

Ассоциация финно-угорских университетов

NH Collegium Fenno-Ugricum

В. Г. ГАВРИЛОВА

Словарь химических терминов
на марийском 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

В. Г. ГАВРИЛОВА

Кыдалаш школлан
химий термин-влак мутер

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

Редактор:

Иванов И. Г., д-р филол. наук, профессор,
зам. директора по научной работе Института финно-угроведения
ГОУВПО «Марийский государственный университет»

Одобрено термино-орфографической комиссией ГОУВПО
«Марийский государственный университет» (протокол заседания № 8
от 20.04.2011 г.).

Автор выражает благодарность учителю химии МОУ «Мари-
Турекская средняя общеобразовательная школа» И. Г. Порфирьевой за
оказанную помощь.

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.

Гаврилова В. Г.

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

Кыдалаш школлан химий термин-влак мутер

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

Подписано в печать 25.05.2011
Формат 84 × 108 1/32. Усл. печ. л. 1,26
Заказ № 746. Тираж 300 экз.

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

HU ISSN 2061-5647
ISBN 978-963-9876-51-4

© Ассоциация финно-угорских университетов, 2011
© NH Collegium Fenno-Ugricum, 2011
© Гаврилова В. Г., Остапов Н. В., 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>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
А		
Абсорбций	Абсорбция	Газан але иканаште пар ден газ йöre вартышла гыч вишкыде шындыгышын – абсорбентын – газым але парым шындырыме процессше.
Авогадро тутыш	Постоянная Авогадро	Веществан 1 мольыштыжо частице чот: $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ моль ⁻¹ .
Авогадрон законжо	Закон Авогадро	Икгай келшыкыште (температур да темдыш) улшо түрлө газын икгаяк йонгытышто икнарак молекул уло.
Автокатализ	Автокатализ	Реакцийын ик продуктшын катализироватлыме процесс.
Адсорбций	Адсорбция	Пентгыде телан – адсорбентын (гале шуй, силикагель) – микрошужшын йонгытышто але умбалныже веществан погынымыжо.
Аккумулятор	Аккумуляторы	Химийысе ток источник, тушто öрдыж источник деч налме электротоклан көра химий энергий погына, вара тудо электрик энергийыш савырнышаш.
Алкадиен	Алкадиены	Кок кокыте кылан мучашдыме алифатик углеводород; түшка формулышт – $C_n H_{2n-2}$.
Алкан	Алканы	Мучашан алифатик углеводород, түшка формулышт - $C_n H_{2n+2}$, кушто n – тиде углеродын атом числаже.
Алкен	Алкены	Ик кокыте кылан мучашдыме алифатик углеводород, түшка формулышт - $C_n H_{2n}$.
Алкин	Алкины	Кумыте кылан мучашдыме алифатик углеводород, түшка формулышт – $C_n H_{2n-2}$.
Аллотропий	Аллотропия	Чоналтме да пале дене түрлө икмыняр тыглай вещества семын химий элементын лиймыже.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Альдегид	Альдегиды	Углерод гыч лийше (--C=O) атоман карбонил тўшка; тўшка формулышт – R-COH .
Амальгам	Амальгама	Вишкыде але пентгыде левыктыш, ртутышто тўрлө металлм шулыктарыме годым лиеш.
Амин	Амины	Тыгай ушнымашым аммиак гыч лийшылан шотлат, тушто водородын атомжым углеводородын радикалже дене вашталтыме.
Аминкислота	Аминокислоты	Ушнымаш, тудо кок функционал тўшкам – аминтўшка ден карбоксилым - углеводородын радикалже дене ушымылан кōра лиеш.
Амфотерлык	Амфотерность	Южо веществан условий дене келшышын кислотан да тыгак негыз паланат лийын кертмыже.
Ангидрид	Ангидриды	Органик огыл але органик кислотан молекулжо деч вўдын ойырлымыж годым лийше вещества.
Анион	Анионы	Шōрымашан ион.
Анод	Анод	Положительный электрод, тушто ражгашгаралтмаш процесс эрта.
Антифриз	Антифриз	Вишкыде, тудын кылмыме температуржо изи (этиленгликольын, глицеринын, спиртын да т.м. шулыктышыжо), автомобиль да самолёт двигательлаште кучылталтеш.
Арен (тамлын ўпшалтше углеводород)	Арены (ароматические углеводороды)	Тўчылтшō чылалан икгай электрон системан, цикл дене лийше углеводород-влак; тўшка формулышт – $\text{C}_n \text{H}_{2n-6}$.
Атом	Атом	Химий реакций годым веществан шелаш лийдыме эн изи частицыже.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Атом	Атом	Том (протонан да нейтронан) да электрон гыч шогышо, вашлапашаште улшо элементар частице-влакын электронейтрал системышт.
Атом том	Атомное ядро	Атомын тўн ужашыже, тушто атомын чыла гаяк нелытше чумыралтын, тудо положительный электрзарядан улеш.
Атом том	Ядро атома	Положительнын зарядитлалтше частице - протон, да зарядитлалтдыме частице – нейтрон - гыч шога.
Атомын нелыт чотшо	Массовое число атома	Атомысо протон да нейтронын чумыр чотшылан тўр лиеш.
Атомышто стационар энергетик кўкшытын (электрон лончын) чотшо	Число стационарных энергетических уровней (электронных слоев) в атоме	Д.И.Менделеевын системыштыже химий элемент верланyme периодын номерже дене иктак лиеш.
Ацикл (алифатик) углеводород	Ациклические (алифатические) углеводороды	Почылтшо углерод атом чепан углеводород.
Б		
Бактерицид	Бактерициды	Энгекем кондышо микроорганизмым пытарыше химий вещества.
Бензин	Бензин	Нефтьым лончештарыме годым тўн фракций, ($C_5 - C_{11}$) углеводород вартыш, тўсдымб але нарынчырак вишыке, 30 – 205 °C коклаште шолаш пура.
Бронзо	Бронза	Вўргенын вулно да моло элемент дене левыктышыже.
Буфер шулыктыш	Буферные растворы	Шулыктыш, тудын рН значенийже кеч-могай кислотам але негызым, тыгак вўдым ешарыме денат чот огеш вашталт.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
В		
Валентан электрон	Валентные электроны	Тичмашнек темыме огыл кўкшытласе химий кылым ыштымашыште лийше электрон.
Вант-Гоффын правилже	Правило Вант-Гоффа	Температурым 10 °C-лан кугемдымаш реакций писылыкым 2-4 гана кугемда.
Вашталтмаш реакций	Реакции обмена	Тиде реакций годым кок сложнй вещества икте-весышт коклаште шке кышкартыш ужашыштым алмаштат.
Вашталтымаш реакций	Реакции замещения	Тыгай реакцийыште ик функционал тўшка весе дене алмашталтеш.
Вашталтымаш реакций	Реакции замещения	Сложный веществаште иктаж-кудо ик элементын атомжым тыглай веществасе атом дене алмаштыме реакций.
Веществан нелытше аралалтме закон	Закон сохранения массы веществ	Химий реакцийыш пурышо вещества-влакын чумыр нелыгышт тиде реакцийлан кўра лийше вещества-влакын пырля ушымо нелытышлан тўр лиеш.
Висым	Взвеси	Дисперс системе, тушто фазын частице кугытшо 100 нм деч утларак.
Виян электролит	Сильные электролиты	Тыгай электролит вўд шулыктышышго ионлан (конлан, шулен кертше шинчаллан, виян кислоталан) пўтынек шалана.
Водород кыл	Водородная связь	Ик молекулын (але тудын ужашыжын) положительнын поляризоватлалтше водород атомжын да вес молекулын (але тудын ужашыжын) шўрымашан атомжо коклаче химий кыл.
Водород ушнымаш	Водородные соединения	Бинар ушнымаш, тудын кышкартышыштыже водородын атомжо уло.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Водородым ончыктышо (рН)	Водородный показатель (рН)	Водород ионын концентрацияжын луан шӱрымӱ логарифм, тудым моль/л дене ончыктат.
Вурс	Сталь	Кӱртньын углерод (2,14 % марте) да моло элемент дене левыктышыже.
Вӱдын ионан шукемдышыже (K_{H_2O})	Ионное произведение воды (K_{H_2O})	Водородын ионжо да гидроксид-ион-влакын концентрацийыштym шукемдымаш.
Вӱдын пешкыдылыкше	Жесткость воды	Вӱдыштӱ Ca^{2+} кальцийын але Mg^{2+} магнийын ионыштын улмылан кӱра вӱдын палыже-влак.
Г		
Газын вес газ шотышто относительный чаклыкше (D)	Относительная плотность газа по другому газу (D)	Ик газын посна йонгытан нелытшын вес газын тыгак йонгытан нелытше деке отношениыже (келшык тугак лийшаш).
Галоген	Галогены	Д.И.Менделеевын периодик системыште VIIA тӱшкасе химий элемент-влак.
Гальваник элемент	Гальванические элементы	Токын химийысе источникше, тудо химий реакцийын вигак электрик энергийыш савырымашеш негызлалтеш.
Гель	Гель	Тӱкнышӱ коллоид частицан системе.
Гербицид	Гербициды	Шӱкшудым пытарыше химий вещества.
Гетероген реакций	Гетерогенные реакции	Тыгай реакций годым реагировагылыше вещества да реакцийын продуктшо тӱрлӱ агрегат состояниыште (тӱрлӱ фазыште) лийыт.
Гетероцикл ушнымаш	Гетероциклические соединения	Ушнымаш, тудын циклышкыже углеродын атомжо деч посна моло атомат (кислород, азот, сера) пура.

