

Ассоциация финно-угорских университетов

NH Collegium Fenno-Ugricum

Г. С. ИВАНОВА

**Словарь химических терминов
на мокшанском 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. С. ИВАНОВА

Мокшень кяльса общеобразовательнай
школатненди химиянь терминонь валкс

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

Terminologia scholaris * Школьная терминология

Редактор:

Гришунина В. П., канд. филол. наук, доцент кафедры
мокшанского языка ГОУВПО «МГУ им. Н. П. Огарёва»

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.

Иванова Г. С.

Словарь химических терминов на мокшанском языке для общеобразовательных школ

Мокшень кяльса общеобразовательнай школатненди химиянь терминонь 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. 1,26
Заказ № 928. Тираж 300 экз.

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

HU ISSN 2061-5647
ISBN 978-963-9876-41-5

© Ассоциация финно-угорских университетов, 2011
© NH Collegium Fenno-Ugricum, 2011
© Иванова Г. С., 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>Мокишень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
α-сюорлдатне	α-лучи	Гелийть атомста моли ядрань пусма ${}^4_2\text{He}$ (α-пьялксат).
β-сюорлдатне	β-лучи	Электрононь моли пусма.
γ-лучне/сотксне	γ-лучи	Сембода нюрхкяня кувалма мархта электромагнитнай волат.
π-соткссь	π-связь	Соткс, кона тиеви электронной орбитательхнень кяшемстот атомонь ядрань сотни линиять кафцьке ширьганза.
σ-соткссь	σ-связь	Соткс, кона тиеви электронной орбитательхнень кяшемстот атомонь ядрань сотни линиять кувалмова.

А

Авогадрань аф полафневиец	Постоянная Авогадро	1 моль веществаса пъялксятнень лувкссна: $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ моль ⁻¹ .
Авогадронь законоц	Закон Авогадро	Эрь кодама газонь фкя-лацонь объёмса фкя-лацонь условияса (температурасы и давлениясь) эрьй молекулань фкя-лацонь лувкс.
Автокатализсь	Автокатализ	Процесс, конань тисы реакциянь продуктатнень эзда фкясь.
Адсорбциясь	Адсорбция	Веществат, конат пуромихть калгода телать – адсорбентть (активной угольть, силикагельть) – лангса или ёмла поранянзон (аньцяй варянянзон) эса.
Аерфтомась	Элиминирование (отщепление)	Химический реакция, конань пингста ингольдень сотомать молекуласта тиевихть лама од веществань молекулат, кона вяти кратнай сотксонь или циклань звондамати.
Аккумулятрхне/Токонь пуроптыхтне	Аккумуляторы	Химический токонь пуроптыхть, конатнень эса лангонь источникнень эзда тиф электрический токть вельде пуроми химический энергия, кона мекпяли ётай электрическийкс.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Активациянь энергиясь	Энергия активации	Пяльксянь инь ёмла энергия, штоба тиеволь эффективнай калтадема (кона вяти ётамати).
Алкадиетне	Алкадиены	Аф мекольдень алифатический углеводоротт, конатнень эса кафта кафтонзаф соткст; марстонь формулась $C_n H_{2n-2}$.
Алкатне	Алканы	Мекольдень алифатический углеводоротт, марстонь формуласна $C_n H_{2n+2}$, коса n – углеродонь атопнень лувкссна.
Алкетне	Алкены	Аф мекольдень алифатический углеводоротт, конатнень эса фкя кафтонзаф соткс; марстонь формулась $C_n H_{2n}$.
Алкитне	Алкины	Аф мекольдень алифатический углеводоротт, конатнень эса колмонзаф соткс; марстонь формулась $C_n H_{2n-2}$.
Аллотропиясь	Аллотропия	Явления, мьзарда химический элементсь васьфневи лама эрь кодама простой веществакс, конат аф фкат свойствань и строениянь коряс.
Альдегитне	Альдегиды	Углеводороттнень производнайсна, конатнень эса ули карбонильнай атомонь группа ($-C=O$); марстонь формулась $R-COH$.
Амальгамась	Амальгама	Шонгар или калгода сплав, кона тиеви эрь кодама металлхнень эрексияса соламстост.
Аминокислотатне	Аминокислоты	Сотомат, конатнень эса кафта функциональный группат – аминогруппа и карбоксил, конат сотфт углеводородной радикал мархта.
Амитне	Амины	Сотомат, конат вановихть аммиаконь производнайкс, коса водородонь атопне полафтфт углеводородонь радикалса.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Амфотерность	Амфотерность	Эрь кодама условияся кой-кона веществатнень смузьсна няфнемс кислотань или основань свойстват.
Ангидриттне	Ангидриды	Веществат, конат тиевихть аф органический или органический кислотатнень эзда ведень молекулать аерфтомста.
Аниоттне	Анионы	Отрицательнай иотт.
Анод	Анод	Положительнай электрод, конань эса моли шапамомань процесс.
Антифризсь	Антифриз	Эендамань пяк ёмла температура мархта шонгаркс (этиленглиголень глицеринонь, спиртонь и лиянь растворхне), кона нолявихть тевс автомобилень или авиациянь двигательхнень эса.
Аньцяй пяльксять ядроц	Атомное ядро	Атомть кучкац, коса пьцтай марнек сонь массац; электрический зарядоц положительнай.
Аньцяй пяльксень ядраснон потмоса полафтоматне	Ядерные реакции	Атомонь ядратнень полафнемасна.
Аньцяй пяльксть кучкац	Ядро атома	Ащи положительнайста заряжаф пялькскаста – протонцта и аф заряжаф пялькскаста – нейтронцта.
Аренатне (шиньфтай углеводороттне)	Арены (ароматические углеводороды)	Циклический углеводоротт пякстаф марстонь электроннай система мархта, марстонь формулась $C_n H_{2n-6}$.
Архтыхне	Пигменты	Веществат, конат биологический объекттненди и материалхненди максыхть тюз.
Атомсь	Атом	Веществань инь ёмла пялькска, кона химический реакциятнень пингста сяда тов аф явфневи.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Атомсь	Атом	Фкя-фкянь мархта сотф ёмла элементарнай пяльксянь электронейтральной система, кона ащи ядроста (коса прототт и нейтротт) и электронца.
Атомть марстонь лувксон	Массовое число атома	Равнай кучкаса прототтнень и нейтроттнень марстонь лувксоннды.
Аф металлхне	Неметаллы	Химический элементт, конатсна примсесазь электроттнень лангонь слойть пашкодемда ингольня, ётнемок отрицательной ионкс.
Аф полярнай соткссь	Неполярная связь	химический соткс, кона тиеви фкя-лацонь электроотрицательность мархта аныцый пялькснень ёткса.
Аф электролиттне	Неэлектролиты	Веществат, конат ведьса солафста и шиянффтста аф нолдайхть электрический ток.
Ациклический (алифатический) углеводородтне	Ациклические (алифатические) углеводороды	Углеводородт, конатнень атомонь углеродонь уськсна панжада (аф сёлкф).
Б		
Бактерициттне	Бактерициды	Химический средстват, конат сявондевихть вреднай ёмла организмань стожамс.
Белокне	Белки	Пяк молекулярнай сотомат (биополимерхт), конатнень структурнай юрсон тиендьсазь α-аминокислотань лятксста тиф полипептидной цинзерхт.
Бензинць	Бензин	Нефтать эзда тиеви инь эрявикс фракциясь, углеводородонь шоряфкс ($C_5 - C_{11}$), тусфтома или тюжаза шонгаркс, кона лакси 30 – 205 °С.
Благороднай гасне	Благородные газы	Д. И. Менделеевонь периодический системаста VIIIA юромонь химический элементт.

