосылыстар

Заряды 1-ге тең болатын элементтер болшегі

$CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3Cl + HCl$ реакция теңдеуіндегі барлық коэффициенттер

саны

Төменде келтірілген формулалардағы оксидтер орналасқан қатар
Қышқылдарды құрамы бойынша жіктейді
Авогадро тұрақтысының сандық мәнін көрсетіңіз:
Массасы 177,5 г хлор (қ. ж.) қандай көлем алады:
Заттардың қайсысы күрделі заттарға жатады:
Азоттың 56 грамы (қ. ж.) қандай көлем алады
Бес грамы (қ. ж.) ең көп көлем алатын газ:
Темір купоросының формуласы
Массасы 320 г натрий гидроксидінің моль саны:
Заттардың қайсысы жай затқа жатады:
Оттектің $3,01 \cdot 10$ молекуласы неше мольге тең:
Жай затты көрсетіңіз:
Сутек пероксидіндегі сутек пен оттектің массалық үлестерін (%) табыңыздар:
Қай газдың тығыздығы ауа бойынша 2,448 тең:
Массасы 2,8 г темірдегі зат мөлшерін есептендер
Валенттілік ұғымын химияға енгізген
Химиялық реакциялар жүруіне ең қажетті жағдайлардың бірі
И.Я . Берцелиустың химияға енгізген негізгі ұғымы?
Қоспаларды құрамына қарай неше топқа бөледі
Темір мен күкіртті қоспадан бөлу әдісі
Бейорганикалық қосылыстардағы оксидтер жіктеледі
Төменде келтірілген формулалардағы оксидтер орналасқан қатар
Қышқылдарды құрамы бойынша жіктейді
Бейорганикалық қосылыстардың маңызды кластары туралы ұғымдар қалыптасуының
Мыстың (II) оксидін алу үшін мысқа қосады
Бейорганикалық қосылыстардағы оксидтер жіктеледі
Төменде келтірілген формулалардағы оксидтер орналасқан қатар
Тұздар ерітіндісінен хромның ығыстырып шығаратын металл
Д.И.Менделеев ашқан периодтық заң - ...
Периодтық заңның негізінде қандай ғылым дамыды?
Протон заряды нешеге тең?
Заряды 1-ге тең болатын элементтер болшегі
Ең жоғары тотықтырғыш қасиетке ие элемент
Топ бойынша жоғарғыдан төменге қарай бейметалдардың тотықтырғыш активтілігі
VII топ элементтерінің жоғарғы оксидтерінің формуласы
Сутегінің теріс тотығу дәрежесіндегі қосылыстар
Заряды 1-ге тең болатын элементтер болшегі
 $6\text{HCl} + \text{KClO}_3 = \text{KCl} + 3\text{Cl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ реакция теңдеуіндегі барлық коэффициенттер саны
 KClO_3 бертолле тұзындағы хлордың тотығу дәрежесі

Хром(III) оксиді Cr_2O_3 қандай қасиет көрсетеді

optiona

С. И.А.Каблуков

Заттардың тығыз жанасуы

D. A.M. Бутлеров

Барлық жауап дұрыс

Л.А.Цветков

Метан

Спирт

3

3

сызықты

Этил спирті

A.M. Бутлеров

3

δ,л

Көмірсутектердің және құрамына периодтық жүйедегі басқа да элементтер кіретін қосы

Ковалентті

Полинг 1931ж

Спирттер

Симметриясыз

табиғат дамуының жалпы заңдарының бірі

жаратылыстану

Құрам тұрақтылық заңы

фенол

құрылымдық

көмірсутектер

нейтрлену

SO₂ , CuO , Fe₂ O₃

Оттекті және оттексіз

. 3

. O₂

+1

Протон

F

Кемиді

. R 2O7

Гидридтер

Протон

14

5

- . Амфотерлік
- . Протониттік теориясын

. 5

2

Гидридтер

Кемиді

бөлшектенбейді

химиялық элемент

изотоп

- . периодтық заң

. период

. $\text{H}\cdot \cdot \text{H} \rightarrow \text{H}:\text{H}$

. 4-ке дейін өседі

. полюссіз ковалентті

. NH_3

. иондық

. H_2 , F, NH_3

. Төрт

. күш

. тотықтырғыш

. -3

A. 5

Mg, Ca, Ba

A. іргелі

A. O_2

A. жаңа заттар түзілуінен

A. сегіз

A. қосылу

төрт

Тотықсыздандырғыш

екі

айырылу

$u=c_1-c_2/t_1-t_2$

қайтымды

99.20%

4000C

2-3 есеге

16 есе

0.002

. CO

+ SO₂, CuO , Fe₂ O₃

Бір негізді, екі негізді және үш негізді

6,02 * 10 моль

56 л

Су.

44,8 л.

CH₄

FeSO₄*7H₂O

8.

P₄

0,5 моль.

Сутек.

94,12 және 5,88.