Марий термин	Руш термин	Терминын значенийже
Гидрид	Гидриды	Металлын водород дене ушнымашыже.
Гидроксид	Гидроксиды	Оксид гидрат, тудо оксидын вуд дене (чынжымак але формальный) ушнымыж годым шочеш. Нунын формулышт - Э(ОН)_x , тушто $x = 1 \div 6$.
Гидролиз	Гидролиз	Вудлан кӧра веществан вашталтман шаланыме реакцийже.
Гомоген реакций	Гомогенные реакции	Тыгай реакций годым реагироватлыше вещества да реакцийын продуктшо икгай агрегат состоянийыште (икгай фазыште) лийыт.
Гомолог	Гомологи	Ик классышке пuryшо ушнымаш-влак, нуно иксемын чоңалтыт да икгай химий палан улыт, но нунын кышкартышышт $-\text{CH}_2-$ тӱшкан числаж дене ойыртемалтыт.
Гудрон	Гудрон	Мазутым лончештарымын пентгыде косаже.
Гундын правилже	Правило Гунда	Тун состоянийыште улшо атомысо электрон-влакын ушымо спинже эн шуко лийшаш.
Д		
Дегалогенироватлалтмаш	Дегалогенирование	Галогенын молекул кӧргысӧ шелалтмашыже.
Дегидратаций	Дегидратация	Кислотан катализироватлыме вудын молекул кӧргысӧ ойыралтмыже.
Дегидрироватлалтмаш	Дегидрирование	Водородын молекул кӧргысӧ шелалтмыже.
Дегидрогалогенироватлымаш	Дегидрогалогенирование	Галогенводородын молекул кӧргысӧ шелалтмыже.
Д.И.Менделеевын периодик законжо	Периодический закон Д.И.Менделеева	Химий элемент-влакын да нунын ыштыме вещества-влакын палышт нине элемент-влакын атом нелытышт дене период шот дене кылдалтыныт.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Дисперс системе	Дисперсные системы	Гетероген системе, тушто веществам пеш тыгыде частице семен вес веществан йонгытыштыжо иксемен шалатыме.
Дисперс среда	Дисперсная среда	Кугу йонгитан вещества, тушто дисперс фазе шаланен.
Дисперс фазе	Дисперсная фаза	Шагал улшо вещества, тудо вес веществан йонгытыштыжо шалана.
Диспропорционирований (шкеражгаш-таралтмаш-шкеуэшлачон-алтмаш) реакций	Реакции диспропорционирования (самоокисления-самовосстановления)	Тыгай реакцийыште ражгаштарыш да уэш(ла)чонгыш семен молекулын але ионын ик атомжак лиеш.
Диссоциаций констант (тугыш) (K_d)	Константа диссоциации (K_d)	Төрнелыт констант, лушкыдо электролитын диссоциаций процессшым ончыкта.
Дюраль (дюралюмин), силумин	Дюраль (дюралюмин), силумин	Левыктыш, тудын негызыштыже алюминий лиеш.
З		
Золь	Золь	Коллоид системе, тушто фазысе частице-влакым икте-весе деч поснандыме.
Зооцид	Зооциды	Пурыштышо янлык-влакым пытарыше химий вещества.
И		
Изомер	Изомеры	Икгай кышкартышан, но химий але пространстве могырым түрлын чоналтше да түрлө палан вещества.
Изотоп	Изотопы	Ик химий элементынак атомыштын посна видше-влак, нунын том зарядышт икгаяк, но нелыт числашт вес түрлө лиеш.
Ингибитор	Ингибиторы	Химий реакцийым эркынлыше вещества.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Индикатор	Индикаторы	Посна химий ушнымаш улмо годым шке тўсшым вашталтыше лўмын ыштыме реактив.
Индуктив эффект	Индуктивный эффект	Тўрлў электрошўрымашлан кўра σ-кылысе электронын ик атом деч весе деке коранмыже.
Инсектицид	Инсектициды	Шукш-копшанге-влак дене кучедалаш ыштыме химий вещества.
Ион	Ионы	Положительнын зарядитлалтше але шўрымашан частице, тудо шулыктышышто але вишкыде левыктышыште шке эрыкше дене коштеш.
Ионан реакций	Ионные реакции	Улшо але реакций жапыште шочшо ион кокласе реакций.
Ионан химий кыл	Ионная химическая связь	Электростатик ваш шупшылалтмашлан кўра лийше ион кокласе кыл.
Ионанмашын энергийже	Энергия ионизации	Электронлан атом деч ойырлаш ситыше энергий.
Й		
Йонгытан отношений закон	Закон объемных отношений	Реакцийыш пурышо газ-влакын йонгытышт икгай келшыкыште (температур да темдыш) икте-весе шотышто тыглай тичмаш числа семын шотлалтыт, нуно стехиометрик коэффициентлан пайлалтыт.
Йошкында-рымаш (декантаций)	Отстаивание (декантация)	Вишкыде фазым пентгыде деч ойырымаш, тиде нунын тўрлў чаклыкышт негызеш лиеш.
Йўлымаш	Горение	Вещества-влакын кислород дене вашлапаша реакцийышт, тыгодым шокшо да тул лектеш.
К		
Карбон кислота	Карбоновые кислоты	(-COOH) карбоксил тўшкаян углеводород гыч лийше; тўшка формулышт - R-COOH.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Катализатор	Катализаторы	Химий реакцийште уло да реакцийын писылыкшым але викалалтмыжым вашталтыше вещества, реакций пытымеке качестве да чот шотышто вашталтде кодаш.
Каталитик аяр	Каталитические яды	Реакций вартышыште уло őrдыж варналтыш, тудлан кōра катализаторын вийже иземеш але йōршеш пыта.
Каталитик реакций	Каталитические реакции	Катализаторым кучылтман реакций.
Катион	Катионы	Положительный ион.
Катод	Катод	Шōрымашан электрод, тушто уэш(ла)чонгым процесс эрта.
Каучук	Каучуки	Нōрō полимер, тудын мономерже – диен углеводород.
Керосин	Керосин	Нефтьым лончештарыме годым тўн фракций, тушко ($C_{12}-C_{18}$) углеводород пура, шолаш пурым температур - 180 – 300 °C.
Кетон	Кетоны	Органик ушнымаш, тушто кок радикал дене кылдалтше ($-C=O$) карбонил тўшка уло; формулышт - $R-CO-R$.
Кислота (шопык)	Кислоты	Сложный вещества, кислотан косаже да водородын атомжо гыч шога, тыгодым водородын атомжо металлын атомжо дене вашталт кертеш.
Кислотан среда	Кислотная среда	Тыгай средаште водородын ион концентрацийже гидроксид-ион концентраций деч кугурак; $pH < 7$.
Ковалент химий кыл	Ковалентная химическая связь	Чылалан икте электрон мужыр лиймылан кōра атом коклаште шочшо кыл.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Кокла шинчал	Средние соли	Кислотасе молекулышто водородын атомжым металлын атомжо дене але негызын молекулыштыжо гидрокстўшкам кислотан косаже дене пўтынек вашталтымын продуктшо.
Кокымшылан сырьё	Вторичное сырьё	Кучылтмо гыч лекше але иктаж-могай производствын кодшыжо, тудым уэшла кучылташ экономике могырым лектышан.
Кокыте шинчал	Двойные соли	Тўрлө кок катионан да ик тип анионан шинчал.
Коллоид системе	Коллоидные системы	Дисперс системе, тушто фазысе частицын кугытшо 100 гыч 1 нм марте лиеш.
Конан да мландан металл	Щелочноземельные металлы	Кальций, стронций, барий, радий.
Конан металл	Щелочные металлы	Периодик системыште IА тўшкасе металл-влак: (литий, натрий, калий, рубидий, цезий, франций); вўд дене пырля коным ыштат.
Конан среда	Щелочная среда	Тыгай средаште водородын ионжын концентрацийже гидрокс-ионын концентрацийже деч шагалрак лиеш; $pH > 7$.
Коя	Жиры	Глицеринын кум атоман спиртшын да эн кўшыл карбон кислотан сложный эфирже.
Крекинг	Крекинг	Шокшылан кўра углеводородын шаланымыже, тунам молекулышто углеродын атомжо шагалрак улман углеводород шочеш.
Кристаллгидрат	Кристаллогидраты	Кристалл вещества, тушто вўдын кылдалтше молекулжо-влак улыт.
Кристаллизациян вўд	Кристаллизационная вода	Кристаллгидрат кышкартышыш пурышо вўдын молекулжо.
Кўкшытыштө изикўкшыт числа	Число подуровней на уровне	Тўн квант числан значенийжылан тўр лиеш.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Кўкшытыштö орбиталь числа	Число орбиталей на уровне	Тўн квант числан квадратшылан тöр лиш.
Кыл кужыт	Длина связи	Кылдалтше атом-влакын том кокласе кужытшо.