<i>Мокишень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Благороднай металлхне	Благородные металлы	Металлхт, конатнень оцю аф шямонийшисна, ёмла химическый активностьсна: зърнясь, сиясь, рутенийсь, родийсь, палладийсь, осмийсь, иридийсь, платинась.
Бронзась	Бронза	Медть и оловать лия элементтнень мархта сплавсна
Буфернай растворхне	Буферные растворы	Растворхт, конатнень рН смузьсна эрь кодама кислотань или основаниянь, а станя жа ведь мархта шорямста полафтови аф сяшкава.

В

Валентнай электротне	Валентные электроны	Электроттне, конат ащикть аф марнек пяшкотъф подуроветтнень эса и примсихть участия химическый сотксонь тиемста.
Вант-Гоффонь Правилац	Правило Вант-Гоффа	Эрь-мезне 10 °С температурть кепсемац вяти 2 – 4-ксть реакциять скоростенц вихонзаманцты.
Ведень казиямшись	Жесткость воды	Ведть марстонь свойстванза, конат корхтайть ведьса Ca^{2+} и Mg^{2+} иоттнень улемаснон колга..
ведть ионнай произведенияц ($\text{K}_{\text{H}_2\text{O}}$)	Ионное произведение воды ($\text{K}_{\text{H}_2\text{O}}$)	Водородонь иоттнень и гидроксид-иоттнень пуромомаснон произведенияц.
Вельф топодьста растворсь	Пересыщенный раствор	Раствор, конань эса содаф условиятнень пингста солаф веществада топодьста растворть коряс сяда лама.
Веществань массань ванфтомань законць	Закон сохранения массы веществ	Веществатнень массасна, конат примсихть участия химическый реакцияса, фкя ся веществатнень массаснон мархта, конат эвондайхть реакцияда меле.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Веществань составонь аф полафневи законць	Закон постоянства состава вещества	Молекуласта ащи эрь кодама вещество, аф ваномок сянь лангс кодама способса сон получаф и коса ащема вастоц, качество и количество состоавоц аф полафневи.
Взвесттне	Взвеси	Дисперсной системат, конатнень эса фазань пъяльскятнень размерсна 100 нм-да лама.
Вии электролиттне	Сильные электролиты	Тяфтама электролитт, конат ведень растворса марнек срадыхть ионга (щёлочне, солай салхне, вии шапафксне).
Водороднай показательсь (pH)	Водородный показатель (pH)	Водородонь иононь десятичной логарифмань отрицательнай концентрация.
Водороднай соткссь	Водородная связь	Химический соткс, кона тиеви фкя молекулат (или сонь пъяльксонц) положительна поляризованнай водородонь атомонзон и омбоце молекулат (или сонь пъяльксонц) отрицательна поляризованнай атомонзон ёткаса.
Водороднай сотоматне	Водородные соединения	Нят бинарный сотомат, конатнень ёткаса улихть водородонь атомт.
Возгонкась (сублимациясь)	Возгонка (сублимация)	Вещество апроптома метод, конань пингста веществась калгода состояниаста ётай газ- лаца состоянияс, комотеком шонгар фазать вельф.
Восстанови- тельхтне (Петихтне)	Восстановители	Эзост сувсихть атомт, конат реакциять пингста макссесазь электронцнон.
Восстановлениясь (Петемась)	Восстановление	Электрононь петфтамань процесс.
Г		
Газонь пуруптомань законць	Объединенный газовый закон	$\frac{p}{T} = \frac{p_0 V_0}{T_0}, \text{ коса } p -$ давлениясь, Па; V – объемсь, м ³ ; T – абсолютнай температурась, К.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Газть относительный плотностец лия газть коряс (D)	Относительная плотность газа по другому газу (D)	Фкя газть содаф объёмонь массанц отношенияц лия газть тяфтама жа объёмонь массанцты (сявф тяка условиятнень пингста).
Галогеттне	Галогены	Д. И. Менделеевонь . периодический системаса VIIA группань химический элемент.
Гальванический элементне	Гальванические элементы	Токонь химический источник, конатнень юрс путф химический энергиять электрическийкс ётамац.
Гельсь	Гель	Фкя-фкянь мархта токси коллоидный пъяльскя мархта коллоидная система.
Гербициттне	Гербициды	Химиянь средстват, конат сявондевихть сордишень стожамс.
Гетерогенный реакциятне	Гетерогенные реакции	Реакцият, конатнень эса реагирующей вещеватне и синь продуктасна ашихть эрь кодама агрегатной состояниаса.
Гетероцикли- ческий сотоматне	Гетероцикли- ческие соединения	Сотомат, конатнень циклас сувсихть углеродонь атомста башка лия атомт (кислородонь, азотонь, серань).
Гидриттне	Гидриды	Металлхнень водородть мархта сотомасна.
Гидрокситтне	Гидроксиды	Тя окситтнень гидратсна, конат эвондайхть окситтнень ведть мархта сотомстост (афкукс или аф афкукс). Синь марстонь формуласна Э(ОН)_x , коса $x = 1 \div 6$.
Гидролизсь	Гидролиз	Ведть вельде вещевань срадомань и сяка пингть полафтомань реакция.
Гомогенный реакциятне	Гомогенные реакции	Реакцият, конатнень эса реагирующей вещеватне и синь продуктсна ашихть фкя агрегатной состояниаса.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Гомолокне	Гомологи	Фкя классонь сотомат, конатнень малат строениясна и химиянь свойствасна, но составсна аердыхть $-CH_2-$ юромонь целай числань коряс (гомологический разность).
Гудронць	Гудрон	Кяшеть панемста калгода катфксь.
Гундонь Правилац	Правило Гунда	Атомса, кона ащи основной состоянияс, электроттнень марстонь лувкссна (спинцна) эрси инь ламось.

Д

Дегалогенированиясь	Дегалогенирование	Молекулать потмоса галогент аерфтомац.
Дегидратациясь	Дегидратация	Молекулать потмоса ведть аерфтомац, конань катализацияц тиендъсазь кислотатне.
Дегидрированиясь	Дегидрирование	Молекулать потмоса водородть аерфтомац.
Дегидрогалогенированиясь	Дегидрогалогенирование	Молекулать потмоса галогеноводородть аерфтомац
Действующей массань законць (химический кинетикань основной законць)	Закон действующих масс (основной закон химической кинетики)	Химический реакциять молема пингоц видеста ащи сотомань уравненияса фкя коэффициентонь степеньца сярф сотови веществатнень концентрацияснон произведенияснон эзда.
Дисперсней систематне	Дисперсные системы	Гетерогенный системат, коса фкя веществась пярк ёмла пярлксаянь фкакс ащи лия веществать марнек объёмса.
Дисперсней средась	Дисперсная среда	Вещества, конада лама, конань марнек объёмса дисперсней фаза.
Дисперсней фазась	Дисперсная фаза	Вещества, конада аф тяшкава лама лия веществать марнек объёмса.

