

Ассоциация финно-угорских университетов

NH Collegium Fenno-Ugricum

Г. Ф. БЕСПАЛОВА

**Словарь химических терминов
на эрзянском языке
для общеобразовательных школ**

Сыктывкар – Ижевск – Йошкар-Ола –
Саранск – Бадачоньтомай
2011

Terminologia scholaris * Школьная терминология

Главный редактор серии
Янош Пустаи

Redigit
János Pusztay

Редакционный совет:

М. С. Федина, Л. П. Федорова, Э. В. Гусева, А. В. Родняков

Ассоциация финно-угорских университетов

NH Collegium Fenno-Ugricum

Г. Ф. БЕСПАЛОВА

Общеобразовательной школатнень
туртов эрзянь кельсэ
химиянь терминтнэнь валкс

Сыктывкар – Ижевск – Йошкар-Ола –
Саранск – Бадачоньтомай
2011

Редактор:

Мосин М. В., д-р филол. наук, профессор, декан филологического факультета ГОУВПО «МГУ им. Н. П. Огарева»

Одобрено термино-орфографической комиссией ГОУВПО «МГУ им. Н. П. Огарёва» (протокол заседания № 2 от 29.06.2011).

Издание CD-варианта материала профинансировано Венгерской национальной организацией Всемирного конгресса финно-угорских народов.

Подготовка и издание словарей были осуществлены при финансовой поддержке Совместной программы Совета Европы и Европейского Союза для Российской Федерации «Национальные меньшинства в России: развитие языков, культуры, СМИ и гражданского общества». Мнения, высказанные в данном документе, не могут быть использованы как официальное мнение Совета Европы или Европейского Союза.

Беспалова Г. Ф.

**Словарь химических терминов на эрзянском языке
для общеобразовательных школ**

**Общеобразовательной школатнень туртов эрзянь кельсэ
химиянь терминтнэнь валкс**

Ответственный за выпуск *А. В. Родняков*
Обложка и макет *С. П. Назаркин, Е. И. Синяева*

Подписано в печать 23.06.2011
Формат 84 × 108 1/32. Усл. печ. л. 2,52
Заказ № 937. Тираж 300 экз.

Отпечатано в типографии Издательства Мордовского университета
430005, г. Саранск, ул. Советская, 24

HU ISSN 2061-5647
ISBN 978-963-9876-31-6

© Ассоциация финно-угорских университетов, 2011
© NH Collegium Fenno-Ugricum, 2011
© Беспалова Г. Ф., Глазкова О. В., Ивлев В. И.,
Сысманова Н. Ю., 2011

Предисловие главного редактора

Одна из главнейших целей Европейского Союза - сохранять языковое и культурное разнообразие Европы. Эта цель может быть достигнута только в сотрудничестве с многонациональными государствами.

Языки могут сохраниться и развиваться только в случае, если ими пользуются дома, школе и во всех жизненных сферах.

Программа NH – CFU (Collegium Fenno-Ugricum) Terminologia scholaris * Школьная терминология разработана с целью возвращения финно-угорских языков РФ в школьный обиход.

Для этого нужно было создать терминологию всех школьных предметов, как пользуясь результатами терминообразования 1920-30-х годов, так и создавая новые термины.

В результате реализации проекта «Создание терминологических словарей на национальных языках для общеобразовательных школ в регионах проживания финно-угорских народов Российской Федерации» в рамках совместной программы Совета Европы и Европейского Союза для Российской Федерации - «Национальные меньшинства в России: развитие языков, культуры, СМИ и гражданского общества» была выработана терминология по литературе, языку, истории, обществознанию, математике, химии, физике, биологии, информатике, географии на пяти финно-угорских языках РФ (коми, марийский, удмуртский, мокшанский и эрзянский).

Терминологические словари были одобрены термино-орфографическими комиссиями данных финно-угорских республик.

Главный редактор выражает свою искреннюю благодарность за поддержку проекта Совету Европы и Министерству регионального развития РФ, главному координатору проекта Марине Фединой (Сыктывкарский государственный университет), сокоординатору и издателю Алексею Роднякову (Мордовский государственный университет), Венгерской национальной организации Всемирного конгресса финно-угорских народов, и прежде всего всем авторам.

Badacsonytomaj, NH-CFU, 1-го марта 2011 г.
Янош Пустай (Pusztay János)

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
α-лучтнэ	α-лучи	гелиень атомонь ядрань потокось ${}^4_2\text{He}$ (α-частицат)
β-лучтнэ	β-лучи	электрононь потокось
γ-лучтнэ	γ-лучи	сехте нурькине волнань кувалмо марто электромагнитной волнатне
π-сюлмавомась	π-связь	электрононь орбитальтнень атомонь ядратнень сյюлмиця линиянт кавто ёндо пекставома вельде теевиця сյюлмавомась
σ-сюлмавомась	σ-связь	электронной орбитальтнень атомонь ядратнень сյюлмиця линиянт вакска молеманть вельде теевиця сյюлмавомась