Кыл лийме донор-акцептор механизм	Донорно- акцепторный механизм образования связи	Ик атомын электронжын пайлалтдыме мужыржым да вес атомын яра орбитальжым ушымо дене лийше кыл.
Кыл лиймын вашталтме механизм	Обменный механизм образования связи	Вашлапашаште улшо атом-влакын мужырыш пурдымо электроныштын мужырлалтмыштлан көра кылын лиймыже.
Кыл энергий	Энергия связи	Тиде кылым кўрлаш кўлешан энергий.
Кылын виктаралтмыже	Направленность связи	Кыл энергийын атом орбитальын да атом томым ушышо линийын икте-весе шотышто виктаралтмышт деч шогымыжо.
Кылын поляризоват- лалтмыже	Поляризуемость связи	Тўжвал электрик пасулан көра молекулын (да тусо посна кыл- влакын) шке полярностьшым вашталтен кертмыже.
Кылын полярностьшо	Полярность связи	Кылыште электрон чаклыкын утларак электрошöрымашан атом деке коранмыже.
Кылын теммыже	Насыщаемость связи	Атомын лач икмыняр ковалент кылым гына ыштен кертмыже.
Л		
Лабораторий	Лаборатория	Шанче да тунемме экспериментым эртаращ лўмын йöнештарыме вер.
Левыктыш	Сплавы	Шуко компонентан вещества, тудын химий кылын металл видше уло.
Ле Шательен принципше	Принцип Ле Шателье	Тöрнелытыште улшо системым тўжвач логалыт гын (концентрацийжым, темдышыжым, температуржым вашталтат гын), тöрнелыт вес могырышко, тиде логалмым иземдыше велышке кусна.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Лигроин	Лигроин	Нефтьым вияшла лончештарыме годым лийше ик фракций, тушко ($C_8 - C_{14}$) углеводород пура, шолмо температуржо - 120 – 240 °C.
Лончештарымаш (дисталляций)	Перегонка (дистилляция)	Вартыш-влакым ойырымо йӧн, тудо компонент-влакын тӱрлӧ шолмо температур улмо негызеш лиеш.
Лугалтше шинчал	Смешанные соли	Тыгай шинчалыште ик тип катион, но кок тӱрлӧ тип анион уло.
Лушкыдо электролит	Слабые электролиты	Тыгай электролит вӱд шулыктышышто ионлан пӱтынек огеш шалане.
М		
Магнитан квант числа m_l	Магнитное квантовое число m_l	Орбитальын тиде кӱкшытысӧ пространствыште кудо могырыш викаралт кертмыжым палдарыше тичмаш числа, значенийже $+l$ гыч тӱнгалын $-l$ марте лийын кертеш, тышке 0 пура.
Мазут	Мазут	Нефтьым лончештарыме деч вара кодшо коса, тушто ($C_{18} - C_{50}$) молекулышто углеродын атомжо шукырак улман углеводород лиеш.
Мезомер эффект	Мезомерный эффект	π -кылын электронжын але шеледалтдыме электрон мужырын вер гыч коранмыже.
Мельхиор	Мельхиор	Вӱргене да никель (5 – 30 %) негызеш лийше левыктыш, тушто кӱртньӧ да марганец уло.
Менделеев-Клайперон уравнений (идеал газ состояний уравнений)	Уравнение Менделеева-Клапейрона (уравнение состояния идеального газа)	$pV = \nu RT$, ν – веществан чотшо, моль; R – универсал газ тутыш, $R = 8,31$ Дж/моль К.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Металл	Металлы	Химий элемент, тудын атомжо тўжвал (а южыжо - тўжвал деч ончычсо) электрон лончысо электронжым пуа да тыгодым положительный ионыш савырна.
Металл кыл	Металлическая связь	Коллективизироватлыме валентан электронын ыштыме кыл.
Металл огыл	Неметаллы	Химий элемент, тудын атомжо электроным тўжвал лончо пытыме деч ончыч налын кертеш да тыгодым шōрымашан ионыш савырна.
Металл напряженийын электрохимий радамже	Электрохимический ряд напряжений металлов	Химий элемент верланаме радам, нуно стандарт электрод потенциалын значенийже кушмо семян верандалтыт.
Металл пассивироватлымаш	Пассивация металлов	Металл ўмбалне аралыше оксид чоран налмыже, тудо рўдандарымаш деч арала.
Металлургий	Металлургия	Промысел йōн дене руда гыч металлым налме метод-влакым шымлыше шанче, промышленность отрасль.
Механизм	Механизм	Реакций эргыме годым посна стадий-влак радам, тыгодым кажне стадийыште лийше кокла частицым ончыктат.
Молекул	Молекула	Веществан тўн палыже-влакан эн изи ужаш.
Молекул кокласе РУР	Межмолекулярные ОВР	Тыгай реакцийыште ражгаштарыш да уэш(ла)чонгыш тўрлō вещества улыт.
Молекул кōргысō РУР (ражгаштарыше-уэш(ла)чонышо реакций)	Внутримолекулярные ОВР	Тыгай реакцийыште ражгаштарыш да уэшлачонгыш ик веществан кышкартышышкак пурат.
Моль	Моль	Веществан чот пырчыкше, тушто тунар структур пырчык (мокул, атом, ион) уло, кунар ¹² C углеродын 12 г-ште атом лиеш.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Моль йонгыт (V_m)	Молярный объем (V_m)	Тыглай келшык годым (темдыш 1 атм да температур 0 °C) кеч-могай газын 1 моль йонгытшо.
Мольын нелытше (M)	Молярная масса (M)	Веществан 1 моль нелытше (г/моль, кг/кмоль, мг/ммоль).
Моляр концентраций але молярлык (C_m)	Молярная концентрация, или молярность (C_m)	Кугыт, шулыктарыме веществан чотшын шулыктышын йонгытшо деке отношенийлан тӱр лиеш.
Мӱнгештарыдыме реакций	Необратимые реакции	Посна келшыкыште ик могырышко гына эртыше реакций.
Мӱнгештарыме реакций	Обратимые реакции	Посна налме келшыкыште кок ваштарешла могырышко эртыше реакций.
Н		
Негыз	Основания	Металлын атомжо-влак да ик але икмыняр (-ОН) гидроксил тӱшка гыч шогышо сложный вещества.
Нейтрал среда	Нейтральная среда	Тыгай средаште водородын ион концентрацийже гидроксид-ион концентраций нарак лиеш; $pH = 7$.
Нелытын атом пырчыкше (н.а.е.)	Атомная единица массы (а.е.м.)	^{12}C углеродын атом нелытшын $1/12$ ужашыже; тудо $1,66 \cdot 10^{-27}$ кг-лан тӱр лиеш.
Нитроушнымаш	Нитросоединения	Углеводород гыч лийше, тушто водородын ик але икмыняр атомжым (-NO ₂) нитротӱшка дене вашталтыме.
Нуклеин кислота (шопык)	Нуклеиновые кислоты	Биополимер, тудын мономерже нуклеотид лиеш, фосфор кислотан, пентоза (рибозын але дезоксирибозын) углеводын да азотанрак (пуринан але пиримидинан) негызын кодшыж гыч шога.
Нуклеофил	Нуклеофилы	Электронным пуэн кертше молекул але ион.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
О		
Оксид	Оксиды	Сложный вещества, тудо кок химий элемент гыч шога, нунын кокла гыч иктыже – кислород, тудын ражгаштаралтме степеньже – 2.
Орбиталь	Орбиталь	Атом том воктенсе вер, тушто электрон лийын кергеш.
Орбитальысе (тўг огыл) квант числа ℓ	Орбитальное (побочное) квантовое число ℓ	Атомысо орбитальын формажым да тушто мыняр энергетик кўкшыт улмым ончыктышо тичмаш числа; значенийже 0 гыч $(n - 1)$ марте лийын кергеш.
Ошук	Белки	Шуко молекулан ушнымаш (биополимер), тудын негызыштыже α -аминокислотан кодшыж гыч шогышо полипептид чеп улеш.
П		
Паулин принципше	Принцип Паули	Атомышто икнарак ныл квант чотан кок икгай электрон лийын огеш керт.
Пелешаланымаш кокла	Период полураспада	Жап кокла, тудын годым атомысо том-влак гыч пелыже шалана.
Период	Период	Икнаре энергетик кўкшытан элемент-влакын горизонталь шот дене радамлалтмышт.
Периодик законын кызытсе формулировкакыжо	Современная формулировка Периодического закона	Химий элементын да нунын ыштыме вещества-влакын палышт атом томын зарядше дене период шот дене кылдалтыныт.
Периодик системыште химий элементын радам номерже	Порядковый номер химического элемента в периодической системе	Z кўргыштыжў улшо N_p протон чотлан але атомысо том воктенсе электрон чотлан тўр лиеш.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Пероксид	Пероксиды	Бинар ушнымаш, тудын ик элементше - кислород, ражгаштаралтме степеньже - 1.
