

Ассоциация финно-угорских университетов

NH Collegium Fenno-Ugristarum

А. А. КОКШАРОВА, М. С. ФЕДИНА

Словарь химических терминов
на коми 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-Ugristarum

А. А. КОКШАРОВА, М. С. ФЕДИНА

Шӧр велӧдчанінъяслы
химия терминъяслӧн кывкуд

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

Terminologia scholaris * Школьная терминология

Редактор:

Коснырева Е. Г., ведущий специалист-эксперт отдела государственных языков и официального перевода Министерства национальной политики Республики Коми

Одобрено термино-орфографической комиссией Республики Коми (протокол заседания № 2 от 11.03.2011).

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.

Кокшарова А. А., Федина М. С.

Словарь химических терминов на коми языке для общеобразовательных школ

Шӧр велӧдчанӧньяслы химия терминӧяслӧн кывкуд

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

Подписано в печать 26.05.2011
Формат 84 × 108 1/32. Усл. печ. л. 3,78
Заказ № 766. Тираж 300 экз.

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

HU ISSN 2061-5647
ISBN 978-963-9876-61-3

© Ассоциация финно-угорских университетов, 2011
© NH Collegium Fenno-Ugricum, 2011
© Кокшарова А. А., Федина М. 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>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвöдöм</i>
А		
а-югöрьяс	а-лучи	${}^4_2\text{He}$ гелий атом ядрöяслön визлас (а-торьяс)
β-югöрьяс	β-лучи	электроньяслön визлас
γ-югöрьяс	γ-лучи	медся дженьыд кузьта гыяса электромагнит гыяс
π-йитчöм	π-связь	йитчöм, мый артмöма атомьяслön ядрöяс йитысь визльön электроннöй орбитальяс кыкнанладорас вевттысьсöм понда
σ-йитчöм	σ-связь	йитчöм, мый артмöма атомьяслön ядрöяс йитысь визь кузя электроннöй орбитальяслön вевттысьсöм понда
Абу кöртулов	Неметаллы	химия элементьяс, кодьяслön атомьясыс босьтöны электроньяс ортысыс визьсö гöгрöстöмöдз, сэки найö вуджöны отрицательнöй ионьясö
Абу электролитьяс	Неэлектролиты	веществояс, кодьяслön ва гудрасьясыс да сылöмторьясыс оз нуöдны ас пыр электричество ток
Авогадролöн оланпас	Закон Авогадро	разнöй биаруяслön öткодь йöрышын öткодь условияс (температура да давление) дырйи лöб öтмында молекула лыд
Авогадролöн постояннöй	Постоянная Авогадро	1 моль веществоын торьяслön (частицаяслön) лыд: $N_A =$ $6,02 \cdot 10^{23}$ моль ⁻¹
Автокатализ	Автокатализ	реакцияса öти бöртасöн реакциялысь мунöм вежöм
Адсорбция	Адсорбция	чорыд телöлön – адсорбентлön (активнöй шомьяс, силикагель) вылысын либö микропораяс пытшкын веществояс сукмöдöм

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрводӧм</i>
Аккумуляторьяс (вынйӧр чӧжаньяс)	Аккумуляторы	токлӧн химия ӧшмӧсьяс, кӧнӧ чукӧрмӧ химия энергия водзӧ сийӧс электричество энергияӧ вуджӧдӧм могьсь
Активация энергия	Энергия активации	торлы (либӧ параа торлы) быть колана медичӧт энергия, мый вайӧдӧ бӧртаслуна йитчӧмӧ
Алкадиеньяс	Алкадиены	непредельной алифатической углеводородьяс, кодьяслӧн эм кык кык пӧвста йитӧд; ӧтувья формулаыс - C_nH_{2n-2}
Алканьяс	Алканы	предельной алифатической углеводородьяс, кодьяслӧн ӧтувья формулаыс - C_nH_{2n+2} , кӧнӧ n – углерод атомьяслӧн лыд
Алкеньяс	Алкены	кык пӧвста йитӧда непредельной алифатической углеводородьяс; ӧтувья формулаыс - C_nH_{2n}
Алкиньяс	Алкены	куим пӧвста йитӧда непредельной алифатической углеводородьяс; ӧтувья формулаыс - C_nH_{2n-2}
Аллотропия	Аллотропия	лоӧмтор, кор химия элемент вермӧ лоны некымын прӧстӧй вещество сикасӧн, кодьяс торьялӧны тэчас да тӧдмӧсьяс серти
Альдегидьяс	Альдегиды	углеводородыс артмӧмторьяс, кодьяслӧн эм карбонильной чукӧрысь атомьяс ($-C=O$); ӧтувья формулаыс - $R-COH$
Амальгама (ртуть сораса кӧртулов)	Амальгама	ртутьын уна сикас кӧртулов сывдӧгӧн артмысь кизьӧр либӧ чорыд сывдӧг сорас
Аминокислотаыс (аминошомваяс)	Аминокислоты	йитчӧмьяс, кӧнӧ эм кык функциональной чукӧр – углеводород радикалкӧд йитчысь аминочукӧр да карбоксил
Аминьяс	Амины	аммиакысь вӧчӧмторьяс ногӧн видлалан йитчӧмьяс, кор аммиак молекулаын водород атомьясыс вежӧмаӧсь углеводородной радикалясьсӧн

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
Амфотерность (кыкалун)	Амфотерность	кыкалун, кутшӧмкӧ веществояслӧн торъя условияс дырйи шомваса либӧ основнӧй тӧдмӧс петкӧдлыны вермӧм
Ангидридыяс	Ангидриды	неорганической либӧ органической шомваяслӧн молекулаясъ (либӧ молекулаясъ) ва чуктӧдигӧн артмыс веществаыс
Анионьяс	Анионы	паныд электричествоа атомьяс
Анод	Анод	положительной электрод, кӧнӧ мунӧ окислитчӧм
Антифриз	Антифриз	улын температура дырйи кынмыс кизьӧрттор (этиленгликоль, глицерин да с.в. гудрасьяс), мыйӧн вӧдитчӧны машинаясън да авиацияын
Ареньяс («чӧскыд кӧра» углеродыс да водородыс артмӧмторьяс)	Арены (ароматические углеводороды)	пӧдса ӧтувья электронной инаса циклической углеводородьяс; ӧтувья формулаыс - C _n H _{2n-6}
Атом	Атом	веществолӧн химия реакциясын юксытӧм медичӧт тор
Атом	Атом	ӧта-мӧдкӧд йитчыс медичӧт торъя электронейтральной инас, мый артмӧма ядрӧбыс (артмӧ протоньясыс да нейтроньясыс) да отрицательной зарада медичӧт торьясыс
Атом съӧкталӧн лыд (А)	Массовое число атома	ядрӧын протоньяслӧн да нейтроньяслӧн ӧтувья лыд
Атом ядрӧ	Атомное ядро	атомлӧн медшӧр юкӧн, кӧнӧ ӧтувтчӧма сылӧн пӧшти став съӧктаыс; сийӧ положительной электричество зарада
Атом ядрӧ	Ядро атома	артмӧ положительной зарада торьясыс-протоньясыс да зарядтӧм торьясыс- нейтроньясыс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвобдӧм</i>
Атомлӧн стационарнӧй энергетическӧй вылна (электрона визь) лыд	Число стационарных энергетических уровней (электронных слоев) в атоме	ӧтмында Д. И. Менделеевлӧн инасын период номеркӧд, кытчӧ pyrӧ химия элемент
Ациклическӧй (алифатическӧй) углеродыс да водородыс артмӧмторьяс	Ациклические (алифатические) углеводороды	восьса (абу пӧдса) чепа углерод атомьяса углеводородьяс
Б		
Бактерия (микроб) вианьяс	Бактерициды	лӧк вӧчыс зэв ичӧт (синмӧн тыдавтӧм) организмьяс бырӧдыс химия веществояс
Белокьяс (быдмӧг да пемӧс вир-ййын медтӧдчана-торьяс)	Белки	высокомолекулярнӧй йитчӧмьяс (биополимерьяс), подув тэчассӧ кодьяслыс артмӧдӧны α -аминокислотаяслӧн колясьясыс полипептиднӧй чепьяс
Бензин	Бензин	мусир вийӧдӧмлӧн шӧр юкӧн, углеводородьяслӧн сорас ($C_5 - C_{11}$), рӧмтӧм либӧ вижоват кизьӧрттор, пуӧ 30 – 205 °C дырйи
Бергӧдны позьтӧм реакцияяс	Необратимые реакции	индӧм условияс дырйи сӧмын ӧти туйвизьын муныс реакцияс
Бергӧдны позяна реакцияяс	Обратимые реакции	индӧм условияс дырйи кык паныда туйвизьын муныс реакцияс
Биарулӧн мӧд биару серти топыдлун(D)	Относительная плотность газа по другому газу (D)	ӧти биарулӧн индӧм йӧрышлыс сьӧктасӧ мӧд биарулӧн татшӧм жӧ йӧрышлӧн сьӧкта вылӧ юкӧм
В		
Ва чуктӧдӧм	Дегидратация	шомвясӧн катализируютӧм молекулапытшса ва чуктӧдӧм
Валӧн чорыдлун	Жесткость воды	валӧн ӧтлаалӧм тӧдмӧсьяс, мый артмӧмабсь ваын Ca^{2+} да Mg^{2+} ионьяс эмлун понда