<i>Мокишень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Диссоциациянь константа (K_d)	Константа диссоциации (K_d)	Равновесиянь константа, конаняфтьсы лафча электролитть диссоциянц.
Дюраль (дюралюмин), силумин	Дюраль (дюралюмин), силумин	Сплафт, конатнень юрса алюминий.
Ж		
Жирхне	Жиры	Колма атомонь глицеринонь спиртть и высай карбоновой кислотатнень стакалгофтф эфирсна.
З		
Зольсь	Золь	Фкя-фкада аерфтф фазань пяльксянь коряс коллоиднай система.
Зооциттне	Зооциды	Порихнень стожамс химический средстват.
И		
Изомерхне	Изомеры	Веществат, конатнень фкат составсна, но аф фкат химический или перьфпяльдень строениясна и свойствасна.
Изотопне	Изотопы	Фкя сьяка химический элементть аныцй пяльксонь разновидностенза, конатнень фкя-лацонь ядрань зарядсна, но аф фкат массасна.
Ингибиторхне	Ингибиторы	Веществат, конат валомгофтсазь химический реакциять.
Индикаторхне	Индикаторы	башка реактифт, конат полафнесазь эсь тюсснон химический кой-кона сотксса.
Индуктивный эффектсь	Индуктивный эффект	Фкя атомонь σ -сотксонь электроттнень омбоце атомти ётамасна аф фкя-лацонь электроотрицательностьснон сюнeda.
Инсектициттне	Инсектициды	Унжань стожамс химический средстват.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Ионизациянь энергиясь	Энергия ионизации	Энергия, кона эрявксты атомть эзда электронть сяземанцты.
Ионнай реакциятне	Ионные реакции	Реакцият, конат эвондайхть ули или сонь пингстонза тиендеви иоттнень ёткса.
Иононь химический сотксь	Ионная химическая связь	Соткс, кона эвондай иоттнень ёткса электростатический ускомать инкса.
Иоттне	Ионы	Положительный или отрицательный заряд мархта пяльксат, конат эсь мяль вельде шашнихть раствора или расплавса.

К

Каладомань реакциясь	Реакции разложения	Реакцият, конань пингста фкя стакалготф вещества тиеви мьзярошка од вещества.
Карбоновой кислотатне	Карбоновые кислоты	Углеводородтнень производнайсна, конатнень эса улихть карбоксильной группат (-COOH); марстонь формуласна R-COOH.
Катализаторхне	Катализаторы	Веществат, конат примсихть участия химический реакцияса, полафнемок сонь скоростенц или направленияц, но реакцияда меле ляткшихть лувксонь и качествань коряс апак полафтт.
Каталитический реакциятне	Каталитические реакции	Реакцият, коса примси участия катализатор.
Каталитический яттне	Каталитические яды	Ширдень шоряфкст, конат вятихть катализаторть активностец коламанцты.
Катиоттне	Катионы	Положительный иотт.
Катодсь	Катод	Отрицательный электрод, конань лангса моли одуряд тиemanь процесс.
Каучукне	Каучуки	Эластичнай полимерхт, конатненди мономеркс ашихть диеновай углеводортт.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузсна</i>
Кафтонзаф салхне	Двойные соли	Салхт, конатнень эса кафта химиянь ширде эрь кодама катиотт и фкя аниононь тип.
Кевонзамась	Перекристаллизация	Шоряфксонь явомань способ, конань юрс путф компонентонь кевонзамань аф фкя температурась.
Керосинць	Керосин	Нефтань панемста основной фракциясь, сувафнемок углеводоротт ($C_{12} - C_{18}$), лакамань температурась 180 – 300 °C.
Кетоттне	Кетоны	Органический сотомат, конатнень эса карбональный юромсь сотф кафта радикал мархта; марстонь формулась R-CO-R.
Ковалентнай химический соткс	Ковалентная химическая связь	Соткс, кона эвондакшни атомтнень ёткса марстонь электроннай парань тиёмста.
Коллоиднай систематне	Коллоидные системы	Дисперснай системат, конатнень эса фазань п्याлккснень размерсна 100 – 1 нм.
Крекингсь	Крекинг	Углеводородонь термический срадома, конат вятихть молекуласа сяда кържа углеродонь атом мархта углеводородонь эвондамат.
Кристаллизационнай ведсь	Кристаллизационная вода	Ведень молекулатне, конат сувсихть кристаллогидратнень эс.
Кристаллогидраттне	Кристаллогидраты	Кристаллический веществат, ведень молекулань химический соткст.
Кучкастонь салхне	Средние соли	Кислотань молекуласа водородонь атомть металлонь атомса марнек полафтомстонза эвондай продуктат или продуктат, конат тиевихть основаниять молекуласа гидроксогруппать кислотнай лятксса марнек полафтомстонза.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
-----------------------	----------------------	--------------------------

Кяшесь	Мазут	Нефтать панемда меле лятксь, конатнень эса ули углеводородтнень молекуласа углеродонь лама атомда.
Л		
Лабораториясь	Лаборатория	Тонафнемань и научнай экспериментонь ётафнемс башка васта.
Латунць	Латунь	Цинкть (45 %-та аф сяда лама) и лия элементтнень мархта медть сплавсна.
Лафча электролиттне	Слабые электролиты	Тяфтама электролитт, конат ведень растворса аф марнек срадыхть ионга.
Ле Шателье принципсь	Принцип Ле Шателье	Къда равновесия са ащи системать лангс тиеви лангстонь полафтома концентрациять, люпштамать, температурать коряс то равновесиясь шашты ся шири, кона лафчептсы тя полафтомать .
Лигроинць	Лигроин	Фракциятнень эзда фкясь, кона эвондай нефтать видеста панемстонза, эзонза сувафни углеводоротт ($C_8 - C_{14}$), лакамань температурац 120 – 240 °С.

М

Магнитнай квантовой числась m_l	Магнитное квантовое число m_l	Целай числа, конань эзда ащи перьфпяле тя юромксса орбидальхнень возможнай ориентациясна; примси тяфтама смузь: + l сявомок – l модемс, сувафтомок 0.
Мала электронти	Сродство к электрону	Энергиясь, кона лиси атомти электронть поладомста.
Массать атомнай единица (м.а.е.)	Атомная единица массы (а.е.м.)	Углеродонь атомть 1/12 п्याлксоц; фкя-лаца $1,66 \cdot 10^{-27}$ кг
Мезомернай эффектсь	Мезомерный эффект	π -сотксонь электроттнень или аф явф электроттнень вастстост шаштомасна.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Меки шарфтови реакциятне	Обратимые реакции	Реакцият, конат тя пингста молихть карань-каршек кафта шири.
Меки аф шарфтови реакциятне	Необратимые реакции	Реакциясь, кона тиеви содаф условияста фкя шири.
Мельхиорсь	Мельхиор	Медень и никелень (5 – 30 %) юрса сплав; эсонза ули железа и марганец.
Менделеев-Клапейронов уравненияц (идеальной газть состояниязь уравненияц)	Уравнение Менделеева-Клапейрона (уравнение состояния идеального газа)	$pV = \nu R T$, ν – вещество лувксон, моль; R – универсальной газовой постояннойсь, $R = 8,31$ Дж/моль·К.
Металлический соткесь	Металлическая связь	Соткс, конань тиендьсазь марстоньготф валентнай электротне.
металлонь напряжениянь электрохимический рядсь	Электрохимический ряд напряжений металлов	Химический элементтнень фкя-фкянь мельга молемасна, конат путнефт стандартнай электроднай потенциалхнень смузьснон касомань порядкаса.
Металлонь пассивациясь	Пассивация металлов	Металлхнень лангса араламань плёнкань эвондамась, кона араласы металлть шямониямать эзда.
Металлургиясь	Металлургия	Рудатнень эзда промышленнай способса металлонь тиёмать колга наука.
Металлхне	Металлы	Химический элементт, конатнень аныцяй п्याлькссна лангонь электроннай слойсост макссезаь электронцон, арамок положительнай ионкс.
Механизмась	Механизм	Реакциянь пингста башка стадиятнень фкя-фкянь мельга молемасна, няфнемок кучкань п्याлькскятнень, конат тиендевихть эрь стадияса.
Молекулань ёткстонь ОВР-не	Межмолекулярные ОВР	Нят реакцият, коса шапамись и шапафтысь – разнай веществат.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Молекулань потмостонь ОВР- не	Внутримо- лекулярные ОВР	Нят реакцият, конатнень эса окислительсь и восстановительсь сувсихть фкя- сяка веществовать ёткс.
Молекулась	Молекула	Веществовать инь ёмла пъяльксац, конань улихть тяфтама жа химический свойстванза.
Молень ламошись (C_m)	Молярная концентрация, или молярность (C_m)	Величина, кона фкя солаф веществовать отношениянцты солафтыть объёмонцты.
Мольсь	Моль	Веществовань лувомань единица, конань эса съняра структурнай единица (молекула, атом, ион), мъзяра атом васьфневи 12 г углеродса ^{12}C .
Молярный массась (M)	Молярная масса (M)	1 моль веществовать массац (г/ моль, кг/кмоль, мг/ммоль).
Молярный объемсь (V_m)	Молярный объем (V_m)	Нормальной условияса эрь газть 1 моль объёмоц (давлениясь 1 атм и температурась 0 °C).
Н		
Нейтральный средась	Нейтральная среда	Среда, коса водородонь ионда съняра жа, мъзяра гидроксид- ионда; pH = 7.
Нилендемасть	Абсорбция	Газонь или газ мархта паронь шоворксть эзда газонь и паронь нилендемань процесс, конань тиендъсазь шонгар нилендихне- абсорбенттне.
Нитросотоматне	Нитросоединения	Углеводородтнень производнайсна, коса фкя или сяда лама водородонь атом полафтф нитрогруппаса ($-\text{NO}_2$).
Нуклеиновой кислотатне	Нуклеиновые кислоты	Биополимерхт, конатнendi мономеркс молихть нуклеотиттне, конат ашихть фосфорнай кислотань, углеводонь – пентозань (рибоза или дезоксирибоза) и озотистай основаниянь лятксста (пуриновой или пиримидиновой).