Пигмент	Пигменты	Биологий веществалан да материаллан тусым пуышо вещества.
Пиролиз	Пиролиз	Юж логалдыме верыште кугу температур годым углеводородын шаланамыже, туддеч вара тыглай вещества лиеш.
Пластмасс	Пластмассы	Полимер негызеш моло веществам ешарен ыштыме материал.
Поликонденсаций	Поликонденсация	Мономерын тунгло молекул-влакшын полимерын макромолекулышкыжо ушнымо химий процесс, тыгодым эше ешартыш тун огыл изи молекуляр продукт (шукыж годым вуд) лиеш.
Полимеризаций	Полимеризация	Изи молекуляр веществан (мономерын) шуко тунгло икгай молекул-влакшын полимерын кугу молекулыш (макромолекулыш) ушнымо химий процесс.
Полиморф савырнымаш	Полиморфное превращение	Веществан ик кристалл формогыч весышке куснымыжо, тыгодым тудын кышкартышыже огеш вашталт.
Полиморфизм	Полиморфизм	Веществан икмыняр кристалл модификацийыште лийын кертмыже.
Поляр кыл	Полярная связь	Турло электрошорымашан атом коклаште лийше химий кыл.
Поляр огыл кыл	Неполярная связь	Икгай электрошорымашан атом коклаште шочшо химий кыл.
Промотор (але талештарыше)	Промоторы (или активаторы)	Катализаторын талылыкшым кугемдыше вещества.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Пространствысе (геометрий) изомерий	Пространственная (геометрическая) изомерия	Тыгай изомерий годым веществан молекулжо-влакын атомышт пространствыште верланмышт дене ойыртемалтыт.
Пуринан да пиримидинан негыз	Пуриновые и пиримидиновые основания	Гетероцикл азотан ушнымаш.
Р		
Радиаций реакций	Радиационные реакции	Радиацийын лукмо реакций.
Радикал реакций	Радикальные реакции	Реакций годым лийше радикал да молекул коклаште эртыше реакций.
Ражга шинчал	Кислые соли	Шуко негызан кислотасе молекулышто водородын атомжым металлын катионжо дене тичмаш огыл вашталтымын продуктшо
Ражгашта-ралтмаш	Окисление	Электроным пуымо процесс.
Ражгашта-ралтмаш степень	Степень окисления	Ушнымашыште атомын условный зарядше, тудо ион гыч шога манын шонен шотлат.
Ражгаштарыш	Окислители	Реакций годым электроным шканже налын кертше атоман вещества.
Ражгаштарыше-ушшачонгышо реакций	Окислительно-восстановительные реакции	Элементын ражгаштаралтмаш степеньже вашталтме дене эртыше реакций.
Реакцийын шокшо эффектше	Тепловой эффект реакции	Реакцийын лукмо але налме энергий чотшо.
Резине	Резина	Каучук гыч сульфид кўвар (вулканизаций) дене полимер чепым кучыктымо дене ыштыме материал.
Руда	Руды	Минерал але кў пороодо, тушеч технике да экономике могырым яндар металлым лукташ келшен толеш.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Рўданмаш	Коррозия	Средалан көра металлн але левыктышын шаланымые, тыгай годым тудо шке палыжым йомдара.
С		
Сложный вещества	Сложное вещество	Вещества, тудын кышкартышыштыже түрлө элементын атомжо уло.
Сложный эфир	Сложные эфиры	Карбон кислоташте карбоксил тўшкесе водородын атомжым углеводород радикаллан вашталтыме негызеш лийше ушнымаш; формулышт - R-COO-R.
Сольватаций	Сольватация	Шулыктарыш да шулыктарыме вещества кокласе химийесе вашлапаша процесс.
Соляран ўй, йыгыме ўй, вазелин, парафин	Соляровое масло, смазочные масла, вазелин, парафин	Пентгыде углеводородын куштылгын левыкташ лийме вартышыже, мазутым лончештарыме годым лиеш.
Спинан квант числа m_s (але спин)	Спиновое квантовое число m_s (или спин)	Электроннын көргө палыже, тудын кок значенийже гына лийын кертеш: $+1/2$ да $-1/2$.
Спирт	Спирты	Углеводород гыч лийше, тушто водородын ик але икмыняр атомжым (-ОН) гидроксил тўшка дене вашталтыме.
Стандарт электродан потенциал	Стандартный электродный потенциал	1 моль/л металл ион концентрациян шке шинчал шулыктышышкыжо верандыме металл да стандарт водородын электродшо кокласе потенциал ойыртом.
Стехиометрик коэффициент	Стехиометрические коэффициенты	Химий реакций уравненийште веществан формулжо ончылно улшо коэффициент.
Структур изомерий	Структурная изомерия	Тыгай изомерий годым вещества-влак молекулысо атом кыл радамышт дене ойыртемалтыт.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Субстрат	Субстрат	Тўн вещества (утларакшым органик), тудын деке вес вещества (утларакшым органик огыл) - реагент – ушалтеш.
Суспензий	Суспензии	Икгай огыл дисперсан системе, тудо вишкыдыште иксемян шалатыме пенгыде частице-влак гыч шога, частицын кугытшо - $10^{-5} - 10^{-7}$ м.
Сырье	Сырье	Промышленностьышто тўрлő продуктым ышташ кучылтмо пўртўсысő материал (пўртўс ресурс).
Т		
Талештарыме энергий	Энергия активации	(Савырнымаш деке шуктышо) эффективнын пырля тўкнымашым ышташ ситыше частицын (але частице мужырын) эн изи энергийже.
Темше шулыктыш	Насыщенный раствор	Шулыктыш, тушто посна налме келшыкыште шулыктарыме вещества эн шуко (термодинамик тўрнелыт) лийын кертеш.
Термохимий реакций	Термохимические реакции	Шокшо энергийын тарватыме реакций.
Термохимий уравнений	Термохимическое уравнение	Химий реакций уравнений, тушто шокшо эффектынат ончыклат.
Титрований	Титрование	Веществан концентрацийжым пален налме йўн, веществан палыме концентрациян реагент шулыктыш дене ваш кылдалтмыже негызеш лиш.
Той	Латунь	Вўргенын цинк дене (45 % марте) да моло металл дене йўрымő левыктыш.
Тўрнелыт констант (тугыш)	Константа равновесия	Реакцийысе продуктын моляр концентрацийжым (тудым стехиометрик коэффициентлан тўр степеньште налме) шукемдымын тўнлő веществан моляр концентрацийжым шукемдыме деке отношенийже.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Тутыш кышкартыш закон	Закон постоянства состава вещества	Лийме йӱнжым да кушто улмыжым шотыш налде, кеч-могай молекул гыч шогышо веществан качестве да чот кышкартышыже тутыш лиеш.
Тӱн изитӱшка (А-тӱшка)	Главная подгруппа (А-группа)	Тушто тыгай элемент-влак улыт, кудыштын атомыштышт валентан электрон-влак тӱжвал энергетик кӱкшытыштӧ верланеныт, да нунын чотышт тӱшкан номерже дене келшен толеш.
Тӱн квант числа (n)	Главное квантовое число (n)	Тичмаш числа, электронын энергетик кӱкшытшым ончыкта.
Тӱн огыл изитӱшка (В-тӱшка)	Побочная подгруппа (В-группа)	Тиде тӱшкасе элемент-влакын атомысо тӱжвал кӱкшытыштӧ валентан электрон кокыт деч шуко огыл, а молышт туддеч ончычсо кӱкшытыштӧ улыт.
Тӱн шинчал	Основные соли	Шуко кислотаян негызыште гидрокс-тӱшкам кислотан кодшыж дене тичмаш огыл вашталтымын продуктшо.
Тӱшка	Группа	Атомышто икгаяк валентан электронан элемент-влакын кӱшыч ӱлык радамышт.
Тыглай але сложный веществан относительный молекуляр нелытше (M_r)	Относительная молекулярная масса (M_r) простого или сложного вещества	Висышдыме кугыт, молекулын нелытшын нелытын атом пырчыкше деке отношенийлан тӧр лиеш.
Тыглай вещества	Простое вещество	Тыгай веществан кышкартышышытже лач ик элементын атомжо vele уло.
Тыглай эфир	Простые эфиры	Кислород атом дене ушымо кок углеводород радикалан органик вещества; чумыр формулышт - R-O-R.