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвоодöм</i>
Валысь ионьяс уналаöм (K_nO)	Ионное производство воды (K_nO)	водород- да гидроксид-ионьяслысь нöгыльтöм уналаöм
Вант-Гоффлöн индöг	Правило Вант-Гоффа	температурасö быд 10°C вылö кыпöдигөн реакциялөн öдыс ыдждö 2-4 пöв
Вежласьöм реакцияс	Реакции обмена	реакцияс, көнi кык öтласа вещество вежсьöны асланыс юкөнъясөн
Вежöм реакцияс	Реакции замещения	реакцияс, көнi öти функциональной чукöр вежсьöмö вылö
Вежöм реакцияс	Реакции замещения	реакцияс, көнi прöстöй веществолөн атомьяс вежöны öтласа веществоын кутшöмкö элемент
Веществолөн вежласьтöмлун йылысь оланпас	Закон постоянства состава вещества	молекула тэчаса быдсяма веществолөн, көть кутшöм ногөн сийö артмöма да көнi сылөн иныс, эм вежласьтöм ногтуа да лыда состав
Веществояслысь сьöкта видзан оланпас	Закон сохранения массы веществ	химия реакцияö пырысь веществояслөн сьöктаыс öтмында химия реакцияын артмысь веществояслөн сьöктакöд
Взвесьяс	Взвеси	торьявлан инасьяс, көнi юкөн чирьяслөн ыждаыс лоö 100 нм-ыс ыджыджык
Вийöдöм (весалöм)	Перегонка (дистилляция)	юкөнъяслөн разнöй температура дырйи пузырьöм вылö подуласьöм сорасьяс торйöданног
Водород йитчöг	Водородные соединения	водород атомьяса кыка (бинарнöй) йитчöг
Водород чуктöдöм	Дегидрирование	молекулапытшса водород чуктöдöм
Водорода совьяс	Кислые соли	многоосновнöй шомва молекулаясын водород атомьяссö көртулов катионьясөн абу тырвийö вежöм понда артмöмторьяс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
Водородлӧн йитчӧм	Водородная связь	ӧти молекулалӧн (либӧ сылӧн юкӧнса) положительнӧя поляризуйтчӧм водород атомъяс да мӧд молекулалӧн (либӧ сылӧн юкӧнса) отрицательнӧя поляризуйтчӧм атомъяс костын химия йитчӧм
Водородлӧн петкӧдлас (рН)	Водородный показатель (рН)	водород ионъяслысь нӧгыльтӧм петкӧдлысь паныда дас пельӧ юклан логарифм, пасйыссьӧ моль/л
Возгонка (сублимация)	Возгонка (сублимация)	веществояс весаланног, мый артмӧ веществолӧн чорыд эмлунысь биаруӧ вуджӧм дырйи, кизьӧр тшупӧдтӧг
Восстановительяс	Восстановители	реакция мунӧгӧн электронъяс сетысь атомъяса веществояс
Восстановитӧм Вӧглӧм (торйӧдӧм)	Восстановление Элиминирование (отщепление)	электронъяс ӧтлаалӧдӧм (йитӧм) химия реакция, кор подув йитчӧмса молекулаысь артмӧны некымын выль веществолӧн молекулаяс, мый вайӧдӧ кратнӧй йитӧмъяс либӧ кытшъяс артмӧдӧмӧ
Вывтӧ сук гудрас	Пересыщенный раствор	гудрас, кӧнӧ индӧм условияс дырйи сывдӧм веществоыс лоӧ унджык сук гудрас серти
Вый (гос)	Жиры	куим атома глицерин спиртлӧн да медвылыс карбоновӧй шомваяслӧн ӧтласа эфиръяс
Вылнаын тшупӧдувъяслӧн лыд	Число подуровней на уровне	ӧтмында медыджыд квантӧвӧй лыдпаскӧд
Г		
Галоген чуктӧдӧм	Дегалогенирование	молекулапытшса галоген чуктӧдӧм
Галогенводород чуктӧдӧм	Дегидрогалогенирование	молекулапытшса галогенводород чуктӧдӧм
Галогенъяс	Галогены	Д. И. Менделеевлӧн периодическӧй инасын VIIA чукӧра химия элементъяс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӱгӱрвоӱдӱм</i>
Гальванической элементъяс (электричество ток артмӱдысь прибор)	Гальванические элементы	ток сетясь химия элементъяс, кодъяс бертовтӱны химия реакцияльсь энергиясӱ электричество энергияӱ
Гетероциклической йитчӱгъяс	Гетероциклические соединения	йитчӱгъяс, кодъяслӱн цикльясас, углерод атомъяс кындзи, пырӱны мӱд сикас атомъяс (кислород, азот, сера)
Гидридъяс	Гидриды	кӱртуловлӱн водородкӱд йитчӱмъяс
Гидроксидъяс	Гидроксиды	оксидъяслӱн вакӱд йитчигӱн (збыльӱн либӱ абу дзик збыльӱн) артмысь оксид гидратъяс. Налӱн ӱтласа формулаыс Э(ОН)_x , кӱнӱ $x = 1 \div 6$
Гидролиз	Гидролиз	веществояссӱ вежласяна ваӱн торйӱдӱм реакция
Гомологъяс	Гомологи	ӱти классӱ пырысь йитчӱгъяс, кодъяслӱн тӱчас да химия тӱдмӱсыс ӱткодъ, но торъялӱны ӱрта-ӱртсыыныс состав серти $-\text{CH}_2-$ чукӱра дзонъ лыдпас вылӱ (гомологической коляс вылӱ)
Гӱгӱртас (геометрической) изомерия	Пространственная (геометрическая) изомерия	изомерия, кор веществояслӱн молекулаясыс торъялӱны атомъяслӱн гӱгӱртасын инӱн
Гудрас	Раствор	вежласяна уна юкӱнысь артмӱм ӱтласа тӱчас
Гудрасын вежсьӱм петкӱдлысьяс	Индикаторы	торъя мога (специальной) реактивъяс, кодъяс вежӱны асьсыс рӱмсӱ торъя химия йитчӱгъяс дырйи
Гундлӱн индӱг	Правило Гунда	подув состояниеса атомын электронъяслӱн ӱтласа спиныслы колӱ лоны медыджыдӱн
Гут-гаг бырӱдантор	Инсектициды	гут-гаг бырӱдан химия зелля

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
Д		
Диспропорци- онируйтан реакцияс (самоокисление- самовосста- новление)	Реакции диспропорци- онирования (самоокисления- самовосста- новления)	реакцияс, кӧні окислительнас да восстановительнас лӧ молекулалӧн либӧ ионлӧн ӧти и сийӧ жӧ атом
Диссоциациялӧн ыжда вежсьгӧм (K_d)	Константа диссоциации (K_d)	ӧтвесьталунлӧн вежсьгӧм ыжда, кодӧ петкӧдлӧ ичӧт вынйӧра электролитлыс диссоциация мунӧм
Дона биаруяс	Благородные газы	Д. И. Менделеевлӧн периодическӧй инасын VIIIA чукӧра химия элементъяс
Дона кӧртулов	Благородные металлы	симӧмлы ӧн паныдлуна да химия боксянь ичӧт зильлуна кӧртулов: зарни, эзсыс, рутений, родий, палладий, осмий, иридий, платина
Дюраль (дюралюмин), силумин	Дюраль (дюралюмин), силумин	алюминийлӧн сывдӧгъяс
Ӑ		
Ӑг турун бырӧданторьяс	Гербициды	ӧг турун бырӧдыс химия вӧчасьяс
Едмӧг	Гель	матӧ сибӧдчӧм коллоиднӧй торьяса коллоиднӧй инас
Ӑн электролитъяс	Сильные электролиты	сэтшӧм электролитъяс, кодъяс ва гудрасын пӧшти тырвӧйӧ юксӧны ионъяс вылӧ (щӧлочьяс, сылан совьяс, ӧн шомваяс)
З		
Золь	Золь	коллоиднӧй инас, кӧні тшупӧда юкӧнъясыс торьялӧны ӧта- мӧдсыс
Зооцидыс	Зооциды	гыжгуньясӧс бырӧдыс химия зелля

