

question

Электролиттік диссоциация қандай процесс
Сутегінің электрондық бұлты жоқ ионы
Метилоранж индикаторына гидроксид ионы қалай әсер етеді
Барлық негіздерге тән ортақ белгі
Протонын беретін протолиттер, негіздер протонды қосып алатын протониттер қалай аталады
Бір элементтің бірнеше жай заттар түзу құбылысы
Металдардың химиялық қасиеттер дедукциялық тәсілінің бірі
Металл атомдарының негізгі ерекшелігі
Ең жұмсақ металл
Металдардың жалпы қасиеттерін қарастырғанда пән аралық байланысты жүзеге асыратын маңызды қасиеттердің бірі
Ең ауыр металл
Галогендердің ішінде тотықтырғыш қасиеті айқын байқалады
Қай ион лакмустың күлгін түсін қызыл түске ауыстырады
Бейметалдар қандай қасиет көрсетеді
Көміртектің қанша аллотропиялық түр өзгерісі бар
Металдардың химиялық қасиеттер дедукциялық тәсілінің бірі
И.Я. Берцелиустың химияға енгізген негізгі ұғымы?
Қоспаларды құрамына қарай неше топқа бөледі
Темір мен күкіртті қоспадан бөлу әдісі
Бір заттардан екінші жаңа заттар түзілу өзгерісі
Қант ұнтағын сынауыққа салып қыздырса балқуы және түсі өзгеруі-бұл
Химиялық реакциялар жүруіне ең қажетті жағдайлардың бірі
Судың айырылу реакциясы ненің әсерінен жүреді
Судың электролизі қай химиялық реакция типіне жатады
Орынбасу реакциясына тән әрекеттесу
Бейорганикалық қосылыстардағы оксидтер жіктеледі
Төменде келтірілген формулалардағы оксидтер орналасқан қатар
Қышқылдарды құрамы бойынша жіктейді
Бейорганикалық қосылыстардың маңызды кластары туралы ұғымдар қалыптасуының неше кезеңі бар?
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 жоғарыдан 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
Гидролиз реакциясының мәні көрсетеді
 $\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$ реакция теңдеуіндегі оң жағындағы коэффициент саны
Бейорганикалық қосылыстардың маңызды кластары туралы ұғымдар қалыптасуының неше кезеңі бар?
Сутегінің теріс тотығу дәрежесіндегі қосылыстар
Топ бойынша жоғарыдан төменге қарай бейметалдардың тотықтырғыш активтілігі
Атом терминін қазақшаға аударғанда қандай ұғымды білдіреді?

Ядро зарядтары бірдей атомдардың түрі - ...
Атомдардың түр өзгерісі - ...
Периодтық заңның графикалық бейнесі - ...
Электронмен толатын энергетикалық деңгейлерінің саны бірдей элементтердің көлбеу қатары?
Сутегі молекуласының түзілу сызба нұсқасы
Электртерістілік литийден фторға қарай қалай өзгереді?
Электртерістілігінің сан мәні бірдей атомдар қандай байланыс түзеді?
Донор-акцепторлы байланыс қандай қосылыстың химиялық қасиеттерін қарастырғанда түсіндіріледі?
LiF, BeF₂ байланыс типі?
Ассоциациялануға бейім келетін элементтер
Химия ғылымы тарихында валенттілік ұғымының дамуының неше кезңі атап өтіледі?
Валенция латын сөзі қазақша қандай мағына береді?
Электрон жұбын қосып алатын бөлшек?
NH₃ азоттың тотығу дәрежесі?
HNO₃ азоттың валенттілігі нешеге тең?
Na, Mg, Pb, Ca, Al, Ba, Cu. II В элементтерін тап:
Химиялық реакция – қандай ұғым?
Cu → CuO өзгерісте қай элемент жетіспейді?
Химиялық реакцияның жүргені қалай білінеді?
Химиялық реакциялардың жіктеу негізі нешеге бөлінеді?
2Mg + O₂ → 2MgO қандай реакция типіне жатады?
Тотығу-тотықсыздану реакцияларының мәнін неше тұрғыдан қарастырады?
2Cu + O₂ → 2CuO мыс қандай рөл атқарады?
Электрондық теория тұрғысынан химиялық реакцияларды неше үлкен топқа бөледі?
2KClO₃ → 2KCl + 3O₂ реакциясының типі
Реакцияның орташа жылдамдығын есептейтін өрнек?
2SO₂ + O₂ ↔ 2SO₃ реакцияның типі қандай?
SO₂ 4000С температурада тотығу дәрежесі қандай
SO₂ тотығуының ең тиімді температурасы?
Температураны 100с-қа дейін арттырғанда реакция жылдамдығы неше есеге артады?
2AB → 2C реакцияның жылдамдығы А затының концентрациясын 4 есеге арттырғанда қалай өзгереді?
Көмір қышқылдарының ауадағы мөлшері?
Ауада қай газдың мөлшері 1 процент болған жағдайда адам өліміне әкеледі?
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 3,01·10²³ 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 неше кезеңі бар