<i>Мошень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Нуклеофилхне	Нуклеофилы	Молекулат или иотт, конатнень ули способностьсна макссемс электротт.
О		
Объемный сотксонь законць	Закон объемных отношений	Газонь сотови объемтне фкя-лацонь условиятнень пингста (температурать и люпштамать) фкя-фкянди ащихть кода целай простой числат, конат кратнайхть стехиометрический коэффиценттнendi.
Озамась (декантациясь)	Отстаивание (декантация)	Шонгар и калгода фазатнень явфтомаса метод, конань юрс путф синь аф фкя-лацонь плотностьсна.
Окситтне	Оксиды	Стакалготф веществат, конат ащихть кафта химический элементста, фкясь эздост – кислород, конань шапамомань степенец – 2.
Омбоцеда сявови сырьась	Вторичное сырьё	Срокста лисьф изделия или кодамовок производствань ёрдафкт, конат нинге пархт нолдамс тевс лия продуктонь тиeмс.
Орбитальный (серцеконь) квантовой числа ℓ	Орбитальное (побочное) квантовое число ℓ	Целай числа, конань эзда ащи атомть орбиталенц формац и тя уровеньца энергетический юромксень лувкссна; смузьсна 0 сявомок ($n - 1$) молемс.
Орбитальсь	Орбиталь	Атомть кучканц перьф вастсь, коса калмоча эрси электронць.
Основаниятне	Основания	Стакалготф веществат, конат ащихть металлонь атомста и фкя или сяда лама гидроксо-юрмста (-ОН).
Основной салхне	Основные соли	Продуктат, кона эвондай лама шапама основаниятнень эса гидроксо-группатнень шапама лятксса аф марнек полафтомстост

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Относительный молекулярный массац (M_r) простого или сложного вещества	Относительная молекулярная масса (M_r) простого или сложного вещества	Мерафтома величина, кона фкя молекулать массанц и массать атомнай единицацн отношенияснонды.

П

Паломасна	Горение	Веществатнень сотомасна кислородть мархта, конань пингста лиси лямбе (и валда).
Панемась (дистилляциясь)	Перегонка (дистилляция)	Шоряфксонь явомань способ, конань юрс путф компонентонь лакамань аф фкя температурась.
Паулинь принципоц	Принцип Паули	Атомса аф эряйхть кафта электротт, конатнень эса улельхть ба ниле квантовой числань фкя-лацонь лувкс.
Периодической системаса химического элементть порядковай номероц	Порядковый номер химического элемента в периодической системе	Z-сь фкя соньцонза ули прототтнень N_p или атомть кучканц перьф шаронды электроттнень лувксснон мархта.
Периодический законть тяниень лемдемац	Современная формулировка Периодического закона	Химический элементтнень и синь мархтост тиф химический веществатнень свойствасна периодическийста сотфт атомть кучканц зарядонц мархта.
Периодический законць	Периодический закон	Химический элементтнень и синь мархтост тиф химический веществатнень свойствасна сотфт периодический сотксса элементтнень атомнай весснон мархта.
Периодсь	Период	Кержи ширде видити моли элементонь ряд, конатнень аныцяц п्याлькссна ащихть фкя-лацонь энергетический уровеныцта.
Перокситтне	Пероксиды	Бинарной сотомат, конатнень эса фкя элементсь кислород (шапамомань степенец -1).

<i>Мокишень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Пиролизсь	Пиролиз	Оцю температураса, коэффтома, углеводородонь срадомась, кона вяти простой веществань тиемати.
Пластмассатне	Пластмассы	Материалхт, конат тиендевихть полимерхнень лия веществань мархта шорямстост.
Поладомань реакциясь	Реакции присоединения	Кратнай соткс мархта веществань химический реакция, конатнень пингста тиеви реакциянь фкя продукт (гидрированиянь реакциятне, гидратацият, гидрогалогенирования, галогенирования).
Полафнемань реакциясь	Реакции обмена	Реакцият, конатнень пингста кафта стакалготф веществатне полафтыхть фкя-фкянь мархта эсь составной п्याлксснон мархта.
Полафтомань реакциятне	Реакции замещения	Реакцият, конатнень пингста фкя функциональной юромсь полафтови лияса.
Полафтомань реакциятне	Реакции замещения	Реакцият, конатнень пингста простой веществань атомтне полафтыхть стакалготф веществаса кодама-бъди элементонь атомт.
Поликонденсациясь	Поликонденсация	Химический процесс, кона пингста мономерть ингольдень молекуланза пуромихть полимеронь макромолекулас, त्याк пингть тиеви серцеконь кържа молекуласта ащи продукт (сембода сидеста ведь).
Полимеризациясь	Полимеризация	Сотомань химический процесс, конань эсь лацонь ширец тяфтама: аф пяк молекулярнай веществань исходнай лама молекулатне сотовихть полимеронь оцю молекулас (макромолекулас).

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Полиморфизмась	Полиморфизм	Вещество маштомац улендемс кевонзаф аф фкя модификацияса.
Полиморфный полафтомась	Полиморфное превращение	Вещество ётамац фкя кевонзамань формаста омбоцети, составонь апак полафтт.
Полярный соткесь	Полярная связь	Химический соткс, кона тиендеви эрь кодама электроотрицательностьень аныцый пяльксень ёткас.
Потмоширденъ мерамат	Структурная изомерия	Изомерия, конань пингста вещество аф фкат молекуласа атомтнен соткснон порядкаснон коряс.
Предельно допустимая концентрациясь (ПДК)/сяда пяк аф нолдави концентрациясь	Предельно допустимая концентрация (ПДК)	Ломанть организмаса химический сотксонь инь оцю концентрациясь, кона лама пингт эрь шиня тевс нолямстост аф вяти кодама-повсь полафтоманди.
Принцип минимума энергии/ Инь ёмла энергиянь принципсь	Принцип минимума энергии	Сембода кеме системать ся состоянияц, коса сонь энергияц инь ёмла.
Промоторхне (или активаторхне)	Промоторы (или активаторы)	Вещество, конат касфнесазь катализаторть активностенц.
Простой веществось	Простое вещество	Вещество, конатнень эс сувсихть аныцек фкя элементонь атомт.
Простой эфирхне	Простые эфиры	Органический вещество, конатнень эса улихть кислородонь атом мархта сотф кафта углеводороднай радикалхт; марстонь формулась R-O-R..
Пространствен- най (геометрической) изомериясь	Пространствен- ная (геометрическая) изомерия	Изомерия, конатнень пингста вещество аф фкат атомснон перьфпяле ащемаснон коряс.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Прянь квантовой числась (n)	Главное квантовое число (n)	Целай числа, кона няфтьсы электронть энергетический уровеньнц.
Прянь юромкссь (А-юромсь)	Главная подгруппа (А-группа)	Эсонза улихть элементт, конатнень атомсост валентнай электроттне ашихть лангонь энергетический уровеньца и синь лувкссна фкя юромонь номерть мархта.
Пуриновой и пиримидиновой основаниятне	Пуриновые и пиримидиновые основания	Азот мархта гетероциклический сотомат.
Пуроптомань реакциясь	Реакции соединения	реакцият, конатнень пингста кафта или сяда лама вещества тиеви фкя стакалотф вещества.
Пялескаладомань периодсь	Период полураспада	Пинге, конань пингста тиеви аньцый пяльксонь ядратнень пialesнон срадомасна.