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвоöдöм</i>
И		
Измарö пöрöм ва	Кристалли- зационная вода	кристаллогидратгьяслöн котырö пырысь ва молекуляс
Изомергьяс	Изомеры	öткодь состава, но разнöй химия либö гöгöртас тэчас да тöдмöсьяс веществаос
Изотопгьяс	Изотопы	öти и сийö жö химия элемент атомгьяслöн торгья сикасьяс, кодгьяслöн ядрö зарадыс öткодь, но абу öткодьöсь чукöра лыдпасьясыс
Ингибиторгьяс	Ингибиторы	химия реакция надзмöдысьяс
Индуктивнöй бöртас	Индуктивный эффект	σ-йтöда электронгьяслöн öти атом дорысь мöд дорö вешйöм налöн уна сикас электроотрицательность понда
Ионöн озырмöдан энергия	Энергия ионизации	электронсö атомось нетшыштöм вылö колана энергия
Ионгьяс (электричествоа атомгьяс)	Ионы	положительнöя либö отрицательнöя зарядитöм торгьяс, кодгьяс прöста «ветлöдлöны» гудрасын либö сылöмторйын
Ионгьяскостса химия йитöд	Ионная химическая связь	йитöд, мый артмöма ионгьяс костын электростатическöй кыскöм öтсöгöн
Ичöт вынйöра электролитгьяс	Слабые электролиты	сэтшöм электролитгьяс, кодгьяс ва гудрасын оз тырвыйö юксыны ионгьяс вылö
Й		
Йиджтöм	Абсорбция	биару либö вабиару сорасьяссь кызьöр йиджтысьясöн – абсорбентгьясöн биару либö ру йиджтöм
Йитöд артмöдöмлöн вежляяна механизм	Обменный механизм образования связи	öта-мöдкöд йитчысь атомгьяслöн гозтöм электронгьяс кыкалöмөн йитöд артмöданног
Йитöдлöн абу паныдалун	Неполярная связь	öткодь электротрицательностьа атомгьяс костын химия йитчöг

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
Йитӧдлӧн кузьта	Длина связи	йитчӧм атомъяслӧн ядрӧяскогса коласт
Йитчигӧн шоныд артмӧдӧм	Теплота образования соединения	пырся условиеяс дырйи (25 °C) дыр кутчысьысь прӧстӧй веществоясысь ӧти моль йитчӧм артмӧдысь реакциялӧн шоныд бӧртас
Йитчӧм артмӧдӧмлӧн донорно-акцепторнӧй ног	Донорно-акцепторный механизм образования связи	ӧти атомлысь юксытӧм электрон гоз да мӧд атомлысь прӧст атом орбиталь йитӧм отсӧгӧн йитчӧм артмӧдӧм
Йитчӧм реакцияс	Реакции соединения	реакцияс, кор кык либӧ унджык веществоысь артмӧ ӧти ӧтласа вещество
Йитчӧм тыртӧм	Насыщаемость связи	атомъяслӧн сӧмын лыда ковалентнӧй йитӧдьяс артмӧдны вермӧм
Йитчӧмлӧн нырвизь	Направленность связи	атомнӧй орбитальяс да атомъяслысь шӧриньяс йитысь визьяс костын ӧтувья туйдӧдӧмысь йитчан энергиялӧн зависитӧм
Йитчӧмлӧн паныдалун	Полярность связи	йитчӧмын электроннӧй топыдлунлӧн электроотрицательнӧйджык атом дорӧ вешӧйм
Йитчӧмлӧн энергия	Энергия связи	индӧм йитчӧмсӧ орӧдӧм вылӧ колана энергия
Йитчӧмсӧ поляризуйтӧм	Поляризуемость связи	молекулаяслӧн (да наын торья йитчӧмъяслӧн) ассыныс паныдалунсӧ ортсыса электричество йиджтас вӧсна вежны вермӧм
Йитчыны вермысь электроньяс	Валентные электроны	абу дзикӧдз тыртӧм тшупӧдувьясса да химия йитӧдьяс артмӧдӧмын участвуйтысь электроньяс
Йитчытӧм радикаляс	Свободные радикалы	йитчытӧм (гозтӧм) электрона атомьяс либӧ атомъяслӧн чукӧр

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвоодöм</i>
Йöрыша йитöдьяслöн оланпас	Закон объемных отношений	реакция пырьс биаруяслöн йöрышьяса öткодь условияс (температура да давление) дырйи йитчöны öта- мöдкöд кыз прöстöй дзонь лыдпасьяс, мый позьö юкны стехиометрической коэффициентьяс вылö
К		
Карасин	Керосин	мусир вийöдöмын медыджыд фракция, кытчö пырöны (C ₁₂ – C ₁₈) углеводородьяс, пуан температураыс 180 – 300 °C
Карбовöй шомваяс	Карбоновые кислоты	углеводородыс артмöмторьяс, кодьяслöн эм карбоксильной чукöр (-COOH); öтувья формулаыс R-COOH
Каталитической реакцияс	Каталитические реакции	катализаторьяс отсöгöн муныс реакцияс
Каталитической ядьяс, зеляяс	Каталитические яды	реакция сорасын катализаторлыс зильлунсö мыйкö мында либö тырвийö бырöдыс бокиса сор
Катионьяс	Катионы	положительной зарада ионьяс
Катод	Катод	отрицательной электрод, кöни мунö бөр кыпöдан процесс
Каучукьяс	Каучуки	лайкыд полимерьяс, кодьяслöн мономерьясöн лооны диенöвöй углеводородьяс
Кетоньяс	Кетоны	органической йитчөгьяс, кöни карбонильной чукöрыс (-C=O) йитчöма кык радикалкöд; öтувья формулаыс R-CO-R
Ковалентной химия йитöд	Ковалентная химическая связь	öтувья электрон гозьяс артмигöн атомьяс костын лобыс йитöд
Коллоидной инасыас	Коллоидные системы	торьялыс инасыас, кöни тшупöдса торьяслöн ыдждаыс лоб 100 нм-сянь 1 нм-öдз

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
Кӧртулов	Металлы	химия элементъяс, кодъяслӧн атомъясыс сетӧны ортсыса (а ӧткымынъяс – ортсыӧдзса) электроннӧй визыысь электронъяссӧ да вуджӧны положительнӧй ионъясӧ
Кӧртулов дорйысь вевтъӧд артмӧм (кӧртуловлӧн пассивация)	Пассивация металлов	кӧртулов веркӧсын видзчысян оксиднӧй вевтъӧд, мый видзӧ кӧртуловсӧ сӧмӧмысь, артмӧм
Кӧртулов йитӧд	Металлическая связь	ӧтувтчыны вермысь (ӧтувтӧм) валентнӧй электронъяс отсӧгӧн артмӧм йитӧд
Кӧртулов напряженнелӧн электрохимия рад	Электрохимический ряд напряжений металлов	стандартнӧй электрод вынйӧр содӧм серти тӧчӧм химия элементъяслӧн дорвывлун
Кристалло-гидратъяс	Кристалло-гидраты	измар веществояс, кодъяслӧн эм химия йитчӧм ва молекулаяс
Кунва гӧгӧртас	Щелочная среда	гӧгӧртас, кӧнӧ водород ионъяслӧн нӧгыльтӧмысь этшаджык гидроксид-ионъяслӧн нӧгыльтӧмысь; pH > 7
Кыка совьяс	Двойные соли	химия боксянь кык разнӧй катиона да ӧти сикас аниона совьяс
Кыскӧм (сорас торйӧдлӧм)	Экстракция	ывлавывса сорасъясысь юкӧнъяс торйӧданног, лӧсялана сывдысьӧн кизьӧр тшупӧдӧ найӧс перйӧм
Л		
Ле Шательелӧн принцип	Принцип Ле Шателье	ӧтвесьталуна инас вылӧ кӧ тӧдчӧ ортсыса мывкыдсьӧдӧм (вежсьӧ нӧгыльтӧм, личкӧм, температура), то ӧтвесьталун вешйӧ сылань, кӧнӧ мывкыдсьӧдӧмысь личалӧ
Лӧк югӧра реакцияс	Радиационные реакции	лӧк югӧрӧн панӧм реакцияс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӱгӱрвоӱдӱм</i>
Лигроин	Лигроин	мусир веськыда вийӱдӱгӱн артмысь фракциясысь ӱти, кытчӱ пырӱны ($C_8 - C_{14}$) углевородъяс, пуан температураыс 120 – 240 °С
М		
Магнита квантӱвӱй лыдпас m_l	Магнитное квантовое число m_l	дзонь лыдпас, мый петкӱдлӱ орбитальяс костын лоны вермана туйдӱчӱмъяс тайӱ тшупӱдув вылас; вермӱ петкӱдлыны + l -сянь – l -ӱдз лыд, кытчӱ пырӱ тшӱтш 0
Мазут	Мазут	мусир вийӱдӱмлӱн коляс, кытчӱ пырӱны уна углерод атомӱн молекулаа ($C_{18} - C_{50}$) углевородъяс
Майтӱгасӱм (омыление)	Омыление	вийлӱн кунва гидролиз, кор артмӱны спирт да карбоновӱй шомвалӱн сов (майтӱг)
Медӱчӱт энергиялӱн принцип	Принцип минимума энергии	инасыс медся зумыд сӱк, кор сылӱн медӱчӱт энергия
Медыджыд квантӱвӱй лыдпас (n)	Главное квантовое число (n)	электронлысь энергетическӱй вылнасӱ петкӱдлысь дзонь лыдпас
Медыджыд чукӱрув (А-чукӱр)	Главная подгруппа (А-группа)	татчӱ пырӱны элементъяс, кодъяслӱн атомъясас валента электронъясыс лӱбны ортыса энергетическӱй вылнаын да налӱн лыдпасыс ӱткодъ чукӱрлӱн номеркӱд
Мездӱм (декантация)	Отстаивание (декантация)	кызьӱр да чорыд тшупӱдыяс торйӱданног, мый подуласьӱма налӱн абу ӱткодъ топыдлун вылӱ
Мезомернӱй бӱртас	Мезомерный эффект	π -ийтӱда электронъяслӱн либӱ юксытӱм электрон гозяслӱн вешӱм
Менделеевлӱн-Клапейронлӱн уравнение (идеальнӱй биарулӱн уравнение)	Уравнение Менделеева-Клапейрона (уравнение состояния идеального газа)	$pV = \nu RT$, ν – веществолӱн лыд, моль; R – биарулӱн универсальнӱй постояннӱй, $R = 8,31$ Дж/моль·К