Марий термин	Рус термин	Терминын значенийже
У		
Угледод	Углеводы	$C_n(H_2O)_m$ формулан вещества-влак; молекулыштышт альдегид тўшка але окстўшка, тыгак икмынар гидрокстўшка уло.
Угледодород	Угледодороды	Водородын да (C_xH_y) углеродын атомжо гыч шогышо ушнымаш.
Улшо нелыт закон (химийысе кинетикын тўн законжо)	Закон действующих масс (основной закон химической кинетики)	Химий реакций писылык реагироватлыше вещества-влакын концентрацийыштым шукемдымылан пропорциональнын лиеш, тыгодым веществам реакций уравненийысе коэффициентшылан тўр степеннеше налме.
Утыждене темше шулыктыш	Пересыщенный раствор	Посна налме келшыкыште растворишто шулыктарыме вещества темше раствориыс дец шукрыак лиеш
Ушнымаш лийме шокшо	Теплота образования соединения	Тыглай вещества гыч ик моль ушнымашын лийме реакцийын шокшо эффектше, тудо стандарт келшык годым (25 °C) пентыдын шогышо лиеш.
Ушнымаш реакций	Реакции соединения	Тыгай реакций годым кок але икмынар вещества гыч ик сложный вещества шочеш.
Ушымаш реакций	Реакции присоединения	Пайлалтше кылан вещества-влакын химий реакцийышт, тыгодым ик реакций продукт шочеш (гидрирований, гидратаций, гидрогалогенироватлымаш, галогенироватлымаш реакций-влак).
Ушымо газ закон	Объединенный газовый закон	$\frac{pV}{T} = \frac{p_0 V_0}{T_0}$, p – темдыш, Па, V - йонгыт м³, T – тўп температур, К.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Уэшлаккристалланмаш	Перекристаллизация	Вартыш-влакым ойырымо йӧн, тудо компонент-влакын тӱрлӧ кристалланмаш температур улмо негызеш лиеш.
Уэш(ла)чонгыш	Восстановители	Реакций годым вес веществалан шке электронжым пуэн кертше атоман вещества.
Уэш(ла)чонгымаш	Восстановление	Электрон ушымо процесс.
Ӱ		
Ӱяндыш	Удобрения	Кушкыллан кӱлешан элементарн вещества (азот, фосфор, калий да т.м.).
Ф		
Фазе	Фаза	Веществан гомоген (икгай) ужашыже-влак, нунын палышт икгай лиеш, вес ужаш-влак деч нуным ойырышо ӱмбал дене корандыме.
Фенол	Фенолы	Тамле ӱпшан углеводород деч лийше, бензол онгышто тудын молекуллаштыже водородын ик але икмыняр атомжым гидроксил тӱшка дене вашталтыме.
Фермент	Ферменты	Биологий катализатор.
Фильтрлымаш	Фильтрование	Шужан материал (фильтр) гоч вартышым колтымо годым вишкыде фазым пентгыде деч ойырымо процесс.
Флюс	Флюсы	Органик огыл вещества, тудым рудашке металлым левыктен лукмо годым металлым пуста породе деч ойыраш ешарат.
Фотохимий реакций	Фотохимические реакции	Волгыдын тарватыме реакций.
Фунгицид	Фунгициды	Кушкылым да рокым понго чер деч эмлыше химий вещества.
Функционал тӱшка	Функциональная группа	Веществан эн характерный палыжым да ушнымашын кудо класс улмыжым ончыктышо атом тӱшка.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Х		
Халькоген	Халькогены	Д.И.Менделеевын периодик системыште VIA тушкасе химий элемент-влак.
Химизаций	Химизация	Шанче да техник прогрессын ик направленийже, тудо химий веществам, процессым да методом тулрлӧ отрасльлаште кумдан кучылтмашеш негызлалтеш.
Химий	Химия	Вещества-влакым, нунын чоналтмыштым, палыштым, вес вещества-влакым шочыктышо савырнымаш-влакым тунемше шанче.
Химий анализ	Химический анализ	Веществан (але вещества-влак вартышын) качестве але чот кышкыртышыжым палаш полшышо процесс.
Химий индекс	Химический индекс	Химий ушнымашын формулыштыжо атом числа.
Химий кинетике	Химическая кинетика	Химий реакцийын жапыште эртыме тӱртыкшотшо-влак нерген шанче.
Химий кыл	Химическая связь	Атом-влак коклае вашлапаша, тудын почеш шуко атоман пентгыдын шогышо системе шочеш: молекул, ион, кристалл.
Химий номенклатур	Химическая номенклатура	Химий веществам лумдымӧ правил.
Химий промышленность	Химическая промышленность	Сырьём химий йӧн дене кучылтмо негызеш продукцийым ыштыше калык озанлык отрасль.
Химий реакций	Химические реакции	Процесс, тыгодым ик вещества-влак гыч кышкартышышт да чоналтмышт дене ойыртегалтше вес вещества-влак лийыт.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Химий реакций писылык	Скорость химической реакции	Реакцийыш пурышо ик веществен концентрацийжын жап пырчыкыште вашталтыже (тудым молл/л·с дене висат).
Химий синтез	Химический синтез	Кўлешан веществам лукмо процесс, тыгодым тудым реакцийысе вартыш гыч ойыраш йөн уло.
Химий технологий	Химическая технология	Пўртўс материалым (сырьём) кучылтмо продуктш химий йён полшымо дене савырыме метод.
Химий төрнелыт	Химическое равновесие	Системын состоянийже, тунам вияш реакцийын писылыкше мөнгешла реакцийын писылыкшылан төр лиеш.
Химий уравнений	Химическое уравнение	Химий реакцийым формул да коэффициент дене условнын возымаш.
Химий формул	Химическая формула	Веществен кышкартышыжым химий знак да индекс дене условнын возымаш.
Химий элемент	Химический элемент	Икгай зарядан атом том-влакын видышт.
Химий элементын атом валентлыкше	Валентность атома химического элемента	Атомын ушнен кертме ковалент кыл чотшо.
Хлорофилл	Хлорофилл	Фотосинтез процессыште улош кушкылын ужар пигментше.
Хроматографий	Хроматография	Вартышын компонентлажым ойырымо метод, нунын шужан материалыште түрлө семен коштымшт негызеш ышталтеш.
Ц		
Циклик углеводород	Циклические углеводороды	Углеводород, тудын атомысо углеводород чепше тұчылтшō улеш.
Циклоалкан	Циклоалканы	Пайлалтдыме кылан мучашан циклик углеводород; формулжо - C_nH_{2n} .