Р

Равновесиянь аф полафиевомсья	Константа равновесия	Реакциянь продуктатнень ламолгофтф молярнай концентрацияснон, конат сявфт степеньца, и фкат стехиометрический коэффициенттнень мархта, отношениясна исходнай веществатнень тяфтама жа ламолгофтф молярнай концентрацияснонды.
Радиационнай реакциятне	Радиационные реакции	Реакцият, конат эвондайхть радиацият пингста.
Радикальный реакциятне	Радикальные реакции	Реакцият, конат тиевихть реакцият пингста эвондай радикалхнень и молекулатнень ёткас.
Реакциянь лямбе эффектсь	Тепловой эффект реакции	Реакцият пингста максф или нильф энергият лувксоц.
Резинась	Резина	Материал, кона тиеви каучукста полимернай уськнень сульфиднай седняса стамаснон вельде (вулканизацият).

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Рудатне	Руды	Минералхт и пандонь породат, конатнень эзда возможна и целесообразна явфтомс чистай/ ару металлхт.
С		
Салхне	Соли	Стакалготф веществат, конат ащихть металлонь катионцта и кислотнай лятксонь анионцта.
Сапониямась	Омыление	Вайхнень щёлочса солафтомасна, мезть вельде тиеви спирт и карбоновой кислотань сал (сапонь).
Свободнай радикалхне	Свободные радикалы	Атом или атомонь юром, конатнень эса ули аф кафтонзаф электрон.
Серцеконь юромкссь (В-юром)	Побочная подгруппа (В-группа)	Кирди элемент. конатнень аныцый пялькссонь лангстонь уровеньцост аф кафтта лама валентнай электрон, а лядыксне – тяда ингольдень уровеньцот.
Соламаны коэффициентсь	Коэффициент растворимости	Веществать массац, кона солай 100 г солафтыса эрявикс температураса.
Соламась	Растворимость	Веществать маштомац соламс тя или тона солафксса.
Солаф веществать массовой доляц (W)	Массовая доля растворенного вещества (W)	Величина, кона равнай солаф веществать массанц отношениянцы растворть массанцты.
Солафкссь	Раствор	Переменной составонь лама компонентста ащи гомогеннай система.
Солафтысь	Растворитель	Солафксонь пялькс, кона чистай видса ащи сяка агрегатнай состояниясса, кода и солафкссь, или ся, конада сембода лама.
Сольватациясь	Сольватация	Солафты и солай веществатнень ёткас фкя-фкянь лангс ётни химический процесс.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Соляровой вайсь, вадемань вайхне, вазелин, штась	Соляровое масло, смазочные масла, вазелин, парафин	Калгода углеводородтнень эрызста шяняды смесьсна, конат тиевихть кяшень панемста.
Сотксонь тиёмань полафтома механизмась	Обменный механизм образования связи	Сотксонь тиёма, кона эвондай кафта атомонь аф кафтонзаф электрононзон кафтонзамаснон пингста.
Сотксонь тиёмаса донорно-акцепторный механизм	Донорно-акцепторный механизм образования связи	Сотксонь тиёма, кона эвондай фкя атомонь аф явфтф электронной парать сотомстонза омбоце атомть аф сотнеф атомнай орбиталенц мархта.
Сотксонь энергиясь	Энергия связи	Энергия, кона эрявксты тя сотксть сяземанцты.
Сотксть кувалмоц	Длина связи	Сотнеф аныңйяй пялькснень кучкаснон ёткаса расстояниясь.
Сотксть молема кич	Направленность связи	Энергиянь сотксть ащемац аныңйяй пяльксонь орбитальхнень фкя-фкянь коряс ориентацияснон, а станя жа линиять эзда, кона сотнесыне аныңйяй пялькснень кучкаснон.
Сотксть поляризуемайкс тиёмац	Поляризуемость связи	Молекулатнень (и синь эсост башка сотксонь) маштомасна эсь полярностьснон полафнемаса лангстонь электрический полеть влияниянц ала.
Сотксть полярнайшиц	Полярность связи	Сотксть эса электронной плотность шаштомац сяда электроотрицательнай аныңйяй пяльксть шири.
Сотксть топотьксоц	Насыщаемость связи	Атомтнень асусна тиендемс ковалентнай сотксонь аныцек сатомшка лувкс.
Сотомань образованиять лямбоц	Теплота образования соединения	Простой веществатнень эзда, конат ванфневихть стандартнай условия (25 °C), фкя моль сотксть тиёмста реакция лямбе эффектоц.

<i>Мокишень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Спиновой квантовой числась m_s (или спин)	Спиновое квантовое число m_s (или спин)	Электронть потмоширденъ характеристикац, улихть аныцек кафта смузенза: $+1/2$ и $-1/2$.
Спиртне	Спирты	Углеводорогтнень производнайсна, конатнень эса водородонь фкя или сяда лама аныцяй п्याлкь полафтф гидроксильнай юромса ($-OH$).
Сплафне	Сплавы	Лама компонентста ащи веществат, конатнень химическяй соткссна металлическяй.
Стакалгофтф веществась	Сложное вещество	Вещества, конатнень ёткс сувсихть эрь кодама элементонь аныцяй п्याлкст.
Стакалгофтф эфирне	Сложные эфиры	Сотомат, конат тиевихть карбоновой кислотаса карбоксильнай юромонь водородонь атомть углеводороднай радикалса полафтомстонза; марстонь формулась $R-COO-R$.
Стальсь	Сталь	Углеродть (аф 2,14 %-та кържа) и лия металлхнень мархта железатъ шияняфтьксон.
Стандартнай электроднай потенциалсь	Стандартный электродный потенциал	Разничась 1 моль/л металлонь иононь концентрация мархта салонь растворти тонкф металлть и стандартнай водороднай электродть потенциалснон ёткса.
Стационарный энергетическяй уроветтнень лувкссна (электроннай слойхнень) атомса	Число стационарных энергетических уровней (электронных слоев) в атоме	Фкя Д. И. Менделеевонь системаса ся периодть номеронц мархта, конанди кандови химическяй элементсь.
Стехиометрический коэффициентне	Стехиометрические коэффициенты	Веществатнень формуласнон инголе коэффицентсь химическяй реакциянь уравненияса.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Субстратне	Субстрат	Юорнь вещества (фалу органический), конанди полаткшни лия вещества (сидеста аф органический) – реагент.
Суспензиятне	Суспензии	Аф фкя лацонь дисперснэй казяма системат, конат ащихть калгода пъялкскаста (синь размерсна $10^{-5} - 10^{-7}$ м), фкакс явонтфт шонгарксса .
Сырьясь	Сырье	Перфпяльдень материалхт (природань ресурст), конат сявондевихть промышленностьса эрь кодама продуктань тиемс.
Сюретне (Сюрелдатне)	Волокна	Линейнай строениянь (кочкамань) полимерхт, конат сявондевихть сюрень, пиксонь, текстильной (кодави) материалонь тиемс.