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрводӧм</i>
Металлургия	Металлургия	промышленной ногӧн рудаысь кӧртулов перийӧм-вӧчӧм йылысь наука; промышленностьлӧн юкӧн
Механизм	Механизм	реакцияын торъя юкӧнъяслӧн сӧрсӧн-бӧрсӧн мунӧм, быд юкӧнын артмысь шӧракогтса торъяс индӧмӧн
Молекула	Молекула	веществолӧн химия тӧдмӧсьяс медичӧт тор
Молекулакогтса ОВР	Межмолекулярные ОВР	реакцияс, кӧнӧ окислитель да восстановитель – абу ӧти вещество
Молекулапытшса ОВР	Внутримолекулярные ОВР	реакцияс, кӧнӧ окислитель да восстановитель пырӧны ӧти и сийӧ жӧ веществолӧн молекулаб
Моль	Моль	веществолӧн лыд ыджда, кӧнӧ эм сы мында тӧчаснога единица (молекулаяс, атомъяс, ионъяс), кымын атом эм ¹² C углеродлӧн 12 граммын
Молярной йӧрыш (ыджда) (V_m)	Молярный объем (V_m)	нормальной условияс (1 атм давление да 0 °C температура) дырйи 1 моль кӧть кутшӧм биарулӧн йӧрышыс (ыдждаыс)
Молярной нӧгыльтӧм либӧ молярность (C_m)	Молярная концентрация, или молярность (C_m)	ыджда, мый артмӧ сывдӧм веществолысь лыдсӧ гудраслӧн йӧрыш вылӧ юкӧмӧн
Молярной сӧкта (M)	Молярная масса (M)	1 моль веществолӧн сӧкта (г/моль, кг/кмоль, мг/ммоль)
Мӧд пӧв вӧчӧдтӧмторъяс	Вторичное сырьё	ковтӧмӧн лӧом вӧчасьяс либӧ кутшӧмкӧ производство колясяс, мыйысь экономика боксянь бурджык вӧчны мӧдторъяс
Мувердас	Удобрения	веществояс, кӧнӧ эм быдмӧгъяслы быть колана верданторъяс (азот, фосфор, калий да мукӧдыяс)

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
<p>Мусир вийӧдӧмысь ломтас, мавтас, вазелин, мусирысь сись сяма артмӧдӧмтор</p> <p>Мусирысь мыйкӧ керӧм-вӧчӧм</p>	<p>Соляровое масло, смазочные масла, вазелин, парафин</p>	<p>мазут вийӧдӧгӧн артмысь чорыд углеводородьяслӧн кокниа сылысь сорасьяс</p>
<p>Н</p> <p>Нейтральной гӧгӧртас (пытшкӧс)</p>	<p>Крекинг</p> <p>Нейтральная среда</p>	<p>шоноыд отсӧгӧн углеводородьяс торйӧдлӧм, кор артмӧны ичӧтджык лыда углерод атомьясӧн молекулаа углеводородьяс</p>
<p>Нитросое- диненияс</p>	<p>Нитросоединения</p>	<p>гӧгӧртас (пытшкӧс), кӧнӧ водород ионьяслӧн нӧгыльтӧмыс ӧткодь гидроксид- ионьяслӧн нӧгыльтӧмкӧд; pH = 7</p>
<p>Нуклеиновой шомваяс</p>	<p>Нуклеиновые кислоты</p>	<p>углеводородьясысь артмӧмторьяс, кодьяслӧн ӧти либӧ некымын водород атом вежӧма нитрочукӧрӧн (-NO₂)</p>
<p>Нуклеиновой шомваяс</p>	<p>Нуклеиновые кислоты</p>	<p>биополимерьяс, кодьяслӧн мономерьясыс – нуклеотидьяс, кытчӧ пырӧны фосфора шомвалӧн, пентоза углеводлӧн (рибозалӧн либӧ дезоксирибозалӧн) да азота подувлӧн (пуриновой либӧ пиримидиновой) колясыас</p>
<p>Нуклеофильяс</p>	<p>Нуклеофилы</p>	<p>молекулаяс либӧ ионьяс, кодьяс вермӧны сетны ассыныыс электроньяс</p>
<p>О</p> <p>Озысь сораса ыргӧн</p> <p>Окислительно- восстано- вительной реакцияс</p> <p>Окислительяс</p>	<p>Бронза</p> <p>Окислительно- восстано- вительные реакции</p> <p>Окислители</p>	<p>ыргӧнлӧн озыськӧд да мукӧд элементкӧд сывдӧг сорас</p> <p>реакцияс, кор вежсьӧ элементьяслӧн окислитчан мытшыс</p> <p>реакция мунигӧн электроньяс босьтысь атомьяса вещьествояс</p>

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоодӧм</i>
Окислитчан тшупӧд	Степень окисления	йитчӧмын атомлӧн условной зарад, тайӧ йитчӧмас пырӧны сӧмын ионьяс
Окислитчӧм	Окисление	электроньяс сетӧм
Опыт да вӧвлӧмтор вылӧ мыджсян (медпрӧст) формула	Эмпирическая (простейшая) формула	формула, мый петкӧдлӧ сӧмын веществӧв пырысь элементъяслӧн атомьяс костын ӧта-мӧдкӧд йитчӧм
Опыт нуӧданӧн	Лаборатория	наука да велӧдчан экспериментьяс, опытьяс нуӧдӧм могысь торйӧн оборудуйтӧм стрӧйба
Орбиталь	Орбиталь	атом ядрӧ гӧгӧрын гӧгӧртас, кӧнӧ тшӧкыджыка вермӧ лоны электрон
Орбитальной (абу медшӧр) квантӧвой лыдпас l	Орбитальное (побочное) квантовое число l	дзӧнь лыдпас, кодӧ урчитӧ атом орбитальлысь формасӧ да энергетической тшупӧдувьяслысь лыдпассӧ тайӧ вылнаын, вермас петкӧдлыны 0-сянь $(n - 1)$ -ӧдз лыд
Основной (подува) совяяс	Основные соли	вӧчасьяс, кодьяс артмӧны, кор уна шомваа подувьясын гидроксочукӧрьяссӧ абу тырвийӧ вежӧма шомаса колясясӧн
Ӧ		
Ӧта-мӧд бӧрся мунысь реакцияс	Цепные реакции	аслыс отсалысь химия реакцияс, кодьяс лӧбны ӧта-мӧд бӧрся мунысь вуджӧмьясысь артмӧ чепьясӧн, кор медводдза вӧчасьясыс пырдчӧны выль вӧчасьяс артмӧдӧмӧ
Ӧтвесьталунлӧн вежсьытӧм ыджа	Константа равновесия	стехиометрической коэффициентьяскӧд ыджадын унапӧвӧвтӧм реакция вӧчаслӧн молярной нӧгыльтӧмлысь уналаӧмсӧ подув веществояслӧн молярной нӧгыльтӧм уналаӧм вылӧ юкӧм

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвоодöм</i>
Öтлаалöм реакцияяс	Реакции присоединения	пöвста йитöдьяса веществояслön химия реакцияяс, кор артмö öти продукт (гидрируйтöм, гидратация реакцияяс, гидрогалогенируйтöм, галогенируйтöм)
Öтласа вещество	Сложное вещество	вещество, кытчö пырöны абу öткодь элементьяслön атомьяс
Öтласа эфирьяс	Сложные эфиры	йитчöмьяс, кодьяс артмöны карбоновöй шомваясын карбоксильнöй чукöра водород атомсö углеводороднöй радикал вылö вежигöн; öтувья формулаыс R-COO-R
Öтнога реакцияяс	Гомогенные реакции	реакцияяс, кöни реагируйтясь веществоясыс да реакция вöчасьясыс лöбны öткодь агрегатнöй состояниенын (öткодь тшупöдын)
Öтувтöм биару оланпас	Объединенный газовый закон	$\frac{pV}{T} = \frac{p_0 V_0}{T_0}$, кöни p – давление, Па; V – йöрыш, м ³ ; T – тырвöйö температура, К
П		
Паныда йитчöм	Полярная связь	абу öткодь электроотрицательностьа атомьяс костын химия йитчöм
Паулилön принцип	Принцип Паули	атомын оз вермы лоны кык электрон, кодьяслön öткодь нельнан квантöвöй лыдпасыс
Перекристаллизация	Перекристаллизация	юкөнъяслön уна сикас температура дырйи измарö пöрöм вылö подуласьöм сорасьяс торйöданног
Период	Период	атомьясын öткодь лыдпаса энергетическöй вылнаöн элементьяслön водса рад