А

Абсорбциясь	Абсорбция	газовой или парогазовой човорявкосто вещана поглотительсэ (абсорбентсэ) газонь или паронь потямонь тевьютамось.
Авелявтовияця реакциятне	Необратимые реакции	максозь условиятнесэ молемань вейке невтемасо ютыця реакцият.
Авогадронь постоянноесь	Постоянная Авогадро	1 моль веществасо пелькскень (частицань) ламоксчись: $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$
Авогардонь законось	Закон Авогадро	аволь вейкеть газонь вейкеть объёмсо вейке условиянь пингстэ (температурань ды давлениянь) молекулатнень ламоксчист вейке.
Аволь металлтнэ	Неметаллы	химиянь элемент, атомо́ст саить электронтнэнь ушонь слоенть пешкедеманзо видьс ды теевить отрицательной ионокс.
Аволь полярной связесь	Неполярная связь	вейкеть электроотрицательность марто атомтнэнь ютксо теевиця химиянь сյюлмавома.
Аволь электролиттнэ	Неэлектролиты	ведь марто човорявкост ды солавтовкост электрической токонь а ютавтыця веществат.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Автокатализэсь	Автокатализ	кодамоак реакциянь продукт вельде молиця теवъятомась
Адсорбациясь	Адсорбция	веществань конценрирования калгодо тела – адсорбент (активной уголь, силикагель) – лангсо или микропоранзо потсо
Аккумулятортнэ	Аккумуляторы	токонь химической источникть, конатнесэ ушолксонь источникень электрической токонтъ вельде пурнави химической энергия, штобу сонзэ мейле мекев теемс электрической энергиякс
Активациянь энергиясь	Энергия активации	пельксень (или кавтонь) сехте вишкине энергиясь вейсэнь виев вачкодемась ютавтомга, пачти одс теевемантень.
Алкадиентнэ	Алкадиены	кавто кавонзась сюлмавома марто певтеме алифатической углеводородт; формулась $C_n H_{2n-2}$.
Алкантнэ	Алканы	предельной алифатической углеводородт, формуласт $C_n H_{2n+2}$, n – углеродонь атомтнень ламоксист.
Алкентнэ	Алкены	вейке кавонзась сюлмавома непредельной алифатической углеводородт; формуласт $C_n H_{2n}$.
Алкинтнэ	Алкины	колмонзась сюлмавома марто непредельной алифатической углеводородт; формуласт $C_n H_{2n-2}$.
Аллотропиясь	Аллотропия	ёнксонь ды теевемань коряс явовиця зярыя простой веществат. Сынь аволь вейкетъ химической элементэнь улемасо.
Альдегидтнэ	Альдегиды	атомонь карбонильной группа марто углеводородонь эйстэ теевемат ($-C=O$); формуласт $R-COH$.
Амальгамась	Амальгама	эрексиясо эрва кодат металлтнэнь солавтомадост вельде теезь Вецана или калгодо солавтокс.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Аминокислотатне	Аминокислоты	углеводородной радикал вельде сюлмавозь кавто функциональной вейсэндявкст – аминогруппа ды карбоксил.
Аминтнэ	Амины	аммиаконь производной марто сюлмавомат. Эйсэст водородонь атомтнэ полавтозь углеводородной радикалсо.
Амфотерностесь	Амфотерность	условиятнень лангс ванозь кона-кона веществатнень маштомачись невтемс эсест кислотань или лувонь ёнксост.
Ангидридтнэ	Ангидриды	ведеть неорганической или органической кислотань молекуласто явомадонзо мейле теезь веществатне.
Анионтнэ	Анионы	отрицательной ионтнэ.
Анодось	Анод	окислениянь процесс марто молиця положительной электрод.
Антифризэсь	Антифриз	алкине температуратнень пингстэ кельмиця вецанпель (этиленгликольень раствор, глицерин, спирт ды лият), нолдави тевс автомобилень, авиациянь двигательсэ.
Апак стакалгавто веществась	Простое вещество	веществась, конанень совить ансяк вейке элементэнь атомт.
Апак стакалгавто эфиртнэ	Простые эфиры	неть органической веществатнесэ углеводородонь кавто радикалт сюлмазь кислородонь атомсо; вейсэнъ формуласт R-O-R.
Арентнэ (тантей чине марто углеводородт)	Арены (ароматические углеводороды)	пекставозь вейсэнъ электронной система марто циклической углеводородтнэ; вейсэнъ формуласт $C_n H_{2n-6}$.
Атомонть сталмонь ламоксчизэ	Массовое число атома	а вейкенди ядрасонть протонтнэнь ды нейтронтнэнь вейсэнъ ламоксчинть марто.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Атомонть ядразо	Атомное ядро	малав весе сталмонзо марто кирдевица атомонть куншка видень пельксэзэ; электрической разрядозо положительной.
Атомонь куншкась	Ядро атома	ашти положительно заряженной пельксестэ – протонсто ды апак зарядя пельксестэ – нейтронсто.
Атомось	Атом	химиянь реакциятнень пингстэ а явовиця веществань вишкинеде вишкине пелькске.
Атомось	Атом	куншкавидь (сонзэ теизь протонт ды нейтрон) ды электрон марто вейсэ тевтеиця элементарной пелькскенень электронейтральной системась.
Ациклической (алифатической) углеводородтнэ	Ациклические (алифатические) углеводороды	атомонь панжадо (апак пекста) углеродородонь рисьме марто углеводородт.
Б		
Бактерицидтнэ	Бактерициды	тевс а маштовикс микроорганизмань куловтомга нолдавиця химиянь средстват.
Белоктне	Белки	α -аминокислотань кадовиксстэ теезь структурань лувост кирдить полипептидной рисьметне марто высокомолекулярной сьолмавкст (биополимерт).
Бензинэсь	Бензин	мода оень панеманть пингстэ лувонь фракциясь, углеводородонь човорявксось ($C_5 - C_{11}$), тустомо или ожола вецанпель, лаки 30 – 205 °C пингстэ.
Благородной газтнэ	Благородные газы	Д. И. Менделеевнень периодической системасо VIIIА куронь химиянь элементт.
Благородной металлтнэ	Благородные металлы	химиянь алкине активность марто кувать или овсе а чемениця металлт: сырне, сия, рутений, родий, палладий, осмий, иридий, платина.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Бронзась	Бронза	пиже марто кивень ды лия элементтнэнь солавксось.
Буферной раствортнэ	Буферные растворы	pH смустест эрва кодамо кислотань ды основаниянь каямсто а полаватыця растворт, а истя жо ведь марто човорямсто полавтови аволь пек.
В		
Валентной электронтнэ	Валентные электроны	аволь пес пешксе подуровнясо аштиця ды химиянь сюлмавксонь теиця электронт.
Вант-Гоффонь правилась	Правило Вант-Гоффа	эрва 10 °C температурань кепедемась кавксть-нилексть ламоксты реакциянь скоростенэ.
Ведень иононь произведениязо (K_{н2о})	Ионное произведение воды (K_{н2о})	водородонь ионтнэнь ды гидроксид-ионтнэнь концентрацияст произведениясь.
Ведень калгодочись	Жесткость воды	ведень ёнксонзо вейспурнавксось, тееви ведсьэнтэ Ca ²⁺ ды Mg ²⁺ иононь улемасонтэ.
Вейке вейкень полавтомань реакциятне	Реакции замещения	неть реакциятнесэ вейке функциональной вейсэндявксось полавтови лиясо.
Вейке вейкень полавтомань реакциятне	Реакции замещения	неть реакциятнень вельде апак стакалгавто веществань атомтнэ полавтыть стакалгавтозь веществасо кодамояк элементнэ атомтнэнь.
Вейс педявомань реакциятне	Реакции присоединения	неть кратной сюлмавома марто веществань химиянь реакциятнень пингстэ лиси реакциянь вейке продукта (гидрированиянь, гидротациянь, гидрогалогенированиянь, галогенированиянь реакциятне).
Вейс сюлмавомань реакциятне	Реакции соединения	неть реакциятнень пингстэ кавто или седе ламо вещество тееви вейке стакалгавтозь вещества.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Вейсэндявксось	Группа	атомсо ламоксчинь коряс вейкеть валентной электрононь верде алов молемань лувось.
Веществань свалшкань составонь законось	Закон постоянства состава вещества	молекулань теевемань эрва кодамо веществась теевемань способонзо ды муемань тарканзо лангс апак вано свал кирди ёнксчинь ды ламоксчинь свалшкань составонзо.
Веществатнень сталмост ванстомань законось	Закон сохранения массы веществ	химиянь реакциянь теиця веществатнень сталмост вейкеть реакциядо мейле теевиця веществатнень сталмост марто.
Взвестие	Взвеси	фазань частицатнень 100 нм. покшолма марто ламо дисперсной системат.
Виев электролиттнэ	Сильные электролиты	истят электролиттнэнь ведень човорявксост малав весе явновить ионокс (щёлочт, соляця салт, виев кислотат).
Внутримоле- кулярной ОВР	Внутримоле- кулярные ОВР	окислителень ды восстановителень вейке секе жо веществань составс совавтомань реакцият.
Водородонь невтемапелесь (рН)	Водородный показатель (рН)	моль/л невтевиця водородонь иононь концентрациянь отрицательной десятичной логарифмась.
Водородонь сюлмавкстнэ	Водородные соединения	эсест составсо водородонь атомонь кирдиця бинарной вейсэндямот.
Водородонь сюлмавомась	Водородная связь	вейке молекулань (или сонзэ пельксэнь) положительно поляризованной водородонь атомонь ды лия молекулань (или сонзэ пельксэнь) отрицательно поляризованной водородонь атомонь ютксо химиянь сюлмавома
Возгонкась (сублимациясь)	Возгонка (сублимация)	калгодо веществатнень газонь кондымокс теевемасонть вецана фазань апак юта веществань ванскавтомань метод.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Волокнатне	Волокна	сурень, пиксэнъ, текстильной материалонъ теёмга маштовикс линейной теевеманъ полимерт.
Восстанови- тельтне	Восстановители	реакциятнень ютамсто электронтоост эйсэ максыця атом марто веществат.
Г		
Газонтъ относительной кемечизэ лия газонъ коряс (D)	Относительная плотность газа по другому газу (D)	вейке газонтъ определённой объёмонзо сталмонтъ кандовомазо истямо жо объёмонъ лия газонъ сталмонтень (теке жо условиятнень пингстэ).
Газонъ вейс сюлмазъ законось	Объединенный газовый закон	$\frac{pV}{T} = \frac{p_0 V_0}{T_0}$, p – давлениясь, Па; V – объёмось, м³; T – абсолютной температурась, К.
Галогентнэ	Галогены	Д. И. Менделеевень периодической системанъ VIIA куронъ химиянь элемент.
Гальванической элементнэ	Гальванические элементы	электрической энергиякс химиянь энергиянь теевеманъ реакциясонть аштиця химиянь токонъ источникть.
Гелесь	Гель	вейс токшиця коллоидэнь пельсксе марто коллоидэнь система.
Гербицидтнэ	Гербициды	а эрзявикс тикшень туртов химиянь куловтомапельть
Гетерогенной реакциятне	Гетерогенные реакции	веществанъ ды реакциянь продуктанъ аволь вейкетъ агрегатной состояниясо аштиця (аволь вейкетъ фазасо) реакцият.
Гетероцикли- ческой сюлмавкстнэ	Гетероцикли- ческие соединения	углеродонъ ды лия атомонъ эсест циклас совавыця вейсэндявкст (кислород, азот, сера).
Гибридтнэ	Гидриды	металлтнэнь водород марто сюлмавомаст.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Гидроксидтнэ	Гидроксиды	оксидтнэнь веьд марто вейсэнь тевтеемаст вельде теевиця оксидэнь гидратт (алкукс или арсезь). Сынст вейсэнь формуласт $\text{Э}(\text{ОН})_x$, $x=1 \div 6$.
Гидролизэсь	Гидролиз	веществатнень веьдсэ пелькска явовомань полавтомань реакциясь.
Гомогенной реакциятне	Гомогенные реакции	тевтеиця веществатнень ды реакциянь продуктатнень вейке агрегатной состоянияс (вейке фазасо) кирдиця реакцият.
Гомологтнэ	Гомологи	вейке вейсэндявксос кандовиця сюлмавкст. Сынст ве ёнов молиця теевемаст ды химиянь ёнксост, ансяк явовить составонь коряс - CH_2 - куронь цела числа лангс (гомологической разность).
Гудронось	Гудрон	мазутонь панемань калгодо кадовиксэсь.
Гундонь правилась	Правило Гунда	лувонь аштемасо-улемасо атомсонть электронтнэнь суммарной спинэсь улезэ сехте покш.

Д

Дегалогенированиясь	Дегалогенирование	галогенэнтъ молекула потсо явомазо.
Дегидратациясь	Дегидратация	кислотасо катализировавиця ведентъ молекула потсо явомазо явовома.
Дегидрированиясь	Дегидрирование	водородонтъ молекула потсо явомазо.
Дегидрогалогенированиясь	Дегидрогалогенирование	галогенводородонтъ молекула потсо явомазо.
Дисперсной систематне	Дисперсные системы	вейке веществань пек вишките пелькскенъ-пелькс вейкетэстэ явнэзь-аравтнэзь лианть потсо гетерогенэнь системат.
Дисперсной средась	Дисперсная среда	ламоксчинь коряс седе ламо вещества, потсонзо явнэзь-аравтнэзь дисперсной фазась.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Дисперсной фазась	Дисперсная фаза	ламоксчинь коряс седе аламо вещества, явноть-аравтнезь лия веществань потсо.
Диспропорционированиянь реакциятне (самоокисления-самовосстановлениянь)	Реакции диспропорционирования (самоокисления-самовосстановления)	неть реакциятнесэ окислителекс ды восстановителекс карми улеме вейке секе жо молекулань или иононь атомось.
Диссоциациянь константась (K_d)	Константа диссоциации (K_d)	равновесиянь константась, невти лавшо электролитэнть диссоциациянь теवьютамонь ёнкстнэнь.
Дюралесь (дюралюминэсь), силуминэсь	Дюраль (дюралюмин), силумин	лувсост алюминиянь кирдиця солавтовкст.
Ж		
Жиртнэ	Жиры	глицеринэнь колмо атомонь спиртэнть ды верце карбанатонь кислотань стакалгавтозь эфирт.
З		
Золесь	Золь	фазань пелькскетне явноть вейкест вейкест эйстэ теевкс марто коллоидэнь система.
Зооцидтнэ	Зооциды	грызунтнэнь куловтомга химиянь средстват.
И		
Изомертнэ	Изомеры	вейкеть состав марто, но аволь вейкеть химиянь ды пространствань теевема ды ёнкс марто веществат.
Изотоптнэ	Изотопы	вейке секе жо химиянь элементэнть атомонь вейсэндявксозо, вейкеть ядрань зарядост, но аволь вейкеть сталмонь ламоксчист.
Ингибитортнэ	Ингибиторы	химиянь реакциянь куроксто молемань лоткавтыця веществат.

Эрзянь терминэсь	Русонь терминэсь	Чарькодемась
Индикатортнэ	Индикаторы	специальной реактивть, полавтыть эсест тюсост кодаткак химиянь сюлмавкстнэнь пингстэ.
Индуктивной эффектэсь	Индуктивный эффект	вейке атомсто лияс σ-сюлмавомань электронтнэнь ве ёнов туемась, теевсь сынст аволь вейкеть электроотрицательностест кувалма.
Инсектицидтнэ	Инсектициды	насекомоень куловтомга химиянь кедьёнкст.
Ионизациянь энергиясь	Энергия ионизации	атомонть эйстэ электроноть сеземга эрявикс энергия.
Иононь реакциятне	Ионные реакции	икеле теезь или ансяк теевиця ионтнэнь ютксо молиця реакцият.
Иононь химинь сюлмавомась	Ионная химическая связь	ионтнэнь ютксо электростатистикань вийтнень вейке вейкенень усковомаст вельде теевиця сюлмавома.
Ионтнэ	Ионы	положительнойстэ или отрицательнойстэ зарядязь пелькскетне, олясто якить човорявкссонть или солавтовкссонть.

К

Кавонзась салтнэ	Двойные соли	химия ёндо ве ёнов а молиця кавто катион ды аниононь вейке тип марто салт.
Карадо каршо полавтомань реакциятне	Реакции обмена	неть реакциятнень пингстэ кавто стакалгавтозь вещеватне карадо каршо полавтыть эсест пелькксэст.
Карбоновой кислотатне	Карбоновые кислоты	углеводородонь производнойтне, эйсэст улить карбоксильной группат (-COOH); вейсэнть формуласт R-COOH.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Катализатортнэ	Катализаторы	химиянь реакциясо тевтеиця ды сынст скоростест ды молемань лувост полавыця веществат, реакциянт прядовомадонзо мейле а полавотвить ёнксчинь ды ламоксчинь коряс.
Каталитической реакциятне	Каталитические реакции	катализатор марто ютыця реакцият.
Каталитической ядтнэ	Каталитические яды	реакциянь теиця човорявкстнэсэ аэрявикс човорявкст, нолдазь катализаторонт тевтеиця виест алкалгавды или ёми.
Катионтнэ	Катионы	положительной ионтнэ.
Катодось	Катод	отрицательной электродось, кона лангсо моли одс тевтеемась.
Каучуктне	Каучуки	эластичной полимертнэ, сынст мономерэкс кармить улеме диеновой углеводородтнэ.
Керосинэсь	Керосин	нефтьень панемстэ прывтонь фракциясь, улить углеводородт ($C_{12} - C_{18}$), лакамонь температурась 180 – 300 °С.
Кетонтнэ	Кетоны	органической сюлмавомат, карбонильной группась ($-C=O$) сюлмавозь кавто радикал марто; вейсэнь формуласт $R-CO-R$.
Кислотатне	Кислоты	металлонь атомсо полавотвомо маштыця водородонь атомсто, ды кислотань кадовиксстэ аштиця стакалгавтозь веществатне.
Кислотной средась	Кислотная среда	водородонь иононь концентрациясь седе покш гидроксид-иононь концентрация марто средась; $pH < 7$.
Коллоидной систематне	Коллоидные системы	дисперсной системат, фазань частицатнень покшолмаст 100 саезь 1 нм.
Коррозиясь	Коррозия	металлтнэнь или сынст солавтовкстнэнь пертьпельксэнь ёнкстнэнь тевест кувалма каладомась, пингстэнзэ сын ёмавтсызь эсест ёнксост.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Крекингесь	Крекинг	лембенть вельде углеводородонь каладомась, кувалманзо теевить молекуласо седе аламо углеродонь атом марто углеводородт.
Кристалли- зационной ведесь	Кристалли- зационная вода	кристаллогидраттнэнь эйс совиця ведень молекулатне.
Кристалло- гидраттнэ	Кристалло- гидраты	химия ёндо сюлмавозь ведень молекула марто кристаллической веществат.
Кристаллонь одс теевема	Перекристалли- зация	човорявкстнэнь явовомань способсь, ютавтови човорявкстнэнь пельксэст кристаллизациянь аволь вейкетъ температуратнень пингстэ.
Куншкань салт	Средние соли	кислотань молекуласо водородонь атомонь металлонь атомсо пес полавтомань продуктат или основаниянь молекуласо кислотань кадовикс вельде гидроксо-вейсэндявксонь пес полавтомась.
Л		
Лабораториясь	Лаборатория	наукань ды тонавтнемань экспериментнэнь ютавтомга специально теезь помещения.
Лавшо электролиттнэ	Слабые электролиты	истят электролиттнэ ведень растворсо аволь весе явновить ионокс.
Латунесь	Латунь	пиженть цинк (45 %) ды лия элемент марто солавксось.
Ле Шательень принципесь	Принцип Ле Шателье	бути равновесиясо аштиця системанть лангс кандови ве ёндонь тевтеема (полавтови концентрациясь, лепштямось, температурась), сестэ равновесиясь айгеви се ёнов, косо те тевтеемась седе лавшо.
Лигроинэсь	Лигроин	фракциятнень эйстэ вейкесь, лиси нефтьень панеманть вельде, эйсэзнэ улить углеводородт ($C_8 - C_{14}$), лакавтомань температурась 120 – 240 °C.

М

Магнитной
квантовой
числась m_l

Магнитное
квантовое число
 m_l

апак явно числа, невти
пертьпельксэнь максозь
таркасо орбиталень эрва кодат
ориентация; смустензэ + l
саезь – l модемс, 0 совавтозь.

Мазутось

Мазут

мода оень панемадо мейле
кадовксось, молекуласонзо
улить углеродонь ламо атом
марто углеводородт ($C_{18} - C_{50}$).

Межмолеку-лярной
ОВР

Межмолеку-лярные
ОВР

окислителесь ды
восстановителесь – аволь
вейкеть вещества марто
реакцият.

Мезомерной
эффектэсь

Мезомерный
эффект

π -сюлмавомань электронтнэнь
или апак яво электрононь
паратнень ве ёнов айгемаст.

Мекев
велявтовия
реакциятне

Обратимые
реакции

максозь условиятнень пингстэ
карадо каршо ютыця реакцият.

Мекев панема
(дистилляция)

Перегонка
(дистилляция)

човорявкстнэнь явовомань
способось, ютавтови
човорявкстнэнь пельксэст
лакавомань аволь вейкеть
температуратнень пингстэ.

Мельхиорось

Мельхиор

пиженть ды никеленть марто
лия веществань солавксось (5
– 30 %), эйсэнзэ ули кшни ды
марганец.

Менделеевнь-
Клайперонь
уравнениясь
(газонь идеальной
состояниянь
уравнениясь)

Уравнение
Менделеева-
Клапейрона
(уравнение
состояния
идеального газа)

$pV = \nu RT$, ν – веществань
ламоксчись; R – универсальной
газонь постоянноесь, $R = 8,31$
Дж/моль·К.

Металлонь
сюлмавомась

Металлическая
связь

обобществлённой
(коллективизированной)
валентной электронтнэнь вельде
теевия сюлмавома.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Металлтиэ	Металлы	химиянь элемент, атомтнэ максыть ушонь (кой-конатне – ушодо икельксэнь) электрононь слоень электроност ды теевить положительной ионокс.
Металлтиэнь пассивациясь	Пассивация металлов	металлтиэнь лангсо оксидной ванстыця плёнкань теевемась, вансты металлтиэнь пертьпельксэнь ёнкстнэде коламонь-чемениямонь тевтнень эйстэ.
Металлургиясь	Металлургия	рудатнестэ металлтиэнь теемань промышленной способто наукась; промышленностень отрасля.
Механизмась	Механизм	ютксо пелькскень невтема марто реакциятнень ютамонь башка стадиянь молемань лувось. Неть пелькскетне теевить эрва стадиянтэ пингстэ.
Молекулась	Молекула	химиянь ёнксонзо кирдиця веществань сехте вишка пельксексь.
Молекулатнень относительной сталмост (M) апак стакалгавто или стакалгавтозь веществань	Относительная молекулярная масса (M_r) простого или сложного вещества	вейкеть молекуланть сталмонзо сталмонть атомонь единицанть кандовоманть марто а онкставиця покшолма.
Моlessь	Моль	веществань ламоксчинь онкстамопель, эйсэнзэ истянь структурань онкст (молекулат, атомт, ионт), зяро атомт кельгить углеродонь 12 граммс ^{12}C .
Молярной концентрациясь, или молярностесь (C_m)	Молярная концентрация, или молярность (C_m)	салавтозь веществанть ды анок растворонть ламоксчит вейкетема марто покшолма.
Молярной объёмось (V_m)	Молярный объем (V_m)	сатышка условиянь пингстэ (1 атм давлениянь ды 0 °C температурань) эрва кодамо газонь 1 моль объёмозо.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Молярной сталмось (М)	Молярная масса (М)	веществань 1 моль сталмось (г/моль, кг/моль, мг/моль).
Н		
Нейтральной средась	Нейтральная среда	водородонь иононь концентрациясь вейкети гидроксид-иононь концентрациянь марто среда; рН = 7.
Нитросюл-мавкстнэ	Нитросоединения	углеводородонь производнойть, эйсэст вейке или зярря водородонь атомт подавтозь нитровейсэндявкссо (-NO ₂).
Нуклеиновой кислотатне	Нуклеиновые кислоты	биополимертнэ, конатнень мономерэкс улить нуклеотидтнэ, конат аштить фосфорной кислотань кадовикстнэстэ, углеводстонть – пентозастонть (рибозастонть или дезоксирибозастонть) ды азотистой основаниятнэстэ (пуриновой или пиримидиновой).
Нуклеофилтнэ	Нуклеофилы	электроност максомо маштыця молекулат или ионт.
О		
Объёмной отношениянь законось	Закон объёмных отношений	реакциянь тееме ушодыця газтнэнь объёмост вейкеть условиятнэнь пингстэ (температурась ды давлениясь) кандовить вейке омбоцентень кода апак стакалгавто цела цифрат, кратнойть стехиометрической коэффицietнэненъ.
Одс теевемась	Восстановление	электрононь вейспрамонь тевъютамось.
Окислениянь степенесь	Степень окисления	вейсэндявкссо атомонт условной зарядозо ливтеви се арсемастонть, мекс сон ашти ионсто.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Окислениясь	Окисление	электрононь максомань процессэсь.
Окислительно-восстановительной реакциятне	Окислительно-восстановительные реакции	Элементнэнь окислениянь степенест полавтовоманть марто молиция реакцият.
Окислительтне	Окислители	реакциянтэ пингстэ электрононь примиция атом марто реакцият.
Оксидтнэ	Оксиды	химиянь кавто элементстэ аштиця стакалгавтозь веществат, вейкесь эйстэст кислородось, окислениянь степенезэ – 2.
Оля радикалтнэ	Свободные радикалы	неть атомтнэнь ды атомонь группатнень улиць апак педя электроност.
Омбоцекс сырьё	Вторичное сырьё	таштомозь или кодамояк производствань а эрявикс кадовкст. Экономика ёндо сынь маштовить одов теems лия продуктакс.
Орбиталень (побочной) квантовой ламоксчись l	Орбитальное (побочное) квантовое число l	максозь уровнясонть атомной орбиталенть форманзо ды энергетической подуровнянтень ламоксчись невтиця апак яво ламоксчи; смустезэ эрси 0 саезь $(n - 1)$ модемс.
Орбиталесь	Орбиталь	атомонть куншкавидензэ перька чаво таркась, косо аштекшны электронось.
Основаниятне	Основания	металлонь атомсто ды вейке или зярыя гидроксидгруппасто (-ОН) аштиця Стакалгавтозь веществат.
Отстаиваниясь (декантациясь)	Отстаивание (декантация)	вещана ды калгодо фазатнень явовомань методось, теезь сынст аволь вейкеть плотностнень лангс ванозь.
П		
Паломась	Горение	кислород марто веществань вейсэнь тевтеемань реакция, пингстэст лиси лембе (ды валдо).

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Паулинь принципесь	Принцип Паули	атомсонть а эрсить кавтодо ламо элемент, конатнесэ ниле квантовой числань вейкеть пусмот.
Педе пес пештязь растворось	Насыщенный раствор	максозь условиятнень пингстэ кирдеви истянь солавтозь вещества, конадонть седе ламо саемс а мереви, раствор.
Пелевидьс каладомань шкань ютко	Период полураспада	шкань юткось, пингстэнзэ каладыть пелест атомонь ядратнень эйстэ.
Перенасыщенной растворось	Пересыщенный раствор	максозь условиятнень пингстэ солавтозь веществадонть насыщенной растворонть коряс седе ламо количества марто растворось.
Периодической законоть неень шкань чарькодевтемазо	Современная формулировка Периодического закона	химиянь элементтнэнь ды сынст вельде теевезь химиянь веществатнень ёнксост аштить периодической зависимостьсэ атомонь куншкавидень зарядонзо эйстэ.
Периодической законось	Периодический закон	химиянь элементнэнь ды сынст вельде теезь химиянь веществатнень ёнксост аштить периодической зависимостьсэ неть элементнэнь атомонь сталмост эйстэ.
Периодической системасонть химиянь элементэнь молемань лувонь тарказо	Порядковый номер химического элемента в периодической системе	Z вейкети сонзэ эйсэ улиця протонтнэнь N_p или атомонть куншкавидензэ вакссо аштияця электронтнэнь ламокчинтень.
Пероксидтнэ	Пероксиды	бинарной сюлмавкст, эйсэст вейке элементэсь кислород окислениянь степень марто – 1.
Пигменттнэ	Пигменты	биологиянь объекттнэненъ ды материалтнэненъ тусонь максыця веществат.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Пиролизэсь	Пиролиз	кошттомо ды пек сэрей температуранть пингстэ углеводородонь явовомась-яжавомась, кондензэ мейле, кода свал, теевить апак стакалгавто веществат.
Пластмассатне	Пластмассы	полимерэнь ды лия веществань тевс нолдазь теезь материалт.
Побочной подгруппась (В-группась)	Побочная подгруппа (В-группа)	ашти элементстэ, ушолксонь уровнясост улить кавтодо аволь седе ламо валентной электронт, а лиятне кадовить икеле молиця уровнясонть.
Поликонден-сациясь	Поликонденсация	мономерэнь исходной молекулатнень полимерэнь макромолекулатнес сюлмавомань химиянь процессэсь, моли побочной низкомолекулярной продуктань теевемань вельде (седе сеedyстэ ведень).
Полимеризациясь	Полимеризация	низкомолекулярной веществань ламо исходной молекулань (мономерэнь) полимерэнь покш молекулас (макромолекулас) химиянь дейспрамонь процессэсь.
Полиморфизмась	Полиморфизм	веществатнень зярыя кристаллической модификациясо улемань маштомачист.
Полиморфной ютамось	Полиморфное превращение	составост апак полавто кристаллонь вейке формасто лияс веществань ютамось.
Полярной сюлмавомась	-Полярная связь	аволь вейкеть электроотрицательность марто атомтнень ютксо теевиця Химиянь сюлмавома.
Предельно допустимой концентрациясь (ПДК)	Предельно допустимая концентрация (ПДК)	химиянь дейсэндявксонь покшто покш концентрациясь, эрывачинь или ламо шкань перть а теи ломанень организмасо кодаткак патологической полавтовомат или ормат.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Промотортнэ (или активатортнэ)	Промоторы (или активаторы)	катализатортнэнь активностест кепедиця веществат.
Простран- ственной (геометрической) изомериясь	Простран- ственная (геометрическая) изомерия	те изомерияньт пингстэ вещствань молекулатне явовить сынст атомост пертьпельксэнь чаво таркасо аравтомаст коряс.
Прявтокс салт	Основные соли	многокислотной основаниясо кислотной кадовикссэ гидроксо- группань аволь пес полавтовозь продуктат.
Прявтонь вишка вейсэндявксось (А-вейсэндяв- ксось)	Главная подгруппа (А-группа)	те вейсэндявксонть кирдевить элементт, конатнень атомост валентной электронтнэ аштить ушолксонь виень максома куросонть. Сынст ламоксчист вейкеть куронь номерэнтъ марто.
Прявтонь квантовой ламоксчись (n)	Главное квантовое число (n)	электрононь энергетической уровнянтъ обуцянзо невитиця апак явно ламоксчи.
Пуриновой ды пиримидиновой основаниятне	Пуриновые и пиримидиновые основания	азотонь кирдиця гетероциклической сюзламвктнэ.
Р		
Равновесиянь константась	Константа равновесия	стехиометрической коэффициенттнэнь марто вейкеть степеньсэ саезь реакциянь продуктатнень молярной концентрациянь произведениянь кандовомась исходной вещствань молярной концентрациянь истямо жо произведениянтень.
Радиациянь реакциятне	Радиационные реакции	радиация вельде теезь реакциятне.
Радикальной реакциятне	Радикальные реакции	реакциятнень пингстэ теевиця радикалтнэнь ды молекулатнень ютксо ютыця реакцият.
Растворось	Раствор	полавтневиця составонь ламо компонентэнь гомогенэнь система.

Эрзянь терминэсь	Рузонь терминэсь	Чарькодемась
Реакциянь лембень нолдамонь эффектэсь	Тепловой эффект реакции	реакциянь ютамсто максозь или саезь энергиянь ламоксчизэ.
Резинась	Резина	те материалось ливтеви каучуксто сульфидэнь седнетнесэ полимерэнь рисьметнень стамонтъ вельде (вулканизациясь).
Рудатне	Руды	неть минералтнэнь ды горной породатнэнь эйстэ экономика ёндо вадря ды технически теевить ванькс металлт.
С		
Салтнэ	Соли	неть стакалгавтозь вещеватне аштить металлонь катионсто ды кислотань кадовиксэнъ анионсто.
Сапониямось	Омыление	карбоновой кислотань салонь (сапонень) ды спиртэнь теевемань марто леметненъ (жиртнэнь) штёлоконь гидролизэсь.
Сехте аламо энергиянь принципесь	Принцип минимума энергии	весемеде кеме системань се аштемачись, конасонтъ сонзэ виезэ сехте аламо.
Солавтозь вещевань сталмонь пельксэзэ (W)	Массовая доля растворенного вещества (W)	солавтозь вещеванть сталмонзо солавксонтъ сталмонзо марто карадо каршо аравтомантень вейкендиця покшолма.
Солавтомапельесь	Растворитель	кода свал секе жо агрегатной состояниясонтъ аштиця растворонь пелькс. Сон растворонтъ кондымо или сондензэ седе ламо.
Соламо маштомась	Растворимость	кодамоак солавтомапельсэ вещевань соламонь маштомачи.
Соламонь коэффициентэсь	Коэффициент растворимости	солавтомапельень 100 граммсо максозь температуранть пингстэ солыця вещевань сталмось.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Сольватациясь	Сольватация	солавтомапелень ды солавтыця веществань ютксо химиянь вейсэнь тевтеемась.
Соляровой осьь, ваднемань ойтне, вазелинэсь, парафинэсь	Соляровое масло, смазочные масла, вазелин, парафин	неть калгодо углеводородонь шождасто солавтовиця човорявкстнэ теевить мазутонь панемадонть мейле.
Спиновой квантовой ламоксчись m_s (или спин)	Спиновое квантовое число m_s (или спин)	электрононь потмоёнксонь характеристикась, сонзэ эрсить кавто смустензэ: $+1/2$ и $-1/2$.
Спиртгнэ	Спирты	неть углеводородонь производнойтнесэ водородонь вейке или зярья атомтнэ полавтозэ гидроксильной группасо (-ОН).
Сплавтнэ	Сплавы	химиянь сюлмавомань металлонь вид марто ламо компонентэнь веществат.
Стакалгавтозэ веществась	Сложное вещество	неть веществатнень составс кандовить аволь вейкетъ элементэнь атомтнэ.
Стакалгавтозэ эфиртнэ	Сложные эфиры	неть сюлмавкстнэ теезь карбоновой кислотатнесэ карбоксильной группань водородонь атомонть углеводородной радикалсо полаваманть вельде; вейсэнь формуласт $R-COO-R$.
Сталесь	Сталь	кшнинть углерод ($2,14\%$ видсь) ды лия элемент марто солавксось
Сталмонь атомонь единицась (с.а.е.)	Атомная единица массы (а.е.м.)	углеродонь атомонь ^{12}C сталмонь $1/12$ пельксэзэ; карми улема $1,66 \cdot 10^{-27}$ кг.
Стационарной энергетической уровнятнень ламоксчист (электрононь слойтнень) атомсо	Число стационарных энергетических уровней (электронных слоев) в атоме	Д. И. Менделеевнень системасонть химиянь элементэнтень кандовиця периодонь номерэнь вейкетема.
Стехиометри- ческой коэффициенттнэ	Стехиометри- ческие коэффициенты	химиянь реакциятнень уравнениятнесэ веществатнень формуласт икеле коэффициенттнэ.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Рузонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Структурной изомериясь	Структурная изомерия	те изомериянь пингстэ веществатне явовить молекуласо атомтнэнь сюлмавомань молемань лувсост.
Субстратось	Субстрат	те прявтонь веществанть (кода свал органической) поладови лия вещества (сеедьстэ неорганической) – реагент .
Суспензиятне	Суспензии	неть аволь вейкеть грубодисперсной систематне аштить калгодо пельксестэ (сынст покшолмаст $10^{-5} - 10^{-7}$ м) ды вейкетьстэ явноть вецанпельганть.
Сырьёсь	Сырьё	неть природань материалт (природань ресурст) нодавить тевс промышленностьсэ эрва кодамо продуктань теёмга.
Сюлмавоксонь теевемстэ лембень нолдамось	Теплота образования соединения	апак стакалгавто веществасто, а колавиця-яжавиця стандартной условиятнень пингстэ (25 °C), вейке молень вейсэндявксонь теевемстэ реакциянь лембень нолдамонь эффектэсь.
Сюлмавоманть кувалмозо	Длина связи	сюлмавозь атомтнэнь ядратнень ютксо молемань таркась.
Сюлмавоманть молемань невтемазо	Направленность связи	сюлмавомань энергиянь зависимостезэ атомонь орбитальтнень ды атомтнэнь куншкаст сюлмиця черьксэнтэ вейсэнэ ютамонь таркаст эйстэ.
Сюлмавоманть пешксечизэ	Насыщаемость связи	атомтнэнь маштомась ансяк содазь ламоксчинь ковалентной сюлмавомань теemaso.
Сюлмавоманть поляриностезэ	Полярность связи	сюлмавомань электрононь плотностень айгемась седе электроотрицательной атомонь ёнов.
Сюлмавомань поляризуемость	Поляризуемость связи	ушолксонь электрической полянь тевтееманзо вельде молекулатнень (ды сынст башка сюлмавоксост) поляриностест полавтовомань маштомачись.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Сюлмавомань теевемань донорно- акцепторной механизмась	Донорно- акцепторный механизм образования связи	сюлмавомань теевема вейке атомонь неподельной кавто электрононь ды лия атомонь оля атомонь орбиталень вейс прамост вельде
Сюлмавомань теевемань полавтнемань механизмась	Обменный механизм образования связи	вейсэнь сюлмавомась одс тевтеиця атомтнень вейс апак педя электронттнэнь вейс прамост вельде.
Сюлмавомань энергиясь	Энергия связи	те сюлмавоманть сеземга эрзявикс энергия.

Т

Тевтеиця сталмонь законось (химиянь кинетиканть прявт законозо)	Закон действующих масс (основной закон химической кинетики)	химиянь реакциянтъ скоростезъ карми улеме пропорциональнойкс реагирующей веществатнень концентрацияст произведениянтень. Нетъ веществатне саезь вейкетъ степеньсэ сынст коэффициенттнэнь реакциянь уравнениятнесэ.
Термохимической реакциятне	Термохимические реакции	нетъ реакциятнень ютавты лембень нолдамонь виесь.
Термохимической уравнениясь	Термохимическое уравнение	лембень нолдамонь эффектэнтъ невтема марто химиянь реакциянь уравнениясь.
Титрованиясь	Титрование	веществань концентрациянь муемань те методось ашти содазь концентрациянь реагентэнь (титрантонть) растворонть вейсэнъ тевтееманть ютавтоманзо марто сэрцек.

У

Углеводородтнэ	Углеводороды	нетъ сюлмавкстнэ аштитъ водородонь ды углеродонь атомсто (C_xH_y).
-----------------------	---------------------	--

Эрзянь терминэсь	Рузонь терминэсь	Чарькодемась
Углеводтнэ	Углеводы	неть веществатнень вейсэнь формуласт $C_n(H_2O)_m$; молекуласост ули альдегидной вейсэндявкс или оксо-вейсэндявкс, истя жо зярыя гидроксо-вейсэндявкст.
Удобрениятне	Удобрения	неть веществатнесэ улить касовкстнэнь андомань-симдемась эрявикс элементт (азот, фосфор, калий ды лият).
Уровнясо орбитальтнень ламоксчист	Число орбиталей на уровне	вейкети прявтонь квантовой ламоксчинть квадратонзо марто.
Уровнясо подуровиятнень ламоксчист	Число подуровней на уровне	вейкети прявтонь квантовой ламоксчинть смустензэ марто.
Ф		
Фазась	Фаза	веществань гомогенной (однородной) неть пелькстнэнь вейкеть ёнксост ды лиятнень эйстэ явось лангост, вейсэндявксось.
Фенолтнэ	Фенолы	тантей чине марто углеводородонь производнойтне, молекуласост бензолонь суркссо вейке или зярыя водородонь атомтнэ полавтозь гидроксильной вейсэндявкс лангс.
Ферменттнэ	Ферменты	биологиянь катализатортнэ.
Фильтрованиась	Фильтрация	пористой материалонь (фильтрань) пачк човорякسونь нолдамсто калгодо фазанть вецанасто явовомань тевъютамось.
Флюстнэ	Флюсы	неть неорганической веществатнень каить руданть металлонтэ солавтоманзо пингстэ сонзэ чаво породасто явомга.
Фотохимической реакциятне	Фотохимические реакции	валдонть вельде ютавтовиця реакцият.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Фунгицидтнэ	Фунгициды	пангонь орматнеде касовкстнэнь ды моданть химиянь ормаменькстнэ.
Функциональной вейсэндявксось	Функциональная группа	атомонь те вейсэндявксось невти веществань сехте малавикс химиянь ёнкстнэнь ды сонзэ кандовоманзо сюлмавксонь вейсэндявксонтень.
Х		
Халькогентнэ	Халькогены	Д. И. Менделеевонь периодической системасонть VIA вейсэндявксонь химиянь элементтнэ.
Химизациясь	Химизация	наукань-техникань те ёнксонть лувсо вадрясто невтевить химиянь веществатнень, тевьютамонтень ды методтнэнь эрва кодамо таркасо келейстэ тевс нолдамо.
Химической элементнэ атомонть валентностезэ	Валентность атома химического элемента	атомосо эрва кодамо вейсэндямосо теиця ковалентной сюлмавксонь ламокчи.
Химиянь анализэсь	Химический анализ	те процессэсь лезды содамс веществанть (или веществань човорявксонть) ёнксчинь ды ламоксчинь коряс пештеманзо.
Химиянь индексэсь	Химический индекс	химиянь сюлмавксонь формуласонть атомтнэнь ламоксчист.
Химиянь кинетикась	Химическая кинетика	шкань ютконь перть химиянь реакциятнень ютамонь закономерностест коряс наукась.
Химиянь ковалентной сюлмавомась	Ковалентная химическая связь	атомтнэнь ютксо вейсэнэ электрононь парань теевеманть кувалма теевиця сюлмавома.
Химиянь номенклатурась	Химическая номенклатура	химиянь веществатнень лемдемань лувтнэ.
Химиянь промышленностесь	Химическая промышленность	народонь хозяйствань те пелькссэнтэ продукциянь теемань лувсонзо ашти сырбень химиянь одс теемась-нолдамось.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Химиянь равновесия	Химическое равновесие	системань те состоянианть пингстэ виде реакциянь скоростезэ вейкети мекев реакциянь скоростензэ марто.
Химиянь реакциятне	Химические реакции	неть тевъютамотнень вельде веенст веществатнестэ теевить лият, явовить пештевемань ды теевемань коряс.
Химиянь реакциятнень скоростест	Скорость химической реакции	шкань максозь юткосто тевтеиця веществатнестэ вейкенть концентрациянь полавтовомазо (онкстави моль/л·с).
Химиянь синтезэсь	Химический синтез	те тевъютамонтъ вельде тееви эрявикс вещества, теке марто ули возможность явомс сонзэ реакциянь човорявксстонтъ.
Химиянь сюлмавомась	Химическая связь	атомонь истямо вейсэнь тевтееманть прядомадонзо мейле тееви ламоатомонь кеме система: молекула, ион, кристалл...
Химиянь технологиясь	Химическая технология	потреблениянь продуктакс природань материалонтъ (сырьёнтъ) химиянь переработкань методтнэ ды средстватне.
Химиянь уравнениясь	Химическое уравнение	химиянь формула ды коэффициент вельде химиянь реакциянь максозь-саезь сёрмадовксось.
Химиянь формулась	Химическая формула	химиянь тешксэнь ды индексэнь вельде веществанть пештевксэнзэ максозь-саезь сёрмадовксось.
Химиянь элементэсь	Химический элемент	вейкетъ ядрань зарядонь марто атомонь вейсэндявкс.
Химиясь	Химия	те веществаво, сынст теевемадо, ёнксто ды ютамодо, сынст вельде лия веществань теевемадо наукась.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Хлорофилл	Хлорофилл	касовкстнэнь те пиже тусось нолдави тевс фотосинтезэнь тевьютамонть пингстэ.
Хроматографиясь	Хроматография	човорявксонь пелькстнэнь явомань те методось ашти сынст аволь вейкеть якавтомасост пористой материалсо.

Ц

Цепной реакциятне	Цепные реакции	эсест вельде кирдевиця химиянь неть реакциятне ютыть вейке омбоце мельга рисьмекс, одс теевезь продуктатне седе товгак кармить тееме од продуктат.
Циклической углеводородтнэ	Циклические углеводороды	пекстазь углеводородонь рисьме марто атомонь углеводородт.
Циклоалкантнэ	Циклоалканы	неть предельной циклической углеводородтнэсэ арасть кратной скулмават; вейсэнть формуласт C_nH_{2n} .

Ч

Чапамо салтнэ	Кислые соли	ламо лувонь кислотань молекулатнень эйсэ металлонь катион вельде водородонь атомонь аволь пес полавтозь продуктат.
Човорязь салт	Смешанные соли	неть салтнэмэ катиононь вейке тип, но аниононь кавто типть.
Чугунось	Чугун	кшнинть углерод (2,14 % ламо) ды лия элемент марто солавксоьс.

Ш

Шкань ютко	Период	атомсо вейкеть ламокши марто энергетической уровня марто элементэнь горизонтальной курось.
-------------------	---------------	--

Щ

Щелочень средась

Щелочная среда

те средасонть водородонь
иононь концентрациясь седе
вишкине гидроксид-иононь
концентрациядонть; $\text{pH} > 7$.

Щелочнозе-
мельной
металлtnэЩелочнозе-
мельные металлы

кальциесь, стронциесь, бариесь,
радиесь.

Щелочной
металлtnэЩелочные
металлы

периодической системань IA
группань металлtnэ (литиесь,
натриесь, калиесь, рубидиесь,
цезиесь, франциесь); веденть
марто вейсэ теить щёлочт.

Э

Экзотермической
реакцияtnэЭкзотермические
реакции

лембень виенть ливтезь ютыця
реакцияtnэ.

Экспериментэсь

Эксперимент

кодамоак теваштейманть одс
теемась, максозь условияtnэсэ
од теваштейманть мельга
ванномась сынст тонавтнеманть
кис; опытэсь.

Экстракциясь

Экстракция

природань човорявкстнэстэ
од пельксэнь теевемась
эрявикс солаавтомапельсэ
вещаналгавтомаст вельде.

Электродонь
стандартной
потенциалосьСтандартный
электродный
потенциал

стандартной водородонь
электродонть ды
металлонть, кона ваявтозь
1 моль/л металлонь иононь
концентрация марто эсензэ
салонь растворонтень, ютксо
потенциалонь разностесь.

Электролизэсь

Электролиз

неть окислительно-
восстановительной
реакцияtnень вейсэндямотне
ютыть электродtnэсэ (сынъ
совавтозь электролитэнь
човорявксос или солаавтовоксокс)
электрической токонтъ
тевтееманзо вельде.

<i>Эрзянь терминэсь</i>	<i>Русонь терминэсь</i>	<i>Чарькодемась</i>
Электроли- тической диссоциациянь степенесь (а)	Степень электроли- тической диссоциации (а)	ионокс ютазь электролитэнь молекулатнень ламоксчист кандовомась-аравтомась солавтозь молекулатнень вейсэнь ламоксчинтень.
Электроли- тической диссоциациясь	Электроли- тическая диссоциация	ведьсэ или лембенть вельде солавтоманть пингстэ оля ионокс электролиттнэнь каладомась.
Электролиттнэ	Электролиты	неть веществатнень ведень човорявксост ды солавтовксост ютавтуть электрической ток.
Электрон ёнов молемась	Сродство к электрону	энергия, кона лиси атомонтень электрононь сюмавоманть пингстэ.
Электронной орбиталень гибридизациясь	Гибридизация электронных орбиталей	ютамодост мейле сынст энергияст ды формасть вейкетия атомной орбиталень вейсэнь тевтеемась.
Электронной слоесь	Электронный слой	вейке энергетической уровнясо аштиця атомтнесэ (малавикс энергиянь) электронтнэнь вейсэндямось.
Электроотри- цательностесь	Электроотри- цательность	химиянь сюлмавомань теємстэ атомтнэнь истямо ёнксост вельде валентной электронтнэ усковать веенстнэстэ лиятнес.
Электрофилтнэ	Электрофилы	неть молекулатне или ионтнэ маштуть электрононь поладомо.
Электрохимиянь курось	Электрохи- мический ряд напряжений металлов	электрононь потенциалтнэнь стандартной смустест касомань лувсо аштиця химиянь элементтнэнь мельга мельцек молемась.
Электрохимиянь реакциятне	Электрохи- мические реакции	электрической токось теевомань реакцият.
Элементтнэнь атомонь относительной относительной сталмост (А)	Относительная атомная масса элемента (A _r)	А онкставиця покшолма, кона вейкеть атомонтъ сталмонзо сталмонть атомонь единицантень кандовоманть марто.

Эрзянь терминэсь	Рузонь терминэсь	Чарькодемась
Элементнэнь Периодической системась	Периодическая система элементов	периодической законотъ таблицасо невтемазо. Целанек невти элементнэнь ёнксост ды атомост теевеманть.
Элемини- рованиясь (лутавомась)	Элиминирование (отщепление)	химиянь те реакциянь пингстэ уликс вейсэндямонь молекуласто теевить зярья од веществань молекулат, мезесь вети кратной скулмавомань или циклань теевемас.
Эмпирической (апак стакалгавто) формулась	Эмпирическая (простейшая) формула	те формулась невти ансяк веществань составс совиця элементнэнь атомтнэнь юткс кандовоманть-аравтоманть.
Эмульсиятне	Эмульсии	неть аволь вейкетъ систематне аштитъ вейке вецанапелень вишка петнявкссто (поксшолмаст $10^{-5} - 10^{-7}$ м), сынъ вейкетъстэ аравтнезь лия вецанапелень молекулатнень юткава.
Эндотермической реакциятне	Эндотермические реакции	лембень энергиянь потямонзо марто ютыця реакцият.
Энергетической уровнясонть электрононь сехте покш пурнавксось	Максимальное число электронов на энергетическом уровне	карми улеме $2n^2$
Энергетической уровнясь	Энергетический уровень	квантово-механической системань (атомсо электрононь) энергиянь нолдавикс смустезз. Явновкшны энергиянь малавикс смустъ марто зярья подуровнясь.
Энтальпиясь (энергиянь кирдемась) Н	Энтальпия (энергосодер- жание) Н	те термодинамической функциянь суммазо вейкетъ потмонь энергиянь ды давлениянь объёмонть лангс ламокстамонть марто: $H = U + pV$.
Энтропиясь S	Энтропия S	состояниянь термодинамической характеристиказо карми улеме системанть аволь лувсо молеманзо онксоск.

Эрзянь терминэсь	Рузонь терминэсь	Чарькодемась
------------------	------------------	--------------

Этерификациясь	Этерификация	карбоновой кислота ды вейке атомонь спирт ютксо мекев велявтовиця реакциятнень вельде теевить стакалгавтозь эфирт.
----------------	--------------	--

Я

Явовомань реакциятне	Реакции разложения	неть реакциятнень пингстэ вейке стакалгавтозь вещество теевить зярыя од веществат.
Ядерной реакциятне	Ядерные реакции	атомонь куншкатнень лияс ютамось.

Русско-эрзянский указатель терминов

α-лучи
β-лучи
γ-лучи
π-связь
σ-связь

α-лучтнэ
β-лучтнэ
γ-лучтнэ
π-сюлмавомась
σ-сюлмавомась

А

Абсорбция
Автокатализ
Адсорбция
Аккумуляторы
Алкадиены
Алканы
Алкены
Алкины
Аллотропия
Альдегиды
Амальгама
Аминокислоты
Амины
Амфотерность
Ангидриды
Анионы
Анод
Антифриз
Арены (ароматические углеводороды)

Абсорбциясь
Автокатализесь
Адсорбациясь
Аккумулятортнэ
Алкадиентнэ
Алкантнэ
Алкентнэ
Алкинтнэ
Аллотропиясь
Альдегидтнэ
Амальгамась
Аминокислотатне
Аминтнэ
Амфотерностесь
Ангидридтнэ
Анионтнэ
Анодось
Антифризесь
Арентнэ (тантей чине марто углеводородт)
Атомось
Атомось
Сталмонь атомонь единицась (с.а.е.)
Атомонть ядрозо
Ациклической (алифатической) углеводородтнэ

Атом
Атом
Атомная единица массы (а.е.м.)
Атомное ядро
Ациклические (алифатические) углеводороды

Б

Бактерициды
Белки
Бензин
Благородные газы
Благородные металлы
Бронза
Буферные растворы

Бактерицидтнэ
Белоктне
Бензинэсь
Благородной газтнэ
Благородной металлтнэ
Бронзась
Буферной раствортнэ

В

Валентность атома химического элемента
Валентные электроны

Химической элементнэ атомонтэ валентностезэ
Валентной электронтнэ

Взвеси
Внутримолекулярные ОВР
Водородная связь
Водородные соединения
Водородный показатель (рН)
Возгонка (сублимация)
Волокна
Восстановители
Восстановление
Вторичное сырьё

Г

Галогены
Гальванические элементы
Гель
Гербициды
Гетерогенные реакции
Гетероциклические соединения
Гибридизация электронных орбиталей

Гидриды
Гидроксиды
Гидролиз
Главная подгруппа (А-группа)

Главное квантовое число (n)
Гомогенные реакции
Гомологи
Горение
Группа
Гудрон

Д

Двойные соли
Дегалогенирование
Дегидратация
Дегидрирование
Дегидрогалогенирование
Дисперсная среда
Дисперсная фаза
Дисперсные системы
Длина связи
Донорно-акцепторный механизм образования связи
Дюраль (дюралюмин), силумин

Ж

Жесткость воды
Жиры

Взвешивание
Внутримолекулярной ОВР
Водородонь сюлмавомась
Водородонь сюлмавктнэ
Водородонь невтемапельсь (рН)
Возгонкась (сублимациясь)
Волокнатне
Восстановительне
Одс теевемась
Омбоцекс сырьё

Галогентнэ
Гальванической элементнэ
Гелесь
Гербицидтнэ
Гетерогенной реакцияне
Гетероциклической сюлмавктнэ
Электронной орбиталень
гибридизациясь
Гибридтнэ
Гидроксидтнэ
Гидролизесь
Прявтонь вишка вейсэндявксось
(А-вейсэндявксось)
Прявтонь квантовой ламокчись (n)
Гомогенной реакцияне
Гомологтнэ
Паломась
Вейсэндявксось
Гудронось

Кавонзазь салтнэ
Дегалогенированиясь
Дегидратациясь
Дегидрированиясь
Дегидрогалогенированиясь
Дисперсной средась
Дисперсной фазась
Дисперсной систематне
Сюлмавоманть кувалмозо
Сюлмавоманть теевемань донорно-акцепторной механизмась
Дюралесь (дюралюминэсь), силуминэсь

Ведень калгодочись
Жиртнэ

З

Закон Авогадро
Закон действующих масс (основной закон химической кинетики)
Закон объемных отношений
Закон постоянства состава вещества

Закон сохранения массы веществ

Золь

Зооциды

И

Изомеры

Изотопы

Ингибиторы

Индикаторы

Индуктивный эффект

Инсектициды

Ионная химическая связь

Ионное производство воды (K_{H_2O})

Ионные реакции

Ионы

К

Карбоновые кислоты

Катализаторы

Каталитические реакции

Каталитические яды

Катионы

Катод

Каучуки

Керосин

Кетоны

Кислотная среда

Кислоты

Кислые соли

Ковалентная химическая связь

Коллоидные системы

Константа диссоциации (K_d)

Константа равновесия

Коррозия

Коэффициент растворимости

Крекинг

Кристаллизационная вода

Кристаллогидраты

Л

Лаборатория

Латунь

Авогардонь законось

Тевтеиця сталмонь законось (химиянь кинетиканть прявт законозо)

Объёмной отношениянь законось

Веществань свалшкань составонь законось

Веществатненъ сталмост ванстомань законось

Золесь

Зооцидтнэ

Изомертнэ

Изотоптнэ

Ингибитортнэ

Индикатортнэ

Индуктивной эффектэсь

Инсектицидтнэ

Иононь химинь сюлмавомась

Веденть иононь произведениязо (K_{H_2O})

Иононь реакциятне

Ионтнэ

Карбоновой кислотатне

Катализатортнэ

Каталитической реакциятне

Каталитической ядтнэ

Катионтнэ

Катодось

Каучуктне

Керосинэсь

Кетонтнэ

Кислотной средась

Кислотатне

Чапамо салтнэ

Химиянь ковалентной сюлмавомась

Коллоидной систематне

Диссоциациянь константась (K_d)

Равновесиянь константась

Коррозиясь

Соламонь коэффициентэсь

Крекингесь

Кристаллизационной ведесь

Кристаллогидраттнэ

Лабораториясь

Латунесь

Лигроин

М

Магнитное квантовое число m_l
Мазут
Максимальное число электронов на энергетическом уровне
Массовая доля растворенного вещества (W)
Массовое число атома
Межмолекулярные ОВР
Мезомерный эффект
Мельхиор
Металлическая связь
Металлургия
Металлы
Механизм
Молекула
Моль
Молярная концентрация, или молярность (C_m)
Молярная масса (M)
Молярный объем (V_m)

Н

Направленность связи
Насыщаемость связи
Насыщенный раствор
Нейтральная среда
Неметаллы
Необратимые реакции
Неполярная связь
Неэлектролиты
Нитросоединения
Нуклеиновые кислоты
Нуклеофилы

О

Обменный механизм образования связи
Обратимые реакции
Объединенный газовый закон
Окисление
Окислители
Окислительно-восстановительные реакции
Оксиды
Омыление
Орбиталь
Орбитальное (побочное) квантовое число ℓ

Лигроинэс

Магнитной квантовой числась m_l
Мазутось
Энергетической уровнясонть электрононь сехте покш пурнавксось
Солавтозь веществань сталмонь пельксээз (W)
Атомонть сталмонь ламоксчизэ
Межмолекулярной ОВР
Мезомерной эффектэсь
Мельхиорось
Металлонь сюлмавомась
Металлургиясь
Металлtnэ
Механизмась
Молекулась
Молесь
Молярной концентрациясь, или молярностесь (C_m)
Молярной сталмость (M)
Молярной объмось (V_m)

Сюлмавоманть молемань невтемазо
Сюлмавоманть пешксечизэ
Педес пештязь растворось
Нейтральной средась
Аволь металлtnэ
Авелявтовия реакциятне
Аволь полярной связесь
Аволь электролитtnэ
Нитросюлмавкстнэ
Нуклеиновой кислотатне
Нуклеофилtnэ

Сюлмавоманть теевемань полавтнемань механизмась
Мекев авелявтовия реакциятне
Газонь веис сюлмазь законось
Окислениясь
Окислительтне
Окислительно-восстановительной реакциятне
Оксидtnэ
Сапониямось
Орбиталесь
Орбиталень (побочной) квантовой ламоксчись ℓ

Основания
 Основные соли
 Относительная атомная масса элемента (A_r)
 Относительная молекулярная масса (M_r) простого или сложного вещества
 Относительная плотность газа по другому газу (D)
 Отстаивание (декантация)

П

Пассивация металлов
 Перегонка (дистилляция)
 Перекристаллизация
 Пересыщенный раствор
 Период
 Период полураспада
 Периодическая система элементов
 Периодический закон
 Пероксиды
 Пигменты
 Пиролиз
 Пластмассы
 Побочная подгруппа (В-группа)
 Поликонденсация
 Полимеризация
 Полиморфизм
 Полиморфное превращение
 Поляризуемость связи
 -Полярная связь
 Полярность связи
 Порядковый номер химического элемента в периодической системе
 Постоянная Авогадро
 Правило Вант-Гоффа
 Правило Гунда
 Предельно допустимая концентрация (ПДК)
 Принцип Ле Шателье
 Принцип минимума энергии
 Принцип Паули
 Промоторы (или активаторы)
 Простое вещество
 Пространственная (геометрическая) изомерия
 Простые эфиры
 Пуриновые и пиримидиновые основания

Основаниятне
 Прятокс салт
 Элементнэнь атомонь относительной относительной сталмост (A)
 Молекулатнэнь относительной сталмост (M) апак стакалгавто или стакалгавтозъ веществань
 Газонтъ относительной кемечизэ лия газонь коряс (D)
 Отстаиваниясь (декантациясь)

Металлтнэнь пассивациясь
 Мекев панема (дистилляция)
 Кристаллонь одс теевема
 Перенасыщенной растворось
 Шкань ютко
 Пелевидьс каладомань шкань ютко
 Элементнэнь Периодической системась
 Периодической законсь
 Пероксидтнэ
 Пигменттнэ
 Пиролизэсь
 Пластмассатне
 Побочной подгруппась (В-группась)
 Поликонденсациясь
 Полимеризациясь
 Полиморфизмась
 Полиморфной ютамось
 Сюлмавомань поляризуемостесь
 Полярной сюлмавомась
 Сюлмавоманть полярностезэ
 Периодической системасонть химиянь элементэнь молемань лувонь тарказо
 Авогадронь постоянноесь
 Вант-Гоффонь правилась
 Гундонь правилась
 Предельно допустимой концентрациясь (ПДК)
 Ле Шательень принципесь
 Сехте аламо энергиянь принципесь
 Паулинь принципесь
 Промотортнэ (или активатортнэ)
 Апак стакалгавто веществась
 Пространственной (геометрической) изомериясь
 Апак стакалгавто эфиртнэ
 Пуриновой ды пиримидиновой основаниятне

Р

Радиационные реакции
 Радикальные реакции
 Раствор
 Растворимость
 Растворитель
 Реакции диспропорционирования
 (самоокисления-самовосстановления)

Реакции замещения
 Реакции замещения
 Реакции обмена
 Реакции присоединения
 Реакции разложения
 Реакции соединения
 Резина
 Руды

С

Свободные радикалы
 Сильные электролиты
 Скорость химической реакции
 Слабые электролиты
 Сложное вещество
 Сложные эфиры
 Смешанные соли
 Современная формулировка
 Периодического закона
 Соли
 Сольватация
 Соляровое масло, смазочные масла,
 вазелин, парафин
 Спиновое квантовое число m_s (или
 спин)
 Спирты
 Сплавы
 Средние соли
 Сродство к электрону
 Сталь
 Стандартный электродный потенциал

Степень окисления
 Степень электролитической
 диссоциации (а)
 Стехиометрические коэффициенты
 Структурная изомерия
 Субстрат
 Суспензии

Радиациянь реакциятне
 Радикальной реакциятне
 Растворось
 Соламо маштомась
 Солавомапелесь
 Диспропорционированиянь
 реакциятне (самоокислениянь-
 самовосстановлениянь)
 Вейке вейкенъ полавомавань реакциятне
 Вейке вейкенъ полавомавань реакциятне
 Карадо каршо полавомавань реакциятне
 Кайс педявомавань реакциятне
 Явовомавань реакциятне
 Вейс сюлмавомавань реакциятне
 Резинась
 Рудатне

Оля радикалтнэ
 Виев электролиттнэ
 Химиянь реакциятненъ скоростест
 Лавшо электролиттнэ
 Стакалгавтозь веществась
 Стакалгавтозь эфиртнэ
 Човорязь салт
 Периодической законотъ неень шкань
 чарькодегтемазо
 Салтнэ
 Сольватациясь
 Соляровой оесь, ваднеманъ ойтне,
 вазелинэсь, парафинэсь
 Спиновой квантовой ламоксчись m_s
 (или спин)
 Спирттнэ
 Сплавтнэ
 Куншкань салт
 Электрон ёнов молемасть
 Сталесь
 Электродонъ стандартной
 потенциалось
 Окислениянь степенесь
 Электролитической диссоциациянь
 степенесь (а)
 Стехиометрической коэффициенттнэ
 Структурной изомериясь
 Субстратось
 Суспензиятне

Сырье

Т

Тепловой эффект реакции

Теплота образования соединения

Термохимические реакции

Термохимическое уравнение

Титрование

У

Углеводороды

Углеводы

Удобрения

Уравнение МенделееваКлапейрона

(уравнение состояния идеального газа)

Ф

Фаза

Фенолы

Ферменты

Фильтрование

Флюсы

Фотохимические реакции

Фунгициды

Функциональная группа

Х

Халькогены

Химизация

Химическая кинетика

Химическая номенклатура

Химическая промышленность

Химическая связь

Химическая технология

Химическая формула

Химические реакции

Химический анализ

Химический индекс

Химический синтез

Химический элемент

Химическое равновесие

Химическое уравнение

Химия

Хлорофилл

Хроматография

Ц

Цепные реакции

Сырьё

Реакциянтъ лембень нолдамонъ
эффектэсь

Сюлмавксонъ теевемстэ лембень
нолдамонъ

Термохимической реакциянтне

Термохимической уравнениясь

Титрованиясь

Углеводородтнэ

Углеводтнэ

Удобрениянтне

МенделеевнъКлайперононъ

уравнениясь (газонъ идеальной
состояниянь уравнениясь)

Фазась

Фенолтнэ

Ферменттнэ

Фильтрованиясь

Флюостнэ

Фотохимической реакциянтне

Фунгицидтнэ

Функциональной вейсэндявксось

Халькогентнэ

Химизациясь

Химиянь кинетикась

Химиянь номенклатурась

Химиянь промышленностесь

Химиянь сюлмавомась

Химиянь технологиясь

Химиянь формулась

Химиянь реакциянтне

Химиянь анализэсь

Химиянь индексэсь

Химиянь синтезэсь

Химиянь элементэсь

Химиянь равновесия

Химиянь уравнениясь

Химиясь

Хлорофилл

Хроматографиясь

Цепной реакциянтне

Циклические углеводороды
Циклоалканы

Ч

Число орбиталей на уровне
Число подуровней на уровне
Число стационарных энергетических
уровней (электронных слоев) в атоме

Чугун

Щ

Щелочная среда
Щелочноземельные металлы
Щелочные металлы

Э

Экзотермические реакции
Эксперимент
Экстракция
Электролиз
Электролитическая диссоциация
Электролиты
Электронный слой
Электроотрицательность
Электрофилы
Электрохимические реакции
Электрохимический ряд напряжений
металлов
Элиминирование (отщепление)
Эмпирическая (простейшая) формула

Эмульсии
Эндотермические реакции
Энергетический уровень
Энергия активации
Энергия ионизации
Энергия связи
Энтальпия (энергосодержание) H
Энтропия S
Этерификация

Я

Ядерные реакции
Ядро атома

Циклической углеводородтнэ
Циклоалкантнэ

Уровнясо орбитальтнень ламоксчист
Уровнясо подуровнятнень ламоксчист
Стационарной энергетической
уровнятнень ламоксчист (электрононь
слойтнень) атомсо
Чугунонь

Щелочень средась
Щелочноземельной металлтнэ
Щелочной металлтнэ

Экзотермической реакциятне
Экспериментэсь
Экстракциясь
Электролизэсь
Электролитической диссоциациясь
Электролиттнэ
Электронной слоесь
Электроотрицательностесь
Электрофилттнэ
Электрохимиянь реакциятне
Электрохимиянь курось

Элеминированиясь (лутавомась)
Эмпирической (апак стакалгавто)
формулась
Эмульсиятне
Эндотермической реакциятне
Энергетической уровнясь
Активациянь энергиясь
Ионизациянь энергиясь
Сюлмавомань энергиясь
Энтальпиясь (энергиянь кирдемась) H
Энтропиясь S
Этерификациясь

Ядерной реакциятне
Атомонь куншкась

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК