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Ч		
Чеп реакций	Цепные реакции	Чеп семын почела лийше савырнамаш химий реакций, тиде реакций деч вара икымшылан лийше продукт-влак вес у продукт ыштымаште лийыт.
Чойн	Чугун	Кўртнын углерод (2,14 % утларак) да моло элемент ден левыктышыже.
Ш		
Шаланымаш реакций	Реакции разложения	Тыгай реакций годым ик сложный вещества гыч икмыняр у вещества лиш.
Шергакан металл	Благородные металлы	Металл, вашке огеш рўдан, химий могырым тале огыл: шōртнō, ший, рутений, родий, палладий, осмий, иридий, платине.
Шинчал	Соли	Сложный вещества, металлын катионжо да кислота косан анионжо гыч шога.
Шовынандымаш	Омыление	Спирт да карбон кислотан шинчалым (шовыным) шочыктышо коян кон (щелочь) гидролизше.
Шулен кертмаш	Растворимость	Шулыктарышыште веществан шулен кертмыже.
Шулыктарыме веществан нелыт ужашыже (W)	Массовая доля растворенного вещества (W)	Шулыктарыме веществан нелытшын шулыктышын нелытше деке отношенийлан тōр улшо кугыт.
Шулыктарыш	Растворитель	Шулыктышын компонентше, тудо шулыктыш гаяк агрегат состоянийыште але шукурак чотышто лиш.
Шулыктыш	Раствор	Шуко компонентан вашталтше кышкартышан гомоген системе.
Шулымо коэффициент	Коэффициент растворимости	Посна температурышто 100 г. шулыктарышыште шулен кертше веществан нелытше.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Э		
Экзотермик реакций	Экзотермические реакции	Шокшым лукшо химий реакций.
Эксперимент	Эксперимент	Иктаж-могай кончышым ыштен ончымыш, у кончышым посна келшыкыште эскерен шымлымаш; опыт.
Экстракций	Экстракция	Пүртүсысö вартыш гыч келшен толшо шулыктарыш полшымо дене вишыкыде фазышке луктын, компонентым налме йөн.
Электролиз	Электролиз	Шулыктышыш але вишыкыде лэвыктышыш верандыме электродлаште нунын гоч электротокым колтымо годым лийше ражаштарыше- уэшлачонышо реакций-влак.
Электролит	Электролиты	Электротокым воштолтышо вещества, вуд шулыктыш да вишыкыде лэвыктыш.
Электролитик диссоциаций	Электроли- тическая диссоциация	Вудыштö шулыктарыме але лэвыктыме годым электролитын эрыкан ионлан шаланыме процессше.
Электролитик диссоциацийын степеньже (а)	Степень электроли- тической диссоциации (а)	Ионлан шаланыше электролитын молекул чотшын шулыктарыме молекулын чумыр чотшо деке отношений.
Электролит огыл	Неэлектролиты	Электротокым колтыдымо веществен вуд шулыктышыже але вишыкыде лэвыктышыже.
Электрон деке пижмаш	Сродство к электрону	Атом деке электрон ушнымо годым лекше энергий.
Электрон лончо	Электронный слой	Ик энергетик кукшытыштö улшо (нунын энергий значенийышт икгайракак) атомысо электрон-влак.
Электрон орбитальын гибридизацийже	Гибридизация электронных орбиталей	Атом орбиталь-влакын вашлапашашт, тидлан көра нуно формышт да энергийышт дене икгай лийыт.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Электрофил	Электрофилы	Электронным ушен кертше молекул але ион.
Электрохимий реакций	Электрохимические реакции	Электротонын лукмо реакций.
Электрошӧ-рымаш	Электроотрицательность	Химий кыл лийме годым атомын шкеж деке вес атомын валентан электронжым шупшын кертмыже.
Элемент-влакын периодик (период) системе	Периодическая система элементов	Периодик законом таблице семын ончыктымаш. Чумыр налмаште элемент-влакын палыштым да нунын атом чоналтмыштым ончыкта.
Элементын относительный атом нелытше (A_r)	Относительная атомная масса элемента (A_r)	Атомын нелытшын нелытын атом пырчыкше деке отношенийлан тӧр улшо висьшдыме кугыт.
Элиминирований (катлымаш)	Элиминирование (отщепление)	Химий реакций, тудын годым тӱнлӧ ушнымашын молекулжо гыч икмыняр у веществан молекулжо лишеш, тидыже пайлаш лийме кылым але циклым шочыкта.
Эмпирик (эн тыглай) формул	Эмпирическая (простейшая) формула	Веществан кышкартышышкыже пурышо элемент-влакын атом кокласе соотношенийым веле ончыктышо формул.
Эмульсий	Эмульсии	Икгай огыл системе, ик вишыкдын тыгыде чӱчалтышыже-влак (частице кугыт $10^{-5} - 10^{-7}$ м) гыч шога, нуным вес вишыкдын молекулжо коклашке иксемын шалатыме.
Эндотермик реакций	Эндотермические реакции	Шокшым налше химий реакций.
Энергетик кӱкшыт	Энергетический уровень	Квант-механик системеште (электронын атомышто) энергийын лийын кертме значенийже. Икмыняр икгайрак энергий значениян кӱкшытлан шелалт кертеш.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Энергетик кўкшытыштö эн шуко лийын кертше электрон чот	Максимальное число электронов на энергетическом уровне	$2n^2$ - лан төр лиш.
Энергий минимум принцип	Принцип минимума энергии	Системын тудо состоянийже эн пентгыдын шогышо, кушто тудын энергийже эн изи лиш.
Энтальпий Н	Энтальпия (энергосодержание) Н	Термодинамик функций, көргö энергийым ушымылан да темдышым йонгытлан шукемдымылан төр лиш: $H = U + pV$.
Энтропий S	Энтропия S	Состоянийын термодинамик характеристикыже, шала (радамлыдыме) системын висышыже.
Эн шуко лийын кертше концентраций	Предельно допустимая концентрация (ПДК)	Химий ушнымашын эн шуко лийын кертме концентрацийже, кужу жап кажне кечын кучылто годым тудо айдемын организмыштыже уда вашталтышышке да черышке шуктышаш огыл.
Эркын тарваныше (инертан) газ-влак	Благородные газы	Д.И.Менделеевын периодик системыште VIIIA түшкасе химий элемент-влак.
Эрыкан радикал	Свободные радикалы	Парыш пурыдымо электронан атом але атом түшка.
Этерификаций	Этерификация	Карбон кислота да ик атоман спирт кокласе мөнгештарыме реакций, сложный эфирым шочыкта.
Ю Южпоктыш (сублимаций)	Возгонка (сублимация)	Веществам эрыктыме йөн, пентгыде вещества вишыкдыш вончыде вигак парышке савырна.
Я Ядер реакций	Ядерные реакции	Атом томын савырнымыже.

<i>Марий термин</i>	<i>Руш термин</i>	<i>Терминын значенийже</i>
Ярым	Волокна	Ярымлалт чоналтше полимер, шўртõ, жгут, текстиль материалым ышташ кучылталтеш.
α-луч	α-лучи	^4_2He (α -частице) гелийын атом томысо йогын.
β-луч	β-лучи	Электрон йогын.
γ-луч	γ-лучи	Пеш кўчык кужытан электромагнит толкын.
π -кыл	π-связь	Атом том-влакым ушышо линийын кок могырыштыжат электрон орбитальым петырымылан кõра шочшо кыл.
σ -кыл	σ-связь	Атом том-влакым ушышо линий кутынь улшо электрон орбиталь-влакым петырымылан кõра шочшо кыл.

Русско-марийский алфавитный указатель

А

Абсорбция	Абсорбций
Автокатализ	Автокатализ
Адсорбция	Адсорбций
Аккумуляторы	Аккумулятор
Алкадиены	Алкадиен
Алканы	Алкан
Алкены	Алкен
Алкины	Алкин
Аллотропия	Аллотропий
Альдегиды	Альдегид
Амальгама	Амальгам
Аминокислоты	Аминкислота
Амины	Амин
Амфотерность	Амфотерлык
Ангидриды	Ангидрид
Анионы	Анион
Анод	Анод
Антифриз	Антифриз
Арены (ароматические углеводороды)	Арен (тамлын ўпшалтше углеводород)
Атом	Атом
Атомная единица массы (а.е.м.)	Нелытын атом пырчыкше (н.а.е.)
Атомное ядро	Атом том
Ациклические (алифатические) углеводороды	Ацикл (алифатик) углеводород

Б

Бактерициды	Бактерицид
Белки	Ошылк
Бензин	Бензин
Благородные газы	Эркын тарваныше (инертан) газ-влак
Благородные металлы	Шергакан металл
Бронза	Бронзо
Буферные растворы	Буфер шулыктыш

В

Валентность атома химического элемента	Химий элементын атом валентлыкше
Валентные электроны	Валентан электрон
Взвеси	Висым
Внутримолекулярные ОВР	Молекул көргысö РУР
Водородная связь	Водород кыл
Водородные соединения	Водород ушнымаш
Водородный показатель (рН)	Водород ончыктышо (рН)
Возгонка (сублимация)	Южпоктыш (сублимаций)
Волокна	Ярым

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
Закон действующих масс (основной
закон химической кинетики)
Закон объемных отношений
Закон постоянства состава вещества
Закон сохранения массы веществ
Золь
Зооциды

Уэш(ла)чонгыш
Уэш(ла)чонымаш
Кокымшылан сырьё

Галоген
Гальваник элемент
Гель
Гербицид
Гетероген реакций
Гетероцикл ушнымаш
Электрон орбиталын гибридацийже
Гидрид
Гидроксид
Гидролиз
Тўн изитўшка (А-тўшка)
Тўн квант числа (n)
Гомоген реакций
Гомолог
Йўлымаш
Тўшка
Гудрон

Кокыте шинчал
Дегалогенироватлалтмаш
Дегидратаций
Дегидрироватлалтмаш
Дегидрогалогенироватлымаш
Дисперс среда
Дисперс фазе
Дисперс системе
Кыл кужыт
Кыл лийме донор-акцептор механизм
Дюраль (дюралюмин), силумин

Вўдын пешкыдылыкше
Коя

Авогадрон законжо
Улшо нелыт закон (химийесе
кинетикин тўн законжо)
Йонгытан отношений закон
Веществан тутыш кышкартыш законжо
Веществан нелытше аралалтме закон
Золь
Зооцид

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
Лигроин

М

Магнитное квантовое число m_l
Мазут
Максимальное число электронов на энергетическом уровне
Массовая доля растворенного вещества (W)
Массовое число атома
Межмолекулярные ОВР

Изомер
Изотоп
Ингибитор
Индикатор
Индуктив эффект
Инсектицид
Ионан химий кыл
Вўдын ионан шукемдышыже (K_{H_2O})
Ионан реакций
Ион

Карбон кислота
Катализатор
Каталитик реакций
Каталитик аяр
Катион
Катод
Каучук
Керосин
Кетон
Кислотан среда
Кислота (шопык)
Ражга шинчал
Ковалент химий кыл
Коллоид системе
Диссоциаций констант (тутыш) (K_d)
Тёрнелыт констант (тутыш)
Рўданмаш
Шулымо коэффициент
Крекинг
Кристаллизация вўд
Кристаллгидрат

Лабораторий
Той
Лигроин

Магнитан квант числа m_l
Мазут
Энергетик кўкшытыштў эн шуко лийын кертше электрон чот
Шулыктарыме веществан нелыт ужашыже(W)
Атомын нелыт чотшо
Молекул кокласе РУР

Мезомерный эффект
 Мельхиор
 Металлическая связь
 Metallургия
 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
 Неполарная 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
 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)

Мезомер эффект
 Мельхиор
 Металл кыл
 Metallургий
 Металл
 Механизм
 Молекул
 Моль
 Моляр концентраций але молярлык
 (C_m)
 Молын нелытше (M)
 Моль йонгыт

Кылын ви́ктаралтмыже
 Кылын теммыже
 Темше шулыктыш
 Нейтрал среда
 Металл огыл
 Мөнгештарыдыме реакций
 Поляр огыл кыл
 Электролит огыл
 Нитроушнымаш
 Нуклеин кислота (шопык)
 Нуклеофил

Кыл лиймын вашталтме механизм
 Мөнгештарыме реакций
 Ушымо газ закон
 Ражгаштаралтмаш
 Ражгаштарыш
 Ражгаштарыше-уэшлачонышо реакций

Оксид
 Шовынандымаш
 Орбиталь
 Орбитальысе (түн огыл) квант числа ℓ

Негыз
 Түн шинчал
 Элементын относительный атом
 нелытше (A_r)
 Тыглай але сложный веществен
 относительный молекуляр нелытше
 (M_r)
 Газын вес газ шотышто относительный
 чаклыкше (D)
 Йошкындарымаш (декантаций)

П

Пассивация металлов
Перегонка (дистилляция)
Перекристаллизация
Пересыщенный раствор
Период
Периодическая система элементов
Периодический закон Д.И.Менделеева
Период полураспада
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

Р

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

Металл пассивировать
Лончештарымаш (дисталляция)
Уэшлаккристалланмаш
Утыждене темше шулыктыш
Период
Элемент-влакын периодик системе
Д.И.Менделеевын периодик законжо
Пелешаланымаш кокла
Пероксид
Пигмент
Пиролиз
Пластмасс
Тун огыл изитушка (В-тушка)
Поликонденсаций
Полимеризаций
Полиморфизм
Полиморф савырнымаш
Кылын поляризоватлалт кертмыже
Поляр кыл
Кылын полярнышто
Периодик системыште химий элементын радам номерже
Авогадро тутыш
Вант-Гоффын правилже
Гундын правилже
Эн шуко лийын кертше концентраций

Ле Шательен принципше
Энергий минимум принцип
Паулин принципше
Промотор (але талештарыше)
Тыглай вещества
Пространствысе (геометрий) изомерий

Тыглай эфир
Пуринан да пиримидинан негыз

Радиаций реакций
Радикал реакций
Шулыктыш
Шулен кертмаш
Шулыктарыш
Диспропорционирований (шкеражгаштаралтмаш-шкеуэшлачоналтмаш) реакций

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
Сырье

Т

Тепловой эффект реакции
Теплота образования соединения
Термохимические реакции
Термохимическое уравнение
Титрование

У

Углеводороды
Углеводы

Вашталтымаш реакций
Вашталтмаш реакций
Ушымаш реакций
Шаланымаш реакций
Ушнымаш реакций
Резине
Руда

Эрыкан радикал
Виян электролит
Химий реакций писылык
Лушкыдо электролит
Сложный вещества
Сложный эфир
Лугалтше шинчал
Периодик законун кызытсе
формулировкажо
Шинчал
Сольватация
Соляран уй, йыгыме уй, вазелин,
парафин
Спинан квант числа m_s (але спин)

Спирт
Левыктыш
Кокла шинчал
Электрон деке пижмаш
Вурс
Стандарт электродан потенциал
Ражгаштаралтмаш степень
Электролитик диссоциацийын
степеньже (а)
Стехиометрик коэффициент
Структур изомерий
Субстрат
Суспензий
Сырье

Реакцийын шокшо эффектше
Ушнымаш лийме шокшо
Термохимий реакций
Термохимий уравнений
Титрований

Углеводород
Углевод

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
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

Ўяндыш
МенделеевКлаиперон уравнений
(идеал газ состояний уравнений)

Фазе
Фенол
Фермент
Фильтрлымаш
Флюс
Фотохимий реакций
Фунгицид
Функционал тушка

Халькоген
Химизаций
Химий кинетике
Химий номенклатур
Химий промышленность
Химий кыл
Химий технологий
Химий формул
Химий реакций
Химий анализ
Химий индекс
Химий синтез
Химий элемент
Химий төрнелыт
Химий уравнений
Химий
Хлорофилл
Хроматографий

Чеп реакций
Циклик углеводород
Циклоалкан

Кўкшытыштõ орбиталь числа
Кўкшытыштõ изикўкшыт числа
Атомышто стационар энергетик
кўкшытын (электрон лончын) чотшо
Чойн

Конан среда
Конан да мландан металл
Конан металл

Э

Экзотермические реакции	Экзотермик реакций
Эксперимент	Эксперимент
Экстракция	Экстракций
Электролиз	Электролиз
Электролитическая диссоциация	Электролитик диссоциаций
Электролиты	Электролит
Электронный слой	Электрон лончо
Электроотрицательность	Электрошбрымаш
Электрофилы	Электрофил
Электрохимические реакции	Электрохимий реакций
Электрохимический ряд напряжений металлов	Металл напряженийын электрохимий радамже
Элиминирование (отщепление)	Элиминирований (катлымаш)
Эмпирическая (простейшая) формула	Эмпирик (эн тыглай) формул
Эмульсии	Эмульсий
Эндотермические реакции	Эндотермик реакций
Энергетический уровень	Энергетик кўкшыт
Энергия активации	Талештарыме энергий
Энергия ионизации	Ионанмашын энергийже
Энергия связи	Кыл энергий
Энтальпия (энергосодержание) H	Энтальпий H
Энтропия S	Энтропий S
Этерификация	Этерификаций

Я

Ядерные реакции	Ядер реакций
Ядро атома	Атом том
α -лучи	α -луч
β -лучи	β -луч
γ -лучи	γ -луч
π -связь	π –кыл
σ -связь	σ –кыл

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК