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӱгӱрвоӱдӱм</i>
Периодическӱй инасын химия элементлӱн дорвыв номер	Порядковый номер химического элемента в периодической системе	Z ӱтмында элементын протонъяс лыдкӱд N_p либӱ атом ядрӱ гӱгӱрын электронъяс лыдкӱд
Периодическӱй оланпас	Периодический закон	химия элементъяслӱн да наӱн артмӱдӱм химия веществояслӱн тӱдмӱсьясыс периодическӱя йитчӱмаӱсь тайӱ элементъяслӱн атом съӱктакӱд
Периодическӱй оланпас ӱнӱя ногӱн гӱгӱрвоӱдӱм	Современная формулировка Периодического закона	химия элементъяслӱн да наӱн артмӱдӱм химия веществояслӱн тӱдмӱсьясыс периодическӱя йитчӱмаӱсь атом ядрӱлӱн зарадкӱд
Пероксидъяс	Пероксиды	кыка (бинарнӱй) йитчӱмъяс, кӱнӱ ӱти элементнас лӱӱ -2 окислитчан тшупӱда кислород
Пиролиз	Пиролиз	ыджыд температура дырйин сынӱдтӱг углеродыс да водородыс артмӱмторъяс торйӱдӱм, кор векджык артмӱны прӱстӱй веществояс
Пластмассаяс	Пластмассы	полимеръясӱ мукӱд вещество содталӱмӱн вӱчӱм материалъяс
Подув	Субстрат	подув вещество (пырджык органической), мый дорӱ йитчӱ мӱд вещество (пырджык неорганической) – реагент
Подувъяс	Основания	кӱртулов атомъясыс да ӱти либӱ некымын гидроксочукӱрыс (-ОН) артмыс ӱтласа веществояс
Позяна медыджыд нӱгыльтӱм (ПМН)	Предельно допустимая концентрация (ПДК)	химия йитчӱмлӱн медыджыд нӱгыльтӱм, мый оз вайӱд мортлӱн вир-ййын нормаыс кутшӱмкӱ кежан вежсьӱмӱ либӱ висьӱмъясӱ, дыр кад чӱж быдлуныя тӱдчигӱн

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӱгӱрвоӱдӱм</i>
Поликонденсация	Поликонденсация	химия мунӱм, кор мономерлӱн молекулаяс ӱтувтӱбны полимерлӱн макромолекулаӱ да артмӱ содтӱд ӱтша молекулаа продукт (пырджык – ва)
Полимеризация	Полимеризация	химия мунӱм, кор ӱтша молекулаа веществолӱн (мономерлӱн) подув молекулаясыс ӱтувтӱбны полимерлӱн ыджыд молекулаясӱ (макромолекулаясӱ)
Полиморфизм	Полиморфизм	некымын измар сикасын веществолӱн лоны верманлун
Полиморфнӱй вуджӱм	Полиморфное превращение	веществолӱн ӱти измар сикасыс мӱд сикасӱ тӱчасног вежтӱг вуджӱм
Полураспадлӱн (джынвӱйӱ юксян) кадколаст	Период полураспада	кадколаст, кор юксьӱ став атом ядрӱбьс джынӱыс
Посни чорыд чирьяса кизьӱртгор	Суспензии	абу ӱткодь чорыда торьялана инасьяс, кӱнӱ эмӱсь кизьӱртгорӱын ӱткодья разалӱм чорыд торьяс (налӱн ыдждаыс - 10^{-5} – 10^{-7} м)
Промоторьяс (либӱ активаторьяс)	Промоторы (или активаторы)	катализаторлысь зӱльлун кыпӱдысь веществояс
Прӱстӱй вещество	Простое вещество	сӱмын ӱти элемент атомьяса вещество
Прӱстӱй либӱ ӱтласа веществолӱн абу тырвӱйӱ молекулярнӱй сьӱкта (M_r)	Относительная молекулярная масса (M_r) простого или сложного вещества	нюжач ыджда, мый артмӱ молекулалысь сьӱктасӱ сьӱкталӱн атом единица вылӱ юкӱмӱн
Прӱстӱй эфирьяс	Простые эфиры	органическойсӱй веществояс, кодьяслӱн кык углеводороднӱй радикал йитчӱмаӱсь кислород атомӱн; ӱтувья формулаыс R-O-R
Пуринӱвӱй да пиримидинӱвӱй подувьяс	Пуриновые и пиримидиновые основания	гетероциклическӱй азота йитчӱмьяс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гөгөрвобдэм</i>
Р		
Радикал реакцияя	Радикальные реакции	реакцияя, кодьяс мунёны артмыс радикальяс да молекулаяс костын
Реакциялөн шоныд сетан бёртас	Тепловой эффект реакции	реакция дырйи петём либё босьтём энергиялөн ыжда
Резина	Резина	материал, мый артмё каучукыс полимерной чепьяс сульфид мостикьясён йитёмён (каучуксё резинаё пёртём)
Рёммоданторьяс	Пигменты	билогия объектьяслы да материалъяслы рём сетыс веществояс
Рудаяс, көрт шом	Руды	дониз да гёра пёрёдаяс, мыйыс техникескёя позё да экономика боксянь колё торйёдны сорастём көртулов
С		
Сём (сёмён сёйём)	Коррозия	ывлавывса гөгёртас тёдчём вёсна көртуловлөн либё налөн сывдөгьяслөн сём, та дырйи найё воштёны ассыныс тёдмёссё
Сяс (тылымьяс)	Волокна	визь тэчас полимерьяс, мыйён вёдичёны сунисьяс, көртёдыяс, кыан материалъяс вёчигён
Совьяс	Соли	кёртуловлөн катионьясыс да шомваса колясыяслөн анионьясыс артмём ётласа веществояс
Содтёд чукёрув (В-чукёр)	Побочная подгруппа (В-группа)	татчё пырёны элементьяс, кодьяслөн атом ортсыс вылнаас кык валентной электроныс абу унджык, а мукёдыясыс лёбны воддза вылнаас
Сольватация	Сольватация	сывдыс да сылём вещество костын ёта-мёдкёд химия йитчём
Сора ыргён	Латунь	ыргёнлөн цинккёд (45%-ёдз) да мукёд элементкёд сывдөг

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
Сораса реакцияс, веществояслӧн ӧта-мӧд вылӧ сораса тӧдчӧмьяс	Гетерогенные реакции	реакцияс, кӧнӧ реагируйтъясь веществоясыс да реакция вӧчасьясыс лобны абу ӧткодъ агрегатнӧй состояниезын (абу ӧткодъ тшупӧдьясын)
Сораса совьяс	Смешанные соли	совьяс, кодьяслӧн эм ӧти сикаса катион, но кык сикаса анион
Согчӧм	Горение	веществояслӧн кислородкӧд йитчӧм, кор петӧ шоньд (да би)
Сӧдзӧдӧм	Фильтравание	кизьӧрысь чорыд юкӧн торйӧдӧм, розьбӧ материал пыр (фильтр пыр) сорас лӧдзӧмӧн
Спинӧвӧй квантӧвӧй лыдпас m_s (либӧ спин)	Спиновое квантовое число m_s (или спин)	электронлӧн пытшкӧсса торьяланлун, вермӧ босытны сӧмын кык петкӧдлас: $+1/2$ да $-1/2$
Спиртъяс	Спирты	углеводородысь артмӧмторьяс, кӧнӧ ӧти либӧ некымын водород атом вежӧма гидроксильнӧй чукӧр вылӧ (-ОН)
Стандартнӧй электроднӧй вынйӧр	Стандартный электродный потенциал	аслас сов гудрасӧ, кӧнӧ кӧртулов ионьяслӧн нӧгьльтӧмыс лӧӧ 1 моль/л, вӧйтӧм кӧртуловлӧн да пырся водород электродлӧн вынйӧрьяс костын торьялӧм
Стехиометричeskӧй коэффициентьяс	Стехиометрические коэффициенты	химия реакция ӧтвесьтъясын (уравнениезын) веществояслӧн формулаяс водзын сулалысь коэффициентьяс
Сук гудрас	Насыщенный раствор	гудрас, кӧнӧ индӧм условияс дырйи сывдӧм веществолӧн эм вермыны позяна медуна (термодинамическӧй ӧтвесьталуна) лыд
Сывдӧг (сывдӧм ӧддзӧдантор)	Флюсы	неорганичeskӧй веществояс, мый содталӧны кӧрт шом дорӧ, медым торйӧдны кӧртуловсӧ пустӧй пӧрӧдаысь кӧртулов сывдӧгӧн
Сывдӧг сорасьяс	Сплавы	кӧртулов сикаса химия йитӧда уна юкӧна веществояс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвобдӧм</i>
Сывдӧм вещество сьӧкталӧн пай (W) Сывдысь	Массовая доля растворенного вещества (W) Растворитель	ыджда, мый артмӧ сывдӧм веществолысь сьӧктасӧ сывдаслӧн сьӧкта вылӧ юкӧмӧн гудраслӧн юкӧн, кодӧ сорлавтӧм дырйи лоӧ сийӧ жӧ агрегатнӧй состояниеын, мый и гудрас, либӧ ӧна унджык лыд боксянь
Сыланлун	Растворимость	сийӧ либӧ мӧд сывдасын веществолӧн сывны вермӧм
Сыланлун коэффициент	Коэффициент растворимости	веществолӧн сорас, кодӧ вермӧ сывны 100 г. сывдасын индӧм температура дырйи
Сырьё, вӧчӧдтӧмтор	Сырьё	ывлавывса материал (вӧр-ва запасьяс), мыйӧн вӧдитчӧны промышленностьын уна сикас вӧчӧмтор артмӧдӧм могысь
Сьӧд сирӧд Сьӧкталӧн атом единица (а.е.м.)	Гудрон Атомная единица массы (а.е.м.)	мазут вийӧдӧмысь чорыд коляс ¹² C углерод сьӧктаысь 1/12 юкӧн, лоӧ $1,66 \cdot 10^{-27}$ кг
Т		
Термохимическӧй реакцияяс	Термохимические реакции	шоньд энергияӧн панӧм реакцияс
Термохимическӧй уравнение	Термохимическое уравнение	химия реакциялӧн уравнение, кӧнӧ петкӧдлӧма шоньд бӧртас
Титруйтӧм	Титрование	веществолысь нӧгыльтӧм тӧдмаланног, мый подуласьӧма веществолӧн да индӧм нӧгыля гудраслӧн (титрантлӧн) ӧта- мӧдкӧд йитчӧм вылӧ
Торйӧдлӧм реакцияс	Реакции разложения	реакцияс, кор ӧти ӧтласа веществоысь артмӧ некымын выль вещество
Торья тшупӧдын орбиталь лыд	Число орбиталей на уровне	ӧтмында медыджыд квантӧвӧй лыдпаслӧн квадраткӧд
Торьялана гӧгӧртас	Дисперсная среда	лыд серти унджык вещество, кодлӧн йӧрышыын эм торьялана тшупӧд
Торьялана инасыяс	Дисперсные системы	сора инасыяс, кӧнӧ ӧти веществолӧн зӧв посяи торьясыс ӧтнога разалӧмаӧсь мӧд веществоын