Т

Термохимический реакцият	Термохимические реакции	Реакцият, конат эвондайхть лямбе энергиять пингста.
Термохимический уравнениясь	Термохимическое уравнение	Химический реакциянь уравнения, коса няфтьф лямбе эффектсь.
Титрованиясь	Титрование	Веществань концентрациянь содама метод, кона няеви содаф концентрациянь реагентонь растворть мархта сотомстост.
Топодьста растворсь	Насыщенный раствор	Раствор, конань эса азф условияста вельф сатомшка солаф вещества.

У

Углеводороттне	Углеводороды	Сотомат, конат ащихть водородонь и углеродонь (C_xH_y) атомста.
-----------------------	---------------------	---

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Углево́тне	Углеводы	Вещества́т, конатнень, кода фалу, марстонь формуласна $C_n(H_2O)_m$; молекуласост каннихть альдегиднай юром или оксоюром, а станя жа кой-мъзяра гидроксоюропт.
Удобрения́не	Удобрения	Вещества́т, конатнень эса ули касыксненди сатомшка андомань элементт (азот, фосфор, калий и лият).
Урове́нца орбита́льхнень лувкссна	Число орбиталей на уровне	Фкя прянь квантовой числать квадратонц мархта.
Урове́нца подурове́тнень лувкссна	Число подуровней на уровне	Фкя прянь квантовой числать мархта.
Ф		
Фазась	Фаза	Вещества́нь фкя-лацонь пялькснень марстонь лувкссна, конатнень улихть фкакс ащи свойствасна и аертфт лия областтнень эзда разделонь лангоширетнень коряс.
Фено́лхне	Фенолы	Шиньфтай углеводоро́ттнень производнайсна, конатнень молекуласост фкя или сяда лама водородонь атомсь бензольнай кольцаса полафтф гидроксильнай юромса.
Ферментне	Ферменты	Биологический катализаторхт.
Фильтрованиясь	Фильтрование	Калгода фазать шонгар фазать эзда явфтомань процесс, кона тиеви варяняв материалонь пачк ётафтомста (фильтрань).
Фкя-фкянь мельгя моли полафтксне	Цепные реакции	Эсьстост моли химический полафтктст, конань пингста тиевихть фкя-фкянь мельгянь полафтомат; инголи тиф продуктатне примсихть участия од продуктонь тиемаса.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Флюсне	Флюсы	Аф органическийкй вещевстват, конатнень металлть щяняфтомста кайсесазь рудати, штоба явфтомс металлть шава породать эзда.
Фотохимическийкй реакциятне	Фотохимические реакции	Реакцият, конат эвондайхть светса.
Фунгициттне	Фунгициды	Химическийкй средстват, конат сявондевихть каськснень и модать грибовайкй сярятькснень эзда пьчкафтоманкса.
Функциональныйкй юромсь	Функциональная группа	Атомонь юром, конань вельде шарьхкодевихть вещевствать сембода сидеста васьфневии химическийкй свойстванза, а станя жа сонь кандомац кодама-бъди сотксонь классти.
Х		
Халькогеттне	Халькогены	Д. И. Менделеевонь Периодическийкй системаста VIA юромонь химическийкй элемент.
Химизациясь	Химизация	Научно-техническийкй прогрессть направлениязон эзда фкясь, конань юрс путф химическийкй вещевстватнень, процесснень и метоттнень эрь кодама отрасляса келиста тевс нолямасна.
Химическийкй анализсь	Химическийкй анализ	Процесс, конань пингста можна содамс вещевствать лувксонь и качествань составонц.
Химическийкй индекссь	Химическийкй индекс	Химическийкй сотомань формуласа атомонь лувксесь.
Химическийкй кинетикась	Химическая кинетика	Пингса ётни химическийкй реакциятнень молемаса закономерносттнень колга наука.
Химическийкй номенклатурась	Химическая номенклатура	Химическийкй вещевствань лемдемань правилат.
Химическийкй реакциять молема пингоц	Скорость химической реакции	Фкя реагирующейкй вещевствать концентрациянц полафтомац пингонь единицаста (ункснени моль/л·с).

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Химический синтезь	Химический синтез	Процесс, кона вяти эривикс веществань тиёмати, त्याк пингть сон можна явфтомс реакциянь шоряфксста.
Химический технологиясь	Химическая технология	Перфпяльдень материалхнень потреблениянь продуктакс тиёманксост химический переработкань методсна и средствасна.
Химический уравнениясь	Химическое уравнение	Химический реакциять условнай сёрмадомац химический формула и коэффицент вельде.
Химический формулась	Химическая формула	Химический тяштъкс и индекс вельде вещество составонц условнайста сёрмадомац.
Химический элементсь	Химический элемент	Атомонь вид, конатнень фкя-лацонь ядрань зарядсна.
химический элементть аныңай пяльксонц валентностец	Валентность атома химического элемента	Ковалентнай соткснень лувкссна, конатнень атомсь тисыне сотомста.
Химиянь полафтксне	Химические реакции	Процесст, конатнень пингста фкя веществоатнень эзда тиевихть лият, конат аердыхть ингольденнетнень эзда составонь и строениянь коряс.
Химиянь промышлен-ностьсь	Химическая промышленность	Народнай хозяйствань отрасля, кона нолни продукция сырьять химический переработканц вельде.
Химиянь соткссь	Химическая связь	Атомтнень фкя-фкянь мархта тяфтама соткссна, конань пингста тиеви кеме лама атомста ащи система: молекула, ион, кристалл...
Химиянь фкакшись	Химическое равновесие	Системать сотоянияц, конань пингста видеста моли реакциять скоростец фкя меки моли реакциять скоростенц мархта.
Химиясь	Химия	Тя наука веществоатнень, синь строенияснон, свойстваснон и полафнемаснон колга, конатнень пингста эвондакшихть лият.

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Хлорофиллсь	Хлорофилл	Касыкснень сянгяря тюссна, кона примси участия фотосинтезонь процесса.
Хроматографиясь	Хроматография	Шоряфксонь п्याльксонь явомань метод, конань юрс путф синь аф фкя лацонь шашнемасна варяв материалса.
Ц		
Циклический углеводородтне	Циклические углеводороды	Углеводоротт, конатнень углеродонь атомснон уськсна сёлкф.
Циклоалканаттне	Циклоалканы	Предельнай и циклический углеводоротт, конатнень аш кратнай соткссна; марстонь формулась $C_n H_{2n}$.
Цюгунць	Чугун	Кшнить сплавоц углеродть (2,14 % лама) и лия элементонь мархта.
Ш		
Шапама салхт	Кислые соли	Ламоосновной кислотатнень молекуласост водородонь атомтнень катононь металлса аф марнеконь полафтомань продукта.
Шапама средась	Кислотная среда	Среда, коса водородонь ионда сяда лама гидроксид-иоттнень коряс; $pH < 7$.
Шапамомась	Окисление	Электрононь макссемань процесс.
Шапамомшкась	Степень окисления	Сотксса атомть условнай зарядоц, кона лувф ся мяльста, что сон ащи ионцта.
Шапатыхтне	Окислители	Веществат, конатнень атомсна сявондсазь электроттнень реакциять пингста.
Шапафксне	Кислоты	Стакалгофтф веществат, конат ачихть кислотань лятксста и водородонь аныңй п्याльксста, конат полафневихть металлонь аныңй п्याлькс лангс.