Хлор

0.05

В. Ә.Франкклад

. Заттардың тығыз жанасуы

. Химиялық таңбалар

3

Магнит арқылы

. Екіге

. SO₂ , CuO , Fe₂ O₃

Оттекті және оттексіз

5

. O₂

Екіге

. SO₂, CuO , Fe₂ O₃

Мыс.

табиғат дамуының жалпы заңдарының бірі

. жаратылыстану

+1

Электрон

F

Кемиді

R₂O₇

. Гидридтер

Электрон

14

. + 5

Амфотерлік

optionb

А. С.А.Арренус

Заттардың тұнбаға түсуі

В.В. Марковников

Тірі организмдердіолардың құрамына кіретін ,денесін құрайтын заттарды

В.В. Марковников

Этан

Этил спирті

4

5

Пирамида

бензол

Д.А.Энштейн

4

α , β

Пәнаралық байланыстарды, өндірістік материалды анықтау арқылы оқушылардың поли

Координациялық

А.М. Бутлеров 1828ж

Қышқыл

Симметриялы

табиғат дамуының жеке заңы

элеуметтік

. Эквивалент заңы

формалдегид

геометриялық

оттекті органикалық заттар

қосылу

. CuS , CuO

. Тұз түзетін және түзбейтін

8

. H_2O

. -2

. Нитрон

. В

. Бірдей болады

. R_2O_3

. Гидроксидтер

. Нитрон

10

4

. Негіздік

Атом және молекула құрылысының теориясын

4

8

. Гидроксидтер

. Артады

қосылмайды

периодтық жүйе

элемент

. периодтық жүйе

. валенттілік

. $\text{H} \cdot : \text{H} \rightarrow \text{H}:\text{H}$

. 3-ке дейін кемиді

. полюсті ковалентті

. PH_3

. полюсті

. $\text{N}_2, \text{O}_2, \text{P}$

7

. жігер

. тотықсыздандырғыш

6

4

. $\text{Mg}, \text{Ca}, \text{Pb}, \text{Al}$

. жеке

. Cu_2O

. реакция жүрмейді

7

. орынбасу

3

орынбасушы

4

қосылу

$u=c_1+c_2$

эндотермиялық

6000С

2-4 есеге

15 есе

. 0,004 %

CO_2

CuS, CuO

Еритін және ерімейтін

22,4 л.

5,6 л.

Графит.

33,6 л.

O₂

H₂SO₄

9

P₂O₅

2 моль.

Ауа.

80 және 20.

Сутегі.

. Р.Бойль

5

Р.Бойль

Заттардың тұнбаға түсуі

Элементтер ұғымы

5

Қыздырып суалту

3

CuS, CuO

Тұз түзетін

7

Cl₂

5

Cl₂ HF

марганец

табиғат дамуының маңызы жоқ заңының бірі

гуманитарлық

0

протон

В

артады

RO₃

гидроксидтер

протон

6

7

бейтарап

optionc

А. К.Б.Бекетов

Түстің пайда болуы немесе озгеруі

М.Т.Кучеров

Ғылымаралық және пәнаралық байланысты

. А.М. Бутлеров

Спирт

. Метан

8

6

Жазық

Сірке альдегенді

Д.И.Менделлев

5

s-s

Пән аралық байланысты

Донорлы-акцепторлы

М.В. Ломоносов 1711-1765ж

Көміртегі

Пирамида

табиғат дамуының жеке заңының бірі

гуманитарлық

Зат массасының сақталу заңы

этилен

кеңістікті оптикалық изомер

азотты органикалық заттар

орынбасу

Fe_2O_3 , KNO_3

. Еритін және ерімейтін

8

. NaOH

. -1

. Атом

Na

. Жоғарлайды

. RO_2

. Ангидридтер

. Атом

12

2

- . Қышқылдық
- . Химиялық байланыс теориясын

9

7

- . Ангидридтер
- . Бірдей болады

бөлшектенеді
химиялық кесте
молекула

- . ерігіштік кестесі
- . қатар
- . $\text{H: H} \rightarrow \text{H} \cdot \text{H}$
- . литийге дейін өседі
- . иондық
- . N_2O
- . полюссіз
- . $\text{H}_2, \text{S}, \text{As}$

9

куат

- . нуклеофиль

0

3

- . $\text{Mg}, \text{Ca}, \text{Na}, \text{Al}$
- . жанама
- . Cu
- . жаңа реакция түзілмейді

6

қайтымды

1

алмастырушы

5

эндотермиялық

$u=c_1-c_2$

айрылу

5000C

3,5-4 есеге

14 есе

- . 1%

NaOH

$\text{KNO}_3, \text{CuSO}_4$

Әлсіз

$6,02 \cdot 10^{23}$ моль

11,2 л.

Алмаз.

11,2 л.

O₃

Fe₂SO₄

7

H₂SO₄

3 моль

Темір сульфиді

60 және 40.

Оттегі.

12

10

Ф.Фельзман

Жылу және жарықтың бөлінуі

Валенттілік ұғымы

6

Тұндыру және сүзу

4

H₂SO₄ FeCl

ЕрімейтінК

4

H₂O

4

HCl KCl

мырыш

табиғат дамуының маңызды бір бөлігі

әлеуметтік

2

молекула

C

өзгермейді

RO₂

ангидридтер

молекула

9

6

ҚЫШҚЫЛДЫҚ

optiond

Е. И.А.Кристаков

Жылу және жарықтың бөлінуі

В.Н.Верховский

Барлық тірі организмдерді, биохимиялық бағыттарға қатысатын заттарды

В.Н.Верховский

Этил спирті

. Сірке альдегенді

6

7

Тетраэдр

спирт

Ф.Г.Фельдман

6

Sp³

Табиғатты аялай білуге баулу, оқушылардың таным ірекетін жандандыруға белсенділік

иондық

Л.М. Сморгонский 1933-1934ж

Бензол

Гантель

табиғат дамуының қосалқы заңының бірі

практикалық

. Көлемдік қатынас заңы

сірке қышқылы

қос байланыс жағдайы

ароматты көмірсутектер

гидрлену

. KNO₃, CuSO₄

Бір негізді, екі негізді

10

. CO₂

0

Молекула

S

Өзгермейді

R₂O₅

. Оксонидтер

. Электрон

22

7

- . Барлық қасиет көрсетеді
- . Валенттілік теориясын

12

36

- . Гидрогалогенидтер

Өзгермейді

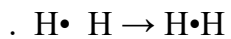
қосылады

периодтық заң

бөлшек

- . электртерістілік қатар

. топша



- . литийге дейін кемиді

. металдық

. N_2O_5

. Су тектік

. N_2 , NH_3 , Ra

12

. білік

. электрон

8

2

. Mg, Al, Na, Cu

. негізсіз

N_2

. білінбейді

5

A. айырылу

5

ТОТЫҚТЫРҒЫШ

1

экзотермиялық

$u=c_1*c_2$

қайтымсыз

5500C

3-4 есеге

13 есе

. 2%

NaHCO_3

$\text{Fe}_2\text{O}_3, \text{KNO}_3$

оттексіз

6.02

112 л.

Күкірт.

22,4 л

so₂

SO₄

5

SO₂

1,5 моль

Өзен суы.

55,5 және 40,5

Азот.

5

24

Ж.Пруст

Газдың түзілуімен сiңiрiлуi

Химиялық ұғымдар

4

Ерiту

4

CuS HCL

Күшті

3

CUO

3

SO₄ CuS

кальций

табиғат дамуының жеке заңының бiрi

теориялық

-2

атом

0

бiрдей болады

R₂O₅

оксонидтер

атом

10

3

негіздік

correctanswer

С. И.А.Каблуков

Заттардың тығыз жанасуы

D. А.М. Бутлеров

Барлық жауап дұрыс

Л.А.Цветков

Метан

Спирт

3

3

сызықты

Этил спирті

А.М. Бутлеров

3

δ,л

Көмірсутектердің және құрамына периодтық жүйедегі басқа да элементтер кіретін қосы

Ковалентті

Полинг 1931ж

Спирттер

Симметриясыз

табиғат дамуының жалпы заңдарының бірі

жаратылыстану

Құрам тұрақтылық заңы

фенол

құрылымдық

көмірсутектер

нейтрлену

SO₂ , CuO , Fe₂ O₃

Оттекті және оттексіз

. 3

. O₂

+1

Протон

F

Кемиді

. R 2O7

Гидридтер

Протон

14

5

- . Амфотерлік
- . Протониттік теориясын

. 5

2

Гидридтер

Кемиді

бөлшектенбейді

химиялық элемент

изотоп

- . периодтық заң

. период

. $\text{H}\cdot \cdot \text{H} \rightarrow \text{H}:\text{H}$

. 4-ке дейін өседі

. полюссіз ковалентті

. NH_3

. иондық

. H_2 , F, NH_3

. Төрт

. күш

. тотықтырғыш

. -3

A. 5

Mg, Ca, Ba

A. іргелі

A. O_2

A. жаңа заттар түзілуінен

A. сегіз

A. қосылу

төрт

Тотықсыздандырғыш

екі

айырылу

$u=c_1-c_2/t_1-t_2$

қайтымды

99.20%

4000C

2-3 есеге

16 есе

0.002

. CO

+ SO₂, CuO , Fe₂ O₃

Бір негізді, екі негізді және үш негізді

6,02 * 10 моль

56 л

Су.

44,8 л.

CH₄

FeSO₄*7H₂O

8.

P₄

0,5 моль.

Сутек.

94,12 және 5,88.

Хлор

0.05

В. Ә.Франкклад

. Заттардың тығыз жанасуы

. Химиялық таңбалар

3

Магнит арқылы

. Екіге

. SO₂ , CuO , Fe₂ O₃

Оттекті және оттексіз

5

. O₂

Екіге

. SO₂, CuO , Fe₂ O₃

Мыс.

табиғат дамуының жалпы заңдарының бірі

. жаратылыстану

+1

Электрон

F

Кемиді

R₂O₇

. Гидридтер

Электрон

14

. + 5

Амфотерлік