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвоодöм</i>
Торъялана тшупöд	Дисперсная фаза	ичöтджык лыда вещество, мый пырö мöд веществолöн йöрышö
Тэчаса изомерия	Структурная изомерия	изомерия, кор вещьвояссыс торъялöны молекулаын атомъяслöн йитчöм ногöн
У		
Углевородьяс, углеродыс да водородыс артмöмторъяс	Углеводороды	водород да углерод атомъясыс (C _x H _y) артмöм йитчöмъяс
Углеводьяс	Углеводы	вещьвояс, кодъяслöн öтувья формулаыс векджык C _n (H ₂ O) _m ; молекулаас эм альдегиднöй чукöр либö оксочукöр, а сiдэжö некымын гидроксочукöр
Уджалыс сорасъяслöн оланпас (химия кинетикалöн шöр оланпас)	Закон действующих масс (основной закон химической кинетики)	химия реакциялöн öдыс тшöтшнога реагируйтъыс вещьвояслöн нöгыльтöм уналаöмлы. Реагируйтъыс вещьвояс та дырийи босьтöмаöсь сiйö ыдждаын (тшупöдын), мый и реакция öтвесьгын (уравнениеын) налöн коэффициентъясыс
Уклад	Сталь	углеродкöд (2,14 %-öдз) да мукöд элементкöд кöртлöн сывдöг
Ф		
Феноляс	Фенолы	ароматическöй углевородьясыс артмöмъяс, кодъяслöн молекулаясас öти либö некымын водород атом бензол кольчаын вежöма гидроксильнöй чукöрöн
Ферментъяс	Ферменты	биология катализаторъяс
Фотохимия реакцияс	Фотохимические реакции	югöрöн панöм реакцияяс
Фунгицидьяс	Фунгициды	тшака висьöмъясыс быдмöгъяс да му бурдöдöм вылö химия зелляяс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвобдӧм</i>
Функциональнӧй чукӧр	Функциональная группа	атом чукӧр, кодӧ петкӧдлӧ веществолысь медся торьялана химия тӧдмӧсьяссӧ да йитчӧмьяслӧн торья чукӧрӧ сылысь пырӧмсӧ
Х		
Халькогеньяс	Халькогены	Д. И. Менделеевлӧн периодическӧй инасын VIA чукӧрысь химия элементгяс
Химизация, химия процессьяс олӧмӧ пӧртӧм	Химизация	наука да техника водзӧ сӧвмӧдан нырвизьясысь ӧти, мый подуласӧма олӧмлӧн уна сикас юкӧнын химия веществоясӧн, процессьясӧн да методьясӧн паськыда вӧдитчӧм вылӧ
Химия уравнение	Химическое уравнение	химия реакциясӧ химия формула да коэффициентгяс отсӧгӧн условнӧя пасйӧм
Химия	Химия	веществояс йылысь, налӧн тэчас йылысь наука. Тӧдмӧсьяс да мукӧд веществоӧ вуджӧмгяс йылысь наука
Химия боксянь туялӧм	Химический анализ	процесс, кодӧ сетӧ позянлун тӧдмавны ногтуй да лыд боксянь веществояслысь (либӧ вещество сорасьяслысь) чукӧр
Химия индӧс	Химический индекс	химия йитчӧмлӧн формулаын атом лыд
Химия йитӧм	Химический синтез	процесс, кор артмӧ колана вещество, та дырйи эм позянлун торйӧдны сийӧс реакция сорасысь
Химия йитчӧм	Химическая связь	атомьяслӧн ӧта-мӧдкӧд топыда йитчӧм, кор артмӧ крепыд уна атома инас: молекула, ион, измар...
Химия кинетика	Химическая кинетика	химия реакцияслысь кад боксянь мунан подувлунгяс йылысь наука
Химия мог збыльмӧданног	Химическая технология	ывлавывса материалгяссысь быдлун вӧдитчанторгяс химия вӧчанног да средствояс

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвоöдöм</i>
Химия промышленность	Химическая промышленность	йöзкост овмöслöн юкöн, кодi вöчö вель продукция сырьёсö химия отсöгöн вельмöдöмöн
Химия реакция мунöм вежысьяс	Катализаторы	веществояс, кодъяс участвуйтöны химия реакцияын, вежöны сылысь öдсö либö туйвизьсö, но оз вежны асьыныс ногтуйсö да лыда петкöдлассö реакция помалöм бöрын
Химия реакциялöн öд	Скорость химической реакции	кад арталан муртöгын реакцияö пырысь öти веществолöн нöгыльтöм вежсьöм (артавсьö моль/л·с –ын)
Химия реакцияяс	Химические реакции	процессьяс, кор öти сикас веществояссьяс артмöны мöдьяс, кодъяс торьялöны наö пырысь юкбньясöн да (либö) тэчасöн
Химия öтвесьталун	Химическое равновесие	инаслöн эмлун (состояние), кор веськыда да паныда мунысь реакцияяслöн öдыс öткодö
Химия терминьяс	Химическая номенклатура	химия веществояслöн нимпас индöдьяс
Химия формула	Химическая формула	веществоö пырысь юкбньяссö химия пасьяс да индöсьяс отсöгöн условнöя гижöм
Химия элемент	Химический элемент	öткодö ядрö зарада атомьяслöн сикас
Химия элемент атомлöн йитчанлун	Валентность атома химического элемента	ковалентнöй йитöдьяслöн лыдпас, мыйта атом вермö артмöдны йитчöмын
Химия элементлöн кислородкöд йитчöм (окисьяс)	Оксиды	öтласа веществояс, кодъяс артмöны химия кык элементьяс, öтикыс на пыись лöб –2 окислитчан мыетша кислород
Хлорофилл	Хлорофилл	быдмөгьяслöн турунвиж пигмент, мый отсöгöн муноö фотосинтез

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрводӧм</i>
Хроматография	Хроматография	сорасысь юкӧнъяс торйӧданног, мый подуласьӧма розьӧсь материал пыр налӧн абу ӧткодь визувлун вылӧ
Ц		
Цикла углевородъяс	Циклические углеводороды	йтӧм углерод атомъясысь чепа углеводородъяс
Циклоалканъяс	Циклоалканы	предельнӧй цикла углеводордъяс, кодъяслӧн абу йитчӧмлӧн пӧвсталун; ӧтувъя формулаыс C_nH_{2n}
Ч		
Чугун	Чугун	кӧртлӧн углеродкӧд (2, 14%-ысь унджык) да мукӧд элементкӧд сывдӧг
Чукӧр	Группа	атомъясын ӧткодь лыдпаса валентнӧй электронъяса элементъяслӧн сувтса рад
Ш		
Шомва гӧгӧртас (шомваса пытшкӧс)	Кислотная среда	гӧгӧртас (пытшкӧс), кӧнӧ водород ионъяслӧн нӧгыльтӧмыс ыджыдджык гидроксид-ионъяслӧн нӧгыльтӧмыс; $pH < 7$
Шомваяс	Кислоты	водород атомъясысь, кодъяс вермӧны вежсыны кӧртулов атомъяс вылӧ, да шомваса колясысысь артмӧм ӧтласа веществояс
Шоньд йиджтан реакцияс	Эндотермические реакции	реакцияс, кодъяс муноны шоньд энергия кыскӧмӧн
Шоньд сетъсь реакцияс	Экзотермические реакции	реакцияс, кодъяс муноны шоньд энергия сетӧмӧн
Шӧракоствса гудрасьяс	Буферные растворы	гудрасьяс, кодъяслӧн pH ыджадаыс вежсьӧ сӧмын ичӧтика кӧть кутшӧм шомваяс либӧ подувъяс содталӧгӧн, а сӧдзжӧ найӧс ваӧн кизьӧртӧгӧн