<i>Мокушень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Шапафтомань- тиемань реакциятне	Окислительно- восстанови- тельные реакции	Реакцият, конатнень пингста элементтнень шапафомань степеньцна полафни.
Шоряф салхне	Смешанные соли	Салхт, конатнень эса ули фкя катиононь тип, но кафта аниононь типт.
Шямониямась	Коррозия	Металлхнень или синь сплавснон каладомасна перьфпяльдень средать вельде, коламок эсь свойстваснон.
Щелочнозе- мельнай металлхне	Щелочнозе- мельные металлы	Кальций, стронций, барий, радий.
Щелочной металлхне	Щелочные металлы	Периодический системань IA юромонь металлхт (литий, натрий, калий, рубидий, цезий, франций); ведть мархта сотксса тиихть щёлочт.
Щелочной средась	Щелочная среда	Среда, коса водородонь иоттнень концентрациясна сядя ёмла гидроксид-иоттнень концентрацияснон коряс; $pH > 7$.

Э

Экзотермический реакциятне	Экзотермические реакции	Реакцият, конатнень пингста лиси тепловой энергия.
Экспериментсь	Эксперимент	Кодама-бъди явлениять оду ётафнемац, од явлениянь мельгя ванондомась тонафнемань цельса; опыт.
Экстракциясь	Экстракция	Природань шоряфксонь пялькснень явфтомаса способ, конань пингста кондясти растворитель вельде синь ётафтовихть шонгар фазас.
Электролизсь	Электролиз	Шапафты-тии реакцият, конат ётнихть солафтти или шяняфтфти нолдаф электродса электрический токть вельде.
Электроли- тический диссоциациясь	Электроли- тическая диссоциация	Ведьса или шяняфтозь электролитть срадомац свободнай ионга.

<i>Мокишень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
электроли- тический диссоцииать степеня (а)	Степень электроли- тической диссоциации (а)	Ионга сратф электролитонь молекулатнень лувксснон отношенияц солаф молекулатнень марстонь лувксснонды.
Электролиттне	Электролиты	Веществат, конатнень ведень растворсна и шыняфтьфсна нолдайхть электрический ток.
Электронный орбиталень гибридизациясь	Гибридизация электронных орбиталей	Атомонь орбитальхнень фкя- фкянь мархта сотомасна, мезьс вяти формань и энергиянь коряс фкя-лацокс арамаснонды.
Электронный слойсь	Электронный слой	Атомса фкя энергетический уровеньца ащи электроттень лувкссна (малат энергиянь смузьсна).
Электроотри- цательностьсь	Электроотри- цательность	Атомть маштомац ускомс эстеенза лия атомтнень валентнай электронцнон химический сотксонь тиємста.
Электрофилхне	Электрофилы	Молекулат или иотт, конатнень ули электрононь поладомань маштомасна.
Электрохи- мический реакциятне	Электрохи- мические реакции	Реакцият, конатненди инициаторкс ащи электрический токсь
Элементонь Периодический системась	Периодическая система элементов	Таблицаа няфтьф Периодический законць. Коса няфтевихть элементтнень свойствасна и синь атомснон строениясна.
Элементть относительнай атомнай массац (A_r)	Относительная атомная масса элемента (A_r)	Мерафтома величина, кона фкя атомть массанц и массать атомнай единицанц отношенияснонды.
Эмпирический (простейшай) формулась	Эмпирическая (простейшая) формула	Формула, кона няфтьсы тя или тона веществати сувси элементтнень атомснон ётка сотксть

<i>Мокшень лемтне</i>	<i>Рузонь лемтне</i>	<i>Лемтнень смузьсна</i>
Эмульсиятне	Эмульсии	Аф фкя-лацонь системат, конат ашихть кодамовок фкя шонгарксонь ёмла путьконяста, лия шонгарксонь молекулатнень мархта шовордафста.
Эндотермический реакциятне	Эндотермические реакции	Реакцият, конат ётнихть тепловой энергиянь нилендезь.
Энергетикань уровеньца электрононь инь лама лувкссь	Максимальное число электронов на энергетическом уровне	Равнай $2n^2$.
Энергетический уровень	Энергетический уровень	Квантово-механический системать энергиянь возможнай (нолдави) смузец (кепотьксонди, атомса электронть). Явонкшневи кой-мъзара сяда ёмла юромга эстеенза мала энергиянь смузь мархта.
Энтальпия (энергосодержания) Н	Энтальпия (энергосодержание) Н	Термодинамический функция, кона фкя потмонь энергиять и объёмть лангс люпштамать ламокстомаснон поладоманц мархта.
Энтропиясь S	Энтропия S	Состояниятъ термодинамический характеристикац, кона лувондови системать аф фкя-фкянь мельгя молемань меракс.
Эсь эздонь шапамомань-тиемань реакциясь	Реакции диспропорционирования (самоокисления-самовосстановления)	Реакция, конатнень эса шапафтыкс-тийкс моли молекулань или иононь сяка жа атомсь.
Этерификациясь	Этерификация	Карбоновой кислотатнень и фкя атомста ащи спирттнень ёткаса меки шарфтови реакцият, конатнень пингста тиевихть стакалготф эфирхт.

Мокиень лемтне	Рузонь лемтне	Лемтнень смузьсна
----------------	---------------	-------------------

Ю Юромсь	Группа	Вяре алу моли элементонь ряд атомса валентнай электрононь фкя-лацонь лувкс мархта.
-------------	--------	--

Русско-мокшанский указатель терминов

α -лучи
 β -лучи
 γ -лучи
 π -связь
 σ -связь

А

Абсорбция
Автокатализ
Адсорбция
Аккумуляторы
Алкадиены
Алканы
Алкены
Алкины
Аллотропия
Альдегиды
Амальгама
Аминокислоты
Амины
Амфотерность
Ангидриды
Анионы
Анод
Антифриз
Арены (ароматические углеводороды)
Атом
Атом
Атомная единица массы (а.е.м.)
Атомное ядро
Ациклические (алифатические)
углеводороды

Б

Бактерициды
Белки
Бензин
Благородные газы
Благородные металлы
Бронза
Буферные растворы

В

Валентность атома химического
элемента
Валентные электроны
Взвеси

α -сюролдатне
 β -сюролдатне
 γ -лучне/сотксне
 π -соткссь
 σ -соткссь

Нилендемась
Автокатализсь
Адсорбциясь
Аккумулятрхне/Токонь пуроптыхтне
Алкадиеттне
Алкаттне
Алкеттне
Алкиттне
Аллотропиясь
Альдегиттне
Амальгамась
Аминокислотатне
Амиттне
Амфотерность
Ангидриттне
Аниоттне
Анод
Антифризсь
Аренатне (шиньфтай углеводороттне)
Атомсь
Атомсь
Массать атомнай единицац (м.а.е.)
Аньцяй пяльксать ядроц
Ациклическай (алифатическай)
углеводороттне

Бактерициттне
Белокне
Бензинць
Благороднай гасне
Благороднай металлхне
Бронзась
Буфернай растворхне

химическай элементть аньцяй
пяльксонц валентностец
Валентнай электроттне
Взвесттне

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

З

Закон Авогадро

Молекулярный потмостонь ОВР-не
Водородная сотксь
Водородной сотоматне
Водородный показатель (рН)
Возгонкась (сублимациясь)
Сюретне (Сюролдатне)
Восстановительхтне (Петихтне)
Восстановлениясь (Петемась)
Омбоцеда сявови сырьась

Галогеттне
Гальванический элементтне
Гельсь
Гербициттне
Гетерогенной реакциятне
Гетероциклический сотоматне
Электронной орбиталень
гибридизациясь
Гидриттне
Гидрокситтне
Гидролизсь
Прянь юромксьсь (А-юротмсьсь)
Прянь квантовой числась (n)
Гомогенной реакциятне
Гомолокне
Паломасна
Юротмсь
Гудронць

Кафтонзаф салхне
Дегалогенированиясь
Дегидратациясь
Дегидрированиясь
Дегидрогалогенированиясь
Дисперсной средась
Дисперсной фазась
Дисперсной систематне
Сотксь кувалмоц
Сотксонь тиетмаса донорно-
акцепторной механизмась
Дюраль (дюралюмин), силумин

Ведень казямшись
Жирхне

Авогадронь законоц

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 произведение 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

Действующая масса закон

(химический кинетический закон)

Объемный закон

Вещество состав аф полафневи закон

Вещество масса ванфтоман закон

Золь

Зооциты

Изомерия

Изотопы

Ингибиторы

Индикаторы

Индуктивный эффект

Инсектициды

Ионный химический закон

Водный ионный продукт (K_{H_2O})

Ионные реакции

Ионы

Карбоновой кислотой

Катализаторы

Каталитическая реакция

Каталитический яд

Катионы

Катод

Каучук

Керосин

Кетоны

Кислотная среда

Кислоты

Кислые соли

Ковалентный химический закон

Коллоидная система

Диссоциационная константа (K_d)

Равновесие аф полафневом

Шлаки

Соляной коэффициент

Крекинг

Кристаллизационная вода

Кристаллогидраты

Лаборатория

Латунь

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

Лигроинц

Магнитная квантовая числaсь m_l
 Кяшесь
 Энергетикaнь уровня электрононь
 инь лама лувкcсь
 Солаф вeществaть массовaя доляц (W)

Атомть марстоньлуксоц
 Молекулaнь ёткстонь ОВР-не
 Мезомерный эффектсь
 Мельхиорсь
 Металлический соткcсь
 Металлургиясь
 Металлхне
 Механизмась
 Молекулась
 Мольсь
 Молень ламошись (C_m)

Молярный массась (M)
 Молярный объемсь (V_m)

Соткcть молема кич
 Соткcть топотьксоц
 Топодьста растворсь
 Нейтральной средась
 Аф металлхне
 Меки аф шарфтови реакциятне
 Аф полярный соткcсь
 Аф электролиттне
 Нитросотоматне
 Нуклеиновой кислотатне
 Нуклеофилхне

Сотксонь тиeмaнь полафтома
 механизмась
 Меки шарфтови реакциятне
 Газонь пуроптомaнь законць
 Шапамомась
 Шапаптыхтне
 Шапафтомaнь-тиeмaнь реакциятне
 Окситтне
 Сапониямась
 Орбитальсь

Орбитальное (побочное) квантовое
число 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 (B-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

Орбитальной (сердечной) квантовой
числа ℓ
Основания
Основной элемент
Элемент относительной атомной
массы (A_r)
Относительной молекулярной массы
(M_r) простого или сложного вещества
Газ относительной плотности по
газу D
Осаждение (декантация)

Металлы пассивация
Панемать (дистилляция)
Кевонзамать
Вельф топодыста растворь
Периодь
Пялесадаломань периодь
Элементь Периодический системь
Периодический законь
Пероксидне
Архтыхне
Пиролизь
Пластмассатне
Сердечной юромксь (B-юром)
Поликонденсациясь
Полимеризациясь
Полиморфизмась
Полиморфной полафтомась
Сотксть поляризуемаксь тиемац
Полярной сотксь
Сотксть полярнойшиц
Периодической системасы химического
элементь порядковой номероц
Авогадрань аф полафневиц
Вант-Гоффонь Правилац
Гундонь Правилац
Предельно допустимая концентрациясь
(ПДК)/сяда пьак аф нолдави
концентрациясь
Ле Шателье принципсь
Принцип минимума энергии/ Инь ёмла
энергиянь принципсь
Паулинь принципцоц
Промоторхне (или активаторхне)
Простой веществась

Пространственная (геометрическая)
изомерия
Простые эфиры
Пуриновые и пиримидиновые
основания

Р

Радиационные реакции
Радикальные реакции
Раствор
Растворимость
Растворитель
Реакции диспропорционирования
(самоокисления-самовос-становления)
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 (α)
Стехиометрические коэффициенты

Пространственный (геометрический)
изомериясь
Простой эфирхне
Пуриновой и пиримидиновой
основаниятне

Радиационнай реакциятне
Радикальной реакциятне
Солафкссь
Соламась
Солафтысь
Эсь эздонь шапамомань-тиемань
реакциясь
Полафтомань реакциятне
Полафтомань реакциятне
Полафнемань реакциясь
Поладомань реакциясь
Каладомань реакциясь
Пуроптомань реакциясь
Резинась
Рудатне

Свободнай радикалхне
Вии электролиттне
Химический реакциять молема пингоц
Лафча электролиттне
Стакалгофтф веществась
Стакалгофтф эфирхне
Шоряф салхне
Периодический законть тяниень
лемдемац
Салхне
Сольватациясь
Соляровой вайсь, вадемань вайхне,
вазелин, штась
Спиновой квантовой числась m_s (или
спин)
Спирттне
Сплафне
Кучкастонь салхне
Мала электронти
Стальсь
Стандартнай электроднай потенциалсь
Шапамомшкась
электролитический диссоциациять
степенец (α)
Стехиометрический коэффициентне

Структурная изомерия
Субстрат
Суспензии
Сырье

Т

Тепловой эффект реакции
Теплота образования соединения
Термохимические реакции
Термохимическое уравнение
Титрование

У

Углеводороды
Углеводы
Удобрения
Уравнение Менделеева-Клапейрона
(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

Потмоширдень мерамат
Субстратне
Суспензиятне
Сырьясъ

Реакциянь лямбе эффектсь
Сотомань образованиять лямбоц
Термохимический реакцият
Термохимический уравнениясь
Титрованиясь

Углеводородтне
Углевоттне
Удобрениятне
Менделеев-Клапейрононь уравненияц
(идеальный газть состояниянь
уравненияц)

Фазась
Фенолхне
Ферменттне
Фильтрованиясь
Флюсоне
Фотохимический реакциятне
Фунгициттне
Функциональной юормсь

Халькогеттне
Химизациясь
Химический кинетикась
Химический номенклатурась
Химиянь промышленностьсь
Химиянь соткссь
Химический технологиясь
Химический формулась
Химиянь полафтксне
Химический анализсь
Химический индекссь
Химический синтезь
Химический элементсь
Химиянь фкаксшись
Химический уравнениясь
Химиясь
Хлорофиллсь
Хроматографиясь

Ц

Цепные реакции
Циклические углеводороды
Циклоалканы
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

Фкя-фкянь мельгя моли полафткне
Циклический углеводородные
Циклоалканатные
Уровенца орбитальных лувксна
Уровенца подуроветтень лувксна
Стационарный энергетический
уроветтень лувксна (электронный
слойхень) атомса
Цюгунц

Щелочной средась
Щелочноземельный металлахне
Щелочной металлахне

Экзотермический реакциятне
Экспериментсь
Экстракциясь
Электролизсь
Электролитический диссоциациясь
Электролиттне
Электронный слойсь
Электроотрицательностьсь
Электрофилхне
Электрохимический реакциятне
металлонь напряжениянь
электрохимический рядсь
Аерфтомась
Эмпирический (простейший)
формулась
Эмульсиятне
Эндотермический реакциятне
Энергетический уровень
Активациянь энергиясь
Ионизациянь энергиясь
Сотксонь энергиясь
Энтальпия (энергосодержания) H
Энтропиясь S
Этерификациясь

Аньцый пяльксень ядраснон потмоса
полафтоматне
Аньцый пяльксть кучкац

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК