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 корсетеді

optiona

Қайтымды процесс

Протон

Қызыл түске боялады

Суда ерігенде гидроксид аниондарына бөлінеді

Қышқылдар

Аллотропия

. Металдардың бейметалдармен әрекеттесуі

. Сыртқы қабатындағы электрон саны аз, атом радиусы едәуір үлкен

. Калий

Электролиз

. Осмий

. F

ОН

Күшті тотықтырғыш

3

. Металдардың бейметалдармен әрекеттесуі

. Химиялық таңбалар

3

. Магнит арқылы

. Химиялық құбылыс

. Физикалық құбылыс

. Заттардың тығыз жанасуы

. Электр тогының

. Айырылу реакциясы

Темір мен тотияйынның арасындағы реакция

Екіге

SO₂ , CuO , Fe₂ O₃

Оттекті және оттектісіз

. 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

$u = c \sqrt{1 - v^2/c^2}$

қайтымды

99.20%

4000C

2-3 есеге

16 есе

0.002

. CO

+ SO_2 , CuO, Fe_2O_3

Бір негізді, екі негізді және үш негізді

$6,02 \cdot 10$ моль

56 л

Cy.

44,8 л.

CH_4

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

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

. SO_2 , CuO , Fe_2O_3

Оттекті және оттектісіз

5

. O_2

Екіге

. SO_2 , CuO , Fe_2O_3

Мыс.

табиғат дамуының жалпы заңдарының бірі

. жаратылыстану

+1

Электрон

F

Кемиді

R_2O_7

. Гидридтер

Электрон

14

. + 5

Амфотерлік

optionb

Кайтымсыз процесс

Нейтрон

Көгереди

Суда ерімейді

. Негіздер

Индукция

Металлдардың бірігуі

. Сыртқы қабатындағы электрон саны аз, радиусы кіші

. Осмий

Иондану

. Литий

Br

. Н

Тотықсыздандырғыш

2

. Металлдардың бірігуі

. Элементтер ұғымы

4

. Қыздырып суалту

. Физикалық құбылыс

. Биологиялық құбылыс

. Заттардың тұнбаға түсуі

. Жарық энергиясының

. Орынбасу реакциясы

Күкірт пен темірдің әрекеттесуі

. Алтыға

. CuS, CuO

. Тұз түзетін және түзбейтін

8

. H₂O

. -2

. Нитрон

. В

. Бірдей болады

. R₂ O₃

. 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

. N_2 , O_2 , P

7

. жігер

. тотықсыздырдандырғыш

6

4

. Mg, Ca, Pb, Al

. жеке

. Cu_2O

. реакция жүрмейді

7

. орынбасу

3

орынбасушы

4

қосылу

$u=c_1+c_2$

эндотермиялық

6000C

2-4 есеге

15 есе

. 0,004 %

CO_2

CuS , CuO

Еритін және ерімейтін

22,4 л.

5,6 л.

Графит.

33,6 л.

O_2

H_2SO_4

9

P_2O_5

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
Cl ₂	5
CL ₂ HF	
марганец	
табиғат дамуының маңызы жоқ заңының бірі	
гуманитарлық	0
протон	
B	
артады	
RO ₃	
гидроксидтер	
протон	6
	7
бейтарап	

options

- . Кайтымсыз процесс
- . Атом
- . Түссізденеді
- . Фенолфталеин таңқурай тус бермейді

Оксидтер

Құбылыс

- . Металдардын бөлінуі
- . Электрон қабаты жоқ

. Сынап

. Жану

Натрий

. Cl

. Ca

. Тотығу көрсетпейді

5

Металдардын бөлінуі

. Химиялық ұғымдар

5

Тұндыру және сүзу

Биологиялық құбылыс

- . Химиялық айналу
- . Жылу және жарықтың бөлінуі
- . Жылу берілу әсерінен

Алмасу реакциясы

Судың электролизі

. Беске

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

. H_2 , S, As

9

куат

. нуклеофиль

0

3

. Mg, Ca, Na, 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

KNO_3 , CuSO_4

Әлсіз

$6,02 \cdot 10^{23}$ моль

11,2 л.

Алмаз.

11,2 л.

O_3

Fe_2SO_4

7

H_2SO_4

3 моль

Темір сульфиді

60 және 40.

Оттегі.

12

10

Ф.Фельзман

Жылу және жарықтың бөлінуі

Валенттілік ұғымы

6

Тұндыру және сүзу

4

H_2SO_4 FeCL

ЕрімейтінК

4

H_2O

4

HC1 KC1

мырыш

табиғат дамуының маңызды бір бөлігі

әлеуметтік

2

молекула

C

өзгермейді

RO_2

ангидридтер

молекула

9

6

қышқылдық

optiond

. Ыдырау процессі

. Молекула

Малина түске боялады

Реакция нәтижесі болмайды

Электолиттер

Дедукция

Метал атомдарының ыдырауы

. Сыртқы қабатындағы электрон саны коп, радиусы улкен

. Қорғасын

. Химиялық байланыс

. Сынап

. O

. Na

A. Күшті тотықсыздандырғыш

6

. Метал атомдарының ыдырауы

. Валенттілік ұғымы

8

. Еріту сүзу

Табиғат өзгерісі

. Өзгеріс

Газдың түзілуімен сіңірілуі

Катализатор қатысуымен

Тотығу реакциясы

. Натрий сульфаты мен магний гидроксидінің әрекеттесуі

. Төртке

. KNO_3 , CuSO_4

Бір негізді, екі негізді

10

. CO_2

0

Молекула

S

Өзгермейді

R_2O_5

. Оксонидтер

. Электрон

22

7

. Барлық қасиет көрсетеді

. Валенттілік теориясын

12

36

. Гидрогалогенидтер

Өзгермейді

қосылады

периодтық заң
 бөлшек
 . электртерістілік қатар
 . топша
 . $\text{H} \cdot \text{H} \rightarrow \text{H} \cdot \text{H}$
 . литийге дейін кемиді
 . металдық
 . N_2O_5
 . Сутектік
 . N_2 , NH_3 , Ra
 12
 . білік
 . электрон
 8
 2
 . Mg, Al, Na, Cu
 . негізсіз
 N_2
 . білінбейді
 5
 А. айырылу
 5
 тотықтырғыш
 1
 экзотермиялық
 $u=c_1 \cdot c_2$
 қайтымсыз
 5500°C
 3-4 есеге
 13 есе
 . 2%
 NaHCO_3
 Fe_2O_3 , KNO_3
 оттексіз

6.02

12 л.
 Күкірт.
 $22,4$ л
 SO_2
 SO_4
 5
 SO_2
 $1,5$ моль
 Өзен суы.
 $55,5$ және $40,5$
 Азот.
 5

Ж.Пруст	
Газдың түзілуімен сіңірілуі	
Химиялық ұғымдар	
4	
Еріту	4
CuS HCL	
Күшті	3
CUO	3
SO4 CuS	
кальций	
табиғат дамуының жеке заңының бірі	
теориялық	-2
атом	
O	
бірдей болады	
R2O5	
оксонидтер	
атом	10
	3
негіздік	

correctanswer

Қайтымды процесс

Протон

Қызыл түске боялады

Суда ерігенде гидроксид аниондарына бөлінеді

Қышқылдар

Аллотропия

. Металдардың бейметалдармен әрекеттесуі

. Сыртқы қабатындағы электрон саны аз, атом радиусы едәуір үлкен

. Калий

Электролиз

. Осмий

. F

ОН

Күшті тотықтырғыш

3

. Металдардың бейметалдармен әрекеттесуі

. Химиялық таңбалар

3

. Магнит арқылы

. Химиялық құбылыс

. Физикалық құбылыс

. Заттардың тығыз жанасуы

. Электр тогының

. Айырылу реакциясы

Темір мен тотияйынның арасындағы реакция

Екіге

SO₂ , CuO , Fe₂ O₃

Оттекті және оттектісіз

. 3

. O₂

+1

Протон

F

Кемиді

. R₂O₇

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

$u = c \cdot 1 - c^2 / t_1 - t_2$

қайтымды

99.20%

4000C

2-3 есеге

16 есе

0.002

. CO

+ SO_2 , CuO, Fe_2O_3

Бір негізді, екі негізді және үш негізді

$6,02 \cdot 10$ моль

56 л

Cy.

44,8 л.

CH_4

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

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

. SO_2 , CuO , Fe_2O_3

Оттекті және оттектісіз

5

. O_2

Екіге

. SO_2 , CuO , Fe_2O_3

Мыс.

табиғат дамуының жалпы заңдарының бірі

. жаратылыстану

+1

Электрон

F

Кемиді

R_2O_7

. Гидридтер

Электрон

14

. + 5

Амфотерлік

marks

1

1

1