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гöгöрвоодöм</i>
Шöркост совьяс	Средние соли	вöчасьяс, кодьяс артмöны шомва молекулаын водород атомьяс кöртулов атомьясöн тырвыйö вежöмön либö подув молекулаын гидроксочукöрьяссö шомваса колясясöн тырвыйö вежöмön
Щёлочно-земельнöй кöртулов	Щелочно-земельные металлы	кальций, стронций, барий, радий
Щёлочь артмöдыс кöртулов	Щелочные металлы	Периодическöй инасын IA чукöрыс кöртуловьяс (литий, натрий, калий, рубидий, цезий, франций); вакöд йитчигöн артмöдöны щёлочь
Ы		
Ыргöн-никель сорас	Мельхиор	ыргöн да никель (5-30%) подув вылын сывдöг сорас, кöни эм кöрт да марганеч
Э		
Эксперимент	Эксперимент	кутшöмкö лоöмтор мöдплалöм; торья условияс дырйи выль лоöмтор бöрся видзöдöм сийöс туялöм могьсь; опыт
Электричество да химия йитöдыяс туялан реакцияс	Электрохимические реакции	электричество токön панöм реакцияс
Электричествоа атомьяслöн öтамöд вылö тöдчöм	Ионные реакции	ионьяс, мый эмöсь нин, либö реакция мунигöн артмысь ионьяс костын мунысь реакцияс
Электролиз	Электролиз	окислительно-восстановительнöй реакцияс, кодьяс муноны электричество ток улын электролит гудрасö либö расплавö вöйтöм электродьяс вылын, öтлаалöм
Электролитическöй диссоциация	Электролитическая диссоциация	ваын сывдигöн либö сывдöмön электролитлöн йитчигöм ионьяс вылö юксьöм

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрводӧм</i>
<p>Электроли- тический диссоциациялӧн тшупӧд (а) Электролитяс</p>	<p>Степень электроли- тической диссоциации (а) Электролиты</p>	<p>ионяс вылӧ торъялӧм электролит молекулаяслысь лыдсӧ сывдӧм молекулаяслӧн ӧтувья лыд вылӧ юкӧм веществояс, кодъяслӧн ва гудрас да сьлӧмтор пыр бура мунӧ электричество ток</p>
<p>Электрон дорӧ матыстчӧм Электрона визь</p>	<p>Сродство к электрону Электронный слой</p>	<p>атом дорӧ электрон йитӧгӧн артмысь энергия ӧти энергетической вылнаса атомын электроняс (налӧн матысса энергия тӧдчанлун)</p>
<p>Электроннӧй орбиталяс сорлаланног</p>	<p>Гибридизация электронных орбиталей</p>	<p>атом орбиталяслӧн ӧта-мӧдкӧд йитчӧм, мый бӧртасӧн лоӧ форма да энергия серти налӧн ӧтвесьтаалӧм</p>
<p>Электроотри- цательность</p>	<p>Электроотри- цательность</p>	<p>химия йитчӧм артмӧдӧгӧн мукӧд атомлысь валентнӧй электроняс ас дорлань кыскыны атомлӧн вермӧм</p>
<p>Электрофильяс</p>	<p>Электрофилы</p>	<p>молекулаяс либӧ ионяс, кодьяс кокныда йитӧны ас дораныс электроняс</p>
<p>Элементлӧн абу тырвыйӧ атом сьбкта (A_r) Элементьяслӧн Периодическӧй инас</p>	<p>Относительная атомная масса элемента (A_r) Периодическая система элементов</p>	<p>нюжач ыджда, мый артмӧ атомлысь сьбктасӧ сьбкталӧн атом единица вылӧ юкӧмӧн Периодическӧй оланпассӧ таблица отсӧгӧн петкӧдлӧм, кӧнӧ тырвыйӧ индӧма элементлысь тӧдмӧсьяссӧ да атомлысь тэчассӧ</p>
<p>Эмульсияяс</p>	<p>Эмульсии</p>	<p>сораса иньяс, артмӧмаӧсь ӧти кизьӧрторлӧн ичӧтик войтъясъсь (торъяслӧн ыдждаыс 10⁻⁵ – 10⁻⁷ м), кодьяс ӧтнога разалӧмаӧсь мӧд кизьӧрторлӧн молекулаяс костын</p>
<p>Энергетическӧй вылна</p>	<p>Энергетический уровень</p>	<p>Квантово-механическӧй инасын (атомын кӧ – электрон) энергиялӧн вермана (позяна) ыджда. Вермас юксыны некымын тшупӧдув вылӧ матысса энергия тӧдчанлунӧн</p>

<i>Коми термин</i>	<i>Роч термин</i>	<i>Гӧгӧрвоӧдӧм</i>
Энергетическӧй вылнаын электроньяслӧн медуна лыд	Максимальное число электронов на энергетическом уровне	ӧтмында $2n^2$
Энтальпия (энергия видзӧм) H	Энтальпия (энергосодер- жание) H	термодинамическӧй функция, кодӧ ӧткодъ пытшкӧсса энергия дорӧ давление да йӧрыш уналаӧм содтӧм ыдждакод: $H =$ $U + pV$
Энтропия S	Энтропия S	термодинамическӧй петкӧдлас, мый лоӧ инаслӧн абу ладмӧдчӧм муртӧсӧн
Этерификация	Этерификация	карбонӧвӧй шомваяс да ӧти атома спиртъяс костын медводдзаинӧ бергӧдчыны вермана реакцияс, кодъяс вайӧдӧны ӧтгласа эфиръяс артмӧдӧмӧ
Ю Юкӧн	Фаза	веществолӧн ӧтнога (ӧткодъ) тӧдмӧсьяса юкӧнъяс ӧтвывтӧм, кодъяс торйӧдӧмаӧсь мукӧд юкӧнысь юкан вывтасӧн
Я Ядернӧй реакцияс	Ядерные реакции	атом ядрӧяслӧн вуджӧмъяс

Русско-коми 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

α -югӧръяс
 β -югӧръяс
 γ -югӧръяс
 π -йтчӧм
 σ - йитчӧм

Йиджтӧм
Автокатализ
Адсорбция
Аккумуляторьяс (вынийӧр чӧжаньяс)
Алкадиеньяс
Алканьяс
Алкеньяс
Алкиньяс
Аллотропия
Альдегидьяс
Амальгама (ртуть сораса кӧртулов)
Аминокислотаяс (аминошомваяс)
Аминьяс
Амфотерносът (кыкалун)
Ангидридыяс
Анионьяс
Анод
Антифриз
Ареньяс («чӧскыд кӧра» углеродысь да водородысь артмӧмторьяс)
Атом
Атом
Сьӧкталӧн атом единица (а.е.м.)
Атом ядрӧ
Ациклическӧй (алифатическӧй)
углеродысь да водородысь
артмӧмторьяс

Бактерия (микроб) вианьяс
Белокьяс (быдмӧг да пемӧс вир-ййын медтӧдчанаторьяс)
Бензин
Дона биаруяс
Дона кӧртулов
Озысь сораса ыргӧн
Шӧбракостса гудрасьяс

Химия элемент атомлӧн йитчанлун

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

Г

Галогены
Гальванические элементы

Гель
Гербициды
Гетерогенные реакции

Гетероциклические соединения
Гибридизация электронных орбиталей
Гидриды
Гидроксиды
Гидролиз
Главная подгруппа (А-группа)
Главное квантовое число (n)
Гомогенные реакции
Гомологи
Горение
Группа
Гудрон

Д

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

Ж

Жесткость воды
Жиры

Йитчыны вермысь электроньяс
Взвесья
Молекулапытшса ОВР
Водородлөн йитчөм
Водород йитчөг
Водородлөн петкөдлас (рН)
Возгонка (сублимация)
Сяяс (тылымьяс)
Восстановительяс
Восстановитөм
Мөд пөв вөчөдтөмторьяс

Галогеньяс
Гальванической элементьяс
(электричество ток артмөдысь прибор)
Едмөг
Ёг турун бырөданторьяс
Сораса реакцияяс, веществояслөн өта-
мөд вылө сораса төдчөмьяс
Гетероциклической йитчөгьяс
Электронной орбитальяс сорлаланног
Гидридьяс
Гидроксидьяс
Гидролиз
Медыджыд чукөрүв (А-чукөр)
Медыджыд квантөвөй лыдпас (n)
Өтнога реакцияяс
Гомологьяс
Сотчөм
Чукөр
Сьөд сирөд

Кыка совьяс
Галоген чуктөдөм
Ва чуктөдөм
Водород чуктөдөм
Галогеноводород чуктөдөм
Торьялана гөгөртас
Торьялана тшупөд
Торьялана инасьяс
Йитөдлөн кузьята
Йитчөм артмөдөмлөн донорно-
акцепторной ног
Дюраль (дюралюмин), силумин

Валөн чорыдлуи
Вый (гос)

З

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

Закон сохранения массы веществ

Золь

Зооциды

И

Изомеры
Изотопы
Ингибиторы
Индикаторы
Индуктивный эффект
Инсектициды
Ионная химическая связь
Ионное 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

Авогадролон оланпас
Уджалысь сорасьяслон оланпас (химия кинетикалон шор оланпас)
Йорыша йитодьяслон оланпас
Веществолон вежласьтомлун йылысь оланпас
Веществоялысь съокта видзан оланпас
Золь
Зооцидьяс

Изомерьяс
Изотопьяс
Ингибиторьяс
Гудрасын вежсьом петкодлысьяс
Индуктивной бортас
Гут-гаг быродантор
Ионьяскостса химия йитод
Валысь ионьяс уналаом (K_{H_2O})
Электричествоа атомьяслон ота-мод вьло тодчом
Ионьяс (электричествоа атомьяс)

Карбоновой шомваяс
Химия реакция муном вежысьяс
Каталитической реакцияс
Каталитической ядыас, зеляяс
Катионьяс
Катод
Каучукьяс
Карасин
Кетоньяс
Шомва гогортас (шомваса пытшкос)
Шомваяс
Водорода совьяс
Ковалентной химия йитод
Коллоидной инасьяс
Диссоциациялон ыджда вежсьытом (K_d)
Отвьесьталунлон вежсьытом ыджда
Симом (симон сейом)
Сыланлун коэффициент
Муสิрысь мыйко кером-вочом
Измаро пором ва
Кристаллогидратьяс

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
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

Опыт нуоданін
Сора ыргөн
Лигроин

Магнита квантөвөй лыдпас m_l
Мазут
Энергетическөй вылнаын электроньяслөн медуна лыд
Сывдөм вещество сыькталөн пай (W)

Атом сыькталөн лыд (A)
Молекулакастса ОВР
Мезомернөй бөртас
Ыргөн-никель сорас
Көртүлов йитөд
Металлургия
Көртүлов
Механизм
Молекула
Моль
Молярнөй нөгыльтөм либө молярность (C_m)
Молярнөй сыькта (M)
Молярнөй йөрыш (ыджда) (V_m)

Йитчөмлөн нырвизь
Йитчөм тыртөм
Сук гудрас
Нейтральнөй гөгөртас (пытшкөс)
Абу көртүлов
Бергөдны позьтөм реакцияяс
Йитөдлөн абу паныдалун
Абу электролитьяс
Нитросоединениеяс
Нуклеиновөй шомваяс
Нуклеофильяс

Йитөд артмөдөмлөн вежласяна механизм
Бергөдны позяна реакцияяс
Өтувтөм биару оланпас
Окислитчөм
Окислительяс
Окислительно-восстановительнөй реакцияяс

Оксиды	Химия элементлөн кислородкөд йитчөм (оксидьяс)
Омыление	Майтөгасьөм (омыление)
Орбиталь	Орбиталь
Орбитальное (побочное) квантовое число ℓ	Орбитальной (абу медшөр) квантовой лыдпас ℓ
Основания	Подувьяс
Основные соли	Основной (подувса) совьяс
Относительная атомная масса элемента (A_r)	Элементлөн абу тырвийё атом сьёкта (A_r)
Относительная молекулярная масса (M_r) простого или сложного вещества	Простой либё өтласа веществолөн абу тырвийё молекулярной сьёкта (M_r)
Относительная плотность газа по другому газу (D)	Биарулөн мөд биару серти топыдлуң(D)
Отстаивание (декантация)	Мездөм (декантация)
П	
Пассивация металлов	Көртулов дорйысь вевттьөд артмөм (көртуловлөн пассивация)
Перегонка (дистилляция)	Вийөдөм (весалөм)
Перекристаллизация	Перекристаллизация
Пересыщенный раствор	Вывтү сук гудрас
Период	Период
Период полураспада	Полураспадлөн (джынвийё юксян) кадколаст
Периодическая система элементов	Элементьяслөн Периодической инас
Периодический закон	Периодической оланпас
Пероксиды	Пероксидьяс
Пигменты	Рөммөданторьяс
Пиролиз	Пиролиз
Пластмассы	Пластмассаея
Побочная подгруппа (B-группа)	Содтөд чукөрүв (B-чукөр)
Поликонденсация	Поликонденсация
Полимеризация	Полимеризация
Полиморфизм	Полиморфизм
Полиморфное превращение	Полиморфной вуджөм
Поляризуемость связи	Йитчөмсө поляризуйтөм
Полярная связь	Паныда йитчөм
Полярность связи	Йитчөмлөн паныдалун
Порядковый номер химического элемента в периодической системе	Периодической инасын химия элементлөн дорывв номер
Постоянная Авогадро	Авогадролөн постояннойной
Правило Вант-Гоффа	Вант-Гоффлөн индөг
Правило Гунда	Гундлөн индөг
Предельно допустимая концентрация (ПДК)	Позяна медыджыд нөгьлытөм (ПМН)
Принцип Ле Шателье	Ле Шательелөн принцип
Принцип минимума энергии	Медичөт энергиялөн принцип

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-самовосстановления)
Реакции замещения
Реакции замещения
Реакции обмена
Реакции присоединения
Реакции разложения
Реакции соединения
Резина
Руды

С

Свободные радикалы
Сильные электролиты
Скорость химической реакции
Слабые электролиты
Сложное вещество
Сложные эфиры
Смешанные соли
Современная формулировка
Периодического закона
Соли
Сольватация
Соляровое масло, смазочные масла,
вазелин, парафин

Спиновое квантовое число m_s (или
спин)
Спирты
Сплавы
Средние соли
Сродство к электрону
Сталь
Стандартный электродный потенциал

Паулилөн принцип
Промоторьяс (либб активаторьяс)
Прөстөй вещество
Гөгөртас (геометрической) изомерия

Прөстөй эфирьяс
Пуриновөй да пиримидинөвөй
подувьяс

Лёк югөра реакцияяс
Радикал реакцияяс
Гудрас
Сыланлун
Сывдысь
Диспропорционируйтан реакцияяс
(самоокисление-самовосстановление)
Вежөм реакцияяс
Вежөм реакцияяс
Вежласьөм реакцияяс
Отлаалөм реакцияяс
Торйөдлөм реакцияяс
Йитчөм реакцияяс
Резина
Рудаяс, көрт шом

Йитчътөм радикальяс
Ён электролитьяс
Химия реакциялөн өд
Ичөт вынийөра электролитьяс
Отласа вещество
Отласа эфирьяс
Сораса совьяс
Периодической оланпас бния ногөн
гөгөрвоөдөм
Совьяс
Сольватация
Мусир виийөдөмысь ломтас, мавтас,
вазелин, мусырьсь сись сям
артмөдөмтор
Спинөвөй квантөвөй лыдпас m_s
(либб спин)
Спиртъяс
Сывдөг сорасьяс
Шөркөст совьяс
Электрон дорө матыстчөм
Уклад
Стандартной электродной вынийөр

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

Угледороды

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

Окислительная тшупд
Электролитической диссоциациялн
тшупд (а)
Стехиометрической коэффициентяс
Тэчаса изомерия
Подув
Посни чорыд чирьяса кизьбртор
Сырьё, вöчдтöмтор

Реакциялн шоньд сетан брмас
Йитчигөн шоньд артмөдөм
Термохимической реакцияс
Термохимической уравнение
Титруйтөм

Угледородьяс, углеродьс да
водородьс артмөмторьяс
Угледодьяс
Мувердас
Менделеевлн-Клапейронлн
уравнение (идеальной биарулөн
уравнение)

Юкөн
Феноляс
Ферментьяс
Сөздөдөм
Сывдөг (сывдөм өдздөдонтөр)
Фотохимия реакцияс
Фунгицидыс
Функциональной чукөр

Халькогеньяс
Химизация, химия процессьяс олөмө
пөртөм
Химия кинетика
Химия терминьяс
Химия промышленность
Химия йитчөм
Химия мог збыльмөданног
Химия формула
Химия реакцияс
Химия боксянь туялөм
Химия индөс
Химия йитөм

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

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) Н
Энтропия S
Этерификация

Химия элемент
Химия отवेशталун
Химия уравнение
Химия
Хлорофилл
Хроматография

От-мод борся мунысь реакцияяс
Цикла углевородъяс
Циклоалканъяс

Торъя тшуподын орбиталь лыд
Вылнаын тшуподув лыд
Атомлөн стационарнõй энергетическõй
вылна (электрона визь) лыд
Чугун

Кунва гõгõртас
Щёлочноземельнõй кõртулов
Щёлочь артмõдысь кõртулов

Шоныд сетысь реакцияяс
Эксперимент
Кыскõм (сорас торйõдлõм)
Электролиз
Электролитическõй диссоциация
Электролитъяс
Электрона визь
Электроотрицательность
Электрофильяс
Электричество да химия йитõдъяс
туялан реакцияяс
Кõртулов напряжениелõн электрохимия
рад
Вõтлõм (торйõдõм)
Опыт да вõвлõмтор вылõ мыджсян
(медпрõст) формула
Эмульсияяс
Шоныд йиджтан реакцияяс
Энергетическõй вылна
Активация энергия
Ионõн озырмõдан энергия
Йитчõмлõн энергия
Энтальпия (энергия видзõм) Н
Энтропия S
Этерификация

Я

Ядерные реакции
Ядро атома

Ядерной реакцияс
Атом ядрѳ

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК

ДЛЯ ЗАМЕТОК
