

Ассоциация финно-угорских университетов

NH Collegium Fenno-Ugristarum

О. А. ТРОНИНА

Словарь химических терминов
на удмуртском языке
для общеобразовательных школ

Сыктывкар – Ижевск – Йошкар-Ола –
Саранск – Бадачоньтомай

2011

Terminologia scholaris * Школьная терминология

Главный редактор серии
Янош Пустай

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

О. А. ТРОНИНА

Огъядышетскон шоръёзо школаослы
удмурт кылын
химия удыскылъёсын кыллюкам

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

Редактор:

Шибанов В. Л., кандидат филологических наук, доцент ГОУВПО
Удмуртский государственный университет, член термино-орфографической комиссии Удмуртской Республики

Рассмотрено на заседании термино-орфографической комиссии Удмуртской Республики (протокол № 1 от 24 февраля 2011 г.).

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.

Тронина О. А.

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

**Огъядышетскон шорьёзо школаослы
удмурт кылын химия удыскыльёсын кыллюкам**

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

Подписано в печать 18.05.2011
Формат 84 × 108 1/32. Усл. печ. л. 1,26
Заказ № 679. Тираж 300 экз.

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

HU ISSN 2061-5647
ISBN 978-963-9876-71-2

© Ассоциация финно-угорских университетов, 2011
© NH Collegium Feno-Ugricum, 2011
© Тронина О. А., 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 проекту 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>Удмурт удыскыл</i>	<i>Зуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
α-сиос	α-лучи	⁴ He гелий атомлэн мультыосызлэн (α–пырыослэн) визыламзы.
β-сиос	β-лучи	Электронъёслэн визыламзы.
γ-сиос	γ-лучи	Тужгес вакчиесь электромагнит тулкымъёс.
π-герзос	π-связь	Герзос, кудйз атом мультыосты герзась гожез кык палысеныз ик электрон орбитальёсын пытсамен валче кылдэ.
σ-герзос	σ-связь	Герзос, кудйз электрон орбитальёсты атомлэсь мультыоссэ герзась гоже кузя пытсамен валче кылдэ.

А

Абсорбация	Абсорбция	Газ но парогаз суретьёсысь газъёсты яке паръёсты кизер тырметъёслэн (абсорбентъёслэн) пушказы кыскемзы.
Авогадролэн катэз	Закон Авогадро	Портэм газъёслэн огкадь басьтэм быдзалаязы одйг кадь условиосын (температураез но зйбетэз лыдэ басьтыса) одйг мында инмультыос возисько.
Авогадролэн яланлыдыз	Постоянная Авогадро	Тырметлэн 1 моляз пырыослэн лыдзы: $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ моль ⁻¹ .
Автокатализ\аскуашкатон	Автокатализ	Мынэт, кытын реакция пырыськись одйгез тырмет сое жогомытэ яке жегатэ.
Адсорбация	Адсорбция	Чурыт арберилэн – адсорбентлэн (эгырьёс, силикагель) — вылаз яке пичи пасъёсызлэн объёмаз тырметъёслэн напчемзы.
Аккумуляторъёс	Аккумуляторы	Токез поттонъя хими ванёсьёс, кудъёсаз съор ванёсысь электроток лыктэмен хими кужым люкаське, собере электрокужыме выже.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Активацилэн кужымеэ	Энергия активаци	Тужгес ӧжитэз кужым, кудзэ пыры (яке кузо пырыос) возыны кулэ, пайдалько мырзискон понна.
Алкадиенъёс	Алкадиены	Пушказы кык полэс герзосъёсын пределтэм алифатлыко углеводородъёс, огъя вылтуссы C_nH_{2n-2} .
Алканъёс	Алканы	Предело алифатлыко углеводородъёс, огъя вылтуссы C_nH_{2n+2} , кытын n – углерод атомъёслэн лыдзы.
Алкенъёс	Алкены	Пушказы одйг кык полэс герзосэн пределтэм алифатлыко углеводородъёс, огъя вылтуссы C_nH_{2n} .
Алкинъёс	Алкины	Куинь полэс герзосэн пределтэм алифатлыко углеводородъёс; огъя вылтуссы C_nH_{2n-2} .
Аллотропия	Аллотропия	Хими ёзнэтлэн кӧня ке огшоры тырметъёс тусын луыны быгатэмез, кудъёсыз ог-огзылэсь пушсӧзнэтэнызы но аслыкъёссынызы висъясько.
Альдегидъёс	Альдегиды	Углеводородысь пӧрмемъёс, кудъёсыз атомъёслэсь карбонильной группазэс ($-C=O$) пушказы возё; огъя вылтуссы R-COH.
Амальгама	Амальгама	Лулоузвесыын пӧртэм кортъёс сылмыку кылдйсь кизер яке чурыв кортсуретъёс.
Аминокислотаос	Аминокислоты	Кык функциональной группаосты – углеводород радикалэн герзасъёске аминогруппаз но карбоксилэз — пушказы возись герзетъёс.
Аминъёс	Амины	Аммиакысь пӧрмемъёс пӧлы пыртэм герзетъёс, кудъёсыз водородлэн атомъёсыз углеводород радикалэныз воштйськемын.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Амфотерной луон\ кыкналасяньскон	Амфотерность	Куд-ог тырметъёслэн одйг югдуре асьсэдыз чырсалъёс кадь возыны, нош мукетаз – основаниослэсь аслыкъёссэс басыны быгатонлыксы.
Ангидридъёс\ вутэк кылемъёс	Ангидриды	Органика но органикатэм чырсалъёслэсь инмульозэс (яке инмульозсэс) вутэк кельтыса кылдэм тырметъёс.
Андан	Сталь	Кортэз углеродэн (2,14 %-озь) но мукет ёзнэтъёсын ӗыжатэм.
Анионъёс	Анионы	«-» зарядэн ионъёс.
Анод	Анод	«+» зарядэн электрод.
Антифриз	Антифриз	Кезытэн кынмисътэм кизерлыкъёс (этиленгликольлэн, глицеринлэн, спиртъёслэн сылметъёссы), кудъёсыз автомобиль но авиаци двигательёсын кутйсько.
Аренъёс (ческыт зыно углеводородъёс)	Арены (ароматические углеводороды)	Валчеям циклэн огъя электрон сёзнэтэн углеводородъёс; огъя вылтуссы $C_n H_{2n-6}$.
Атом	Атом	Хими реакциос дыръя воштйськытэк кылись тырметлэн тужгес пичи люкетэз.
Атом	Атом	Кусыпъяськисы пырыослэн электронейтральной сёзнэтсы, кудйз протонъёслэсь но нейтронъёслэсь кылдэм мульылэсь но электронъёслэсь пөрме.
Атомлэн массовой лыдыз	Массовое число атома	А тупа мульыын протонъёслэн но нейтронъёслэн огъя лыдызы.
Атомлэн мульыез	Ядро атома	«+» зарядо пырыослэсь кылдэмын – протонъёслэсь но зарядтэм пырыослэсь – нейтронъёслэсь.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Атом массалэн огметэз (а.м.о.)	Атомная единица массы (а.е.м.)	12С углерод инкольылэн массаезлэн 1/12 люкетэз; 1,66 ·10 ⁻²⁷ кг луэ.
Атом мулыы	Атомное ядро	Атомлэн шор люкетэз, кытын солэн быдэс сямен массаез люкаськемын; «+» заряд нуэ.
Атомын стационар энергетика уровеньёслэн (электрон сиослэн) лыдзы	Число стационарных энергетических уровней (электронных слоев) в атоме	Периодлэн лыдпусэзлы тупа, кудаз хими ёзнэт Д. И. Менделеевлэн сёзнэтаз пыре.
Б		
Бактерицидъёс	Бактерициды	Изыянтись микроулёпосъёсты быдтон понна кутйськись хими валтосъёс.
Белокъёс	Белки	Вылй инмульё герзетъёс (биополимеръёс), сёзнэтсылэсь инъетсэ полипептид жильыос кылдыто, кудъёсыз α-аминокислотаослэн бервылтьёсысьтызы пормо.
Бензин	Бензин	Мувёз пблэстонлэн валтись фракциез, углеводородёслэн суретсы (C5 – C11), буёлтэм яке чужпыръем кизерлык, пöзе 30 – 205°С котырын.
Берыктйсьёс	Восстановители	Тырметъёс, кудъёсызлэн сёзнэтазы пыро реакция ортчыку электронъёссэс сётйсь атомъёс.
Берыктонтэм воштйськонъёс	Необратимые реакции	Сётэм условиосын одйг пала гинэ ортчись воштйськонъёс.
Берыктыны луоно воштйськонъёс	Обратимые реакции	Сётэм условиосын огвакытэ ик азылань но, берлань но ортчыны быгатйсь хими воштйськонъёс.
Берытскон	Восстановление	Электронъёслэн ватсаськемзы.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
-----------------------	--------------------	------------------------------

Буферлыко сылметьёс	Буферные растворы	Сылметьёс, кудьёсызлэн рН валатонзы, котькыче чырсадьёсты яке основаниосты ватсаку, озы ик вуэн кизермытыку, ӧжыт гинэ воштӱське.
Быдӓалая кусыптьёслэн катсы	Закон объемных отношений	Реакцие пыриськись газьёслэн объёмьёссы одӱг кадь условиос дырья, температураез но зӱбетэз чаклаку, ог-огенызы огшоры быдэс лыдпусъёс кадь герзасько, кудьёсыз стехиометри коэффициентъёслы ползесо луо.

В

Валентлыко электронъёс	Валентные электроны	Быдэсак тырмытымтэ подуровеньын интыяськем но хими герзосьёс кылдытонэ пыриськись электронъёс.
Валтӱсь квантлыко лыдпус (n)	Главное квантовое число (n)	Электронлэсь кужымо уровеньзэ возьматӱсь быдэс лыдпус.
Валтӱсь подгруппа (А-группа)	Главная подгруппа (А-группа)	Та группае пыро ёзнэтъёс, кудьёсызлэн атомъёсазы валентлыко электронъёс педпал урвене радьяськемын но соослэн лыдпуссы группалэн лыдпусэныз тупа.
Вант-Гоффлэн возетэз	Правило Вант-Гоффа	Температураез котькуд 10°C-лы жутон жоглыкклэсь реакцизэ 2 - 4 поллы будэтонозэ вуттэ.
Ватсаськем подгруппа (В-группа)	Побочная подгруппа (В-группа)	Сыче ёзнэтъёсты пушказ возе, кудьёсызлэн атомъёсазы сьӧр уровеньын кыклэсь трос валентлыко электронъёссы луыны уг быгато, нош мукетъёсыз азъвыл уровеньын возисько.
Взвесьёс	Взвеси	Пазгиськем сӧзнэтъёс, кудьёсаз фаза пырыослэн быдӓалазы 100 нм.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Водород герӓос	Водородная связь	Одӓг инмульылэн (яке солэн люкетэзлэн) «+» зарядо водород атомӓсыз но мукет инмульылэн (яке солэн люкетэзлэн) «-» зарядо атомӓсыз куспын хими герӓос.
Водород герӓетӓӓс	Водородные соединения	Пушказы водородлӓсь атомӓссӓ возись кык полӓс герӓетӓӓс.
Водород возьматӓт (рН)	Водородный показатель (рН)	Водород ионӓслӓсь наплыкӓс ӓвӓлтись дасо логарифм, моль/л возматӓське.
Водородӓз висьян	Дегидрирование	Инмульы пушкын водородӓз висьян.
Воштӓськон реакциос	Реакции обмена	Реакциос, кытын кык кушето тырметӓӓс люкетӓсынызы воштӓсько.
Воштӓськонлэн шуньтлык ӓффектӓз	Тепловой ӓффект реакции	Воштӓськон бере потӓм яке кыскем кужымлэн мындалаез.
Воштон реакциос	Реакции замещения	Реакциос, кудӓсаз одӓг функциональной группӓез мукетӓныз воштон ортче.
Воштон реакциос	Реакции замещения	Реакциос, кудӓсызлы луыса огшоры тырметлэн атомӓсыз кыӓче ке кушето тырметӓ пырись ӓзнӓтлӓсь атомӓссӓ вошто.
Вӓлметлык (геометри) изомерия	Пространствен- ная геометри- ческая) изомерия	Изомери, кудӓзья тырметлэн инмульыосыз висьясько вӓлметлыкын атомӓслэн интыаськеменызы.
Вулэн ионлык произведениз (KH_2O)	Ионное произведение воды (KH_2O)	Водород ионӓслэн но гидроксид-ионӓслэн наплыксылэн произведениз.
Вулэн чурытлыкӓз	Жесткость воды	Вулэн аслыкӓсызлэн огъялыксы, герӓаськемын вуын Ca^{2+} но Mg^{2+} ионӓслэн ваненызы.
Вуӓз висьян	Дегидратация	Чырсаляӓсты катализ интые кутыса, инмульы пушкын вуӓз висьян.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӝуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Вуэн люкон	Гидролиз	Тырметъёсты вуэн люкисъ воштӱськон реакци.
Выльысь кристаллэ выжтон	Перекристаллизация	Суретъёсты люкон амал, ёзнэтъёслэн кристаллэ пӱртэм температураен выжемзы вылэ иньяське.
Вырись-карись массаослэн катсы (хими кинетикалэн валтӱсь катэз)	Закон действующих масс (основной закон химической кинетики)	Хими воштӱськонлэн жӱглыкэз реакцие пырыськисъ тырметъёслэн наплыксылэн произведениезы пропорциональной луэ.
Г		
Газлэн мукет газъя ӱошатӱмон секытлыкэз (D)	Относительная плотность газа по другому газу	Одӱг газлэн объёмезлэн массаезлэн но мукет газлэн сыӱе ик объёмэн массаеныз отношенизы (огкадь условиосын басытӱмын).
Галогенъёс\ сылалкылдытӱсьёс	Галогены	Д. И. Менделеевлэн периодической сӱзнэтысьтыз VIIA группаысь хими ёзнэтъёс.
Галогенводородэз висьян	Дегидрогалогенирование	Галогенводородлэн инмульы пушкын висьяськемез.
Галогенэз висьян	Дегалогенирование	Инмульы пушкын галогенэз висьян.
Гальвань ёзнэтъёс	Гальванические элементы	Токез поттонъя хими ванёсьёс, хими кужымеэз мӱчак электрокужыме выжтон вылэ иньяське.
Гель	Гель	Ваче йӱтылӱськисъ коллоид пырыосын коллоидо сӱзнэт.
Гербицидъёс	Гербициды	Жуг-жаг турынен нюръяськисъ хими валтосъёс.
Герзаськон реакциос	Реакции присоединения	Тырметъёслэн полэсо герзосъёсын хими реакциоссы, соос бере одӱг тырмет пӱрме (вуэн, галогенэн герзаськем реакциос).
Герзет кылдытӱсь шунытлык	Теплота образования соединения	Кабъём условиос дыръя (25 °С), огшоры тырметъёсысь одӱг моль герзет кылдытыку, реакцилэн потӱсь шунытлык эффектэз.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Герӓос кужым	Энергия связи	Герӓетэз тӓян понна кулӓ луись кужым.
Герӓос кылдонлӓн вошӓьяськоно механизмез	Обменный механизм образования связи	Кусьпьяськись атомӓслӓсь кузтӓм электронӓссӓсӓ кузатыку кылдӓйсь герӓос.
Герӓослӓн кузьдалаез	Длина связи	Герӓаськем атомӓслӓн мультыоссы вискись кузьдала.
Герӓослӓн огланьскемез	Направленность связи	Герӓос энергия атом орбитальӓслӓн но атомӓслӓсь шор люкетсӓс огазаясь гожлӓн ог-огенызы ориентацизы бордысь потӓ.
Герӓослӓн полярлыкес	Поляризуемость связи	Импультыослӓн (яке соос пушкись нимысьтыз герӓосӓслӓн) сӓбр электробусылӓн влияниез улсын полярностьсӓс воштыны быгатонлыксы.
Герӓослӓн полярной луэмез	Полярность связи	Герӓетысь электрон секытлыклӓн юнгес электроотрицательностен атом борды кошкемез.
Герӓослӓн тырмемез	Насыщаемость связи	Атомӓслӓн кӓня ке гинӓ ковалентлыко герӓос кылдытыны быгатонлыксы.
Гетероген воштӓйськонӓс	Гетерогенные реакции	Воштӓйськонӓс, кудӓсӓз реакции пыриськись но пумаз кылдӓм тырметӓс пӓртӓм агрегат состояниын луо.
Гетероциклыко герӓетӓс	Гетероциклические соединения	Герӓетӓс, кудӓсӓзылӓн циклазы, углеродлӓн атомӓсыз сяна, мукет атомӓс но пыро (кислородлӓн, азотлӓн, сералӓн).
Гидридӓс	Гидриды	Металлӓслӓн водородӓн герӓетӓссы.
Гидроксидӓс	Гидроксиды	Оксидӓслӓн гидратӓссы, кудӓсӓыз оксид но ву кусьпьяськыку кылдо (зӓмзӓ яке формально гинӓ). Огӓя вылтуссы Э(ОН) x , кытын $x = 1 \div 6$.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Гомоген воштӱськонъёс	Гомогенные реакции	Воштӱськонъёс, кудъёсаз реакции пырыськись но пумаз кылдэм тырметъёс одӱг агрегат состояниын луо.
Гомологъёс	Гомологи	Одӱг классэ пырысь, огкадь пуштусо, ог-огзылы тупась хими аслыкъёсын герзетъёс, но пуштроссыя CH_2 группаослэн лыдэнызы висьясько (гомологлыко пӱртэмлык).
Группа	Группа	Атомъёс пушкын одӱг кадь валентлыко электронъёслэн лыдэнызы ёзнэтъёслэн ваменала чурзы.
Гудрон	Гудрон	Мазут тӱлзытон бере кылем чурит бервыл.
Гундлэн возетэз	Правило Гунда	Инъет состояниын сылӱсь атомын электронъёслэн сумъям спинзы тужгес трос луыны кулэ.

Д

Донорно-акцепторной механизма кылдӱсь герзӱс	Донорно-акцепторный механизм образования связи	Одӱг атомлэсь электронъёсызлэсь люкымтэ куззэс но мукет атомлэсь эрико орбитальзэс валчeya кылдӱсь герзӱс.
Дюраль (дюралюмин), силумин	Дюраль (дюралюмин), силумин	Алюминийлэн инъетаз пӱرمىсь чыжатэмъёс.

Ё

Ёзнэтлэн чӱшатывон атом массаез (Ar)	Относительная атомная масса элемента (Ar)	Быдзалаатэм мерттэт, кудӱз атом массаез атом массалэн огметэзлы люкыса пӱрме.
Ёзнэтъёслэн Периодической сӱзнэтсы	Периодическая система элементов	Периодической катлэн таблицаян возматӱськемез. Быдэсак ёзнэтъёслэсь аслыкъёссэс но атомъёссылэсь пушсӱзнэтсэс возматэ.

Ж**Жильё
воштйськонъёс****Цепные реакции**

Асэрказы азинкись хими реакциос; радлыко мынйсь воштйськонъёс, кудъёсыз дыръя нырысь пӧрмем тырметъёс вьль тырметъёс кылдонэ пырыско.

Ӝ**Ӝуан****Горение**

Тырметъёслэн кислородэн реакцизы, шуньтлык но югытлык потонэн герӟаськемын.

**Ӝыныё
люкиськонлэн
дырыз****Период
полураспада**

Дырлэн вискыз, кудйз ӟоже Ӝыныез сӕтэм мульыос люкисько.

З**Золь****Золь**

Ог-огзылэсь висъям фазалэн люкетъёсыныз коллоидо сӟнэт.

Зооцидъёс**Зооциды**

Йырийськисьёсты быдтон понна кутйськись хими валтосъёс.

И**Извыжы****Руды**

Минеральёс но пайдалыко мупушкесъёс, кудъёсысьтыз техникая луоно но экономически пайдаё чылкыт металлъёсты висъяны.

Изомеръёс**Изомеры**

Огкадь сӟнэто, но пӧртэм хими яке интыя пуштусэн, пӧртэм аслыкъёсын тырметъёс.

Изотопъёс**Изотопы**

Одйг хими ёзнэтлэн атомъёсызлэн пӧртэмлыкъёсыз, кудъёсызлэн одйг кадь мульы зарядзы, но пӧртэм масса лыдзы.

Ингибиторъёс**Ингибиторы**

Хими реакциез жегатйсь тырметъёс.

Индикаторъёс**Индикаторы**

Нимысьтыз реактивъёс, кудъёсыз куд-ог хими герӟетъёс луыку, буёлзэс вошто.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Индукция эффект	Индуктивный эффект	σ-герзосэн электроньёслэн одйг атом бордысь мукетыз доры соослэн пöртэм электроотрицательностенызы валче кошкемзы.
Инмулы	Молекула	Тырметлэн тужгес пичи люкетэз, ас пушказ тырметлэсь валтйсь хими аслыкьёссэ возе.
Инмулыос куспын ортчись чырсатйсь-берыктйсь воштйськоньёс	Межмолекулярные ОВР	Воштйськоньёс, кытын чырсатйсь но берыктйсь – пöртэм тырметьёс.
Инмулыос пушкын ортчись чырсатйсь-берыктйсь воштйськоньёс	Внутримолекулярные ОВР	Воштйськоньёс, кудьёсаз чырсатйсь но берыктйсь одйг тырметлэн сöзнэтаз пыро.
Инсектицидъёс	Инсектициды	Нымы-кибыосын нюряськон понна кутйськись хими валтосьёс.
Ионизацилэн кужымез	Энергия ионизации	Электронэз атомлэсь ишкалтон понна кулэ луись кужым.
Ионлыко воштйськоньёс	Ионные реакции	Воштйськоньёс, кудьёсыз кылдэм яке со минэт дырья кылдйсь ионьёс куспын ортчо.
Ионлыко хими герзос	Ионная химическая связь	Электростатикалэн кужыменыз валче ионьёс кыспын кылдэм герзос.
Ионьёс	Ионы	«+» яке «-» зарядэн пырыос, кудьёсыз сылметын яке чыжатэмын интызэс эрико вошъяло.
К		
Карбон чырсаляёс	Карбоновые кислоты	Карбоксил группаез (-COOH) пушказы возись углеводородысь потэмьёс, огъя вылтуссы R-COOH.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Катализаторъёс	Катализаторы	Хими реакции пырыськись но солэсь жоглыкэс яке кудлань мынэмзэ вошъясь тырметъёс, реакция ортчем бере, ӗчлыксыя но лыдзыя сыӗче ик кылӧ.
Каталитической воштӥськонъёс	Каталитические реакции	Катализаторен мынӥсь воштӥськонъёс.
Каталитической ядъёс	Каталитические яды	Реакции пырыськись суретэ палэнысь сураськемъёс, кудъёсыз катализаторлэсь сэзьлыкэс быдэсак яке ӧжыт гинэ быдто.
Катионъёс	Катионы	«+» зарядэн ионъёс.
Катод	Катод	«-» зарядэн электрод.
Каучукъёс	Каучуки	Нуйтӥськись полимеръёс, мономеръёссы кудъёсызлэн диеновой углеводородъёс луо.
Керосин	Керосин	Мувоёз пӧлэстыку валтӥсь фракция, пушказ углеводородэз (C ¹² – C ¹⁸) возе, пӧзен температураез 180 – 300 °C.
Кетонъёс	Кетоны	Органика герӗтӥсь, кудъёсаз карбонил группа (-C=O) кык радикалӥсын герӗзаськемын; огъя вылтуссы R-CO-R.
Ковалентлыко хими герӗзос	Ковалентная химическая связь	Кык атомъёс кустын электрон кузъёс огазеясыкку кылдӥсь герӗзос.
Коллоид сӧзнэтьёс	Коллоидные системы	Пазыгиськем сӧзнэтьёс, кудъёсаз фаза люкетӥслэн быдӗалазы – 100 – 1 нм.
Кӧйӥс	Жиры	Куинь атомо глицерин спиртлэн но вылӥ карбонат чырсалӥслэн кушето эфиръёссы.
Крекинг	Крекинг	Углеводородъёслэн пӧсен люкиськемзы, кудӥз углеводород атомъёсын углерод атомъёслэсь лыдзэс кулэсмытэ.
Кристалло ву	Кристаллизационная вода	Кристаллогидратлэн пуштросаз пырысь вулэн инпырыосыз.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Кристаллогидратъёс	Кристаллогидраты	Кристалл вълтусо тырметъёс, кудъёсыз химия герзаскем вулэсь инмульиоссэ пушказы возё.
Кужмо электролитъёс	Сильные электролиты	Ву сылметъёсын ионъёслы люкиськись электролитъёс (щёлокъёс, сылмись сылалъёс, кужмо чырсалъёс).
Кушето тырмет	Сложное вещество	Тырмет, кудйзлэн пуштротаз пёртэм ёзнэтъёслэн атомъёсы пыро.
Кушето эфиръёс	Сложные эфиры	Карбоксил группаысь водород атомеz углерод радикаллы воштыса пёрмись герзетъёс; огъя формулазы R-COO-R.
Кыкетзэ кутйськись ыльтырмет	Вторичное сырьё	Дырзы ортчем арбериос, тёрлыкъёс яке ужпёр бервълъёс, кудъёссэ экономика ласянь пайдалыко нош ик уже кутыны, соослэсь мукет вълъ продуктъёс пёрмытыны.
Кык полэс сылалъёс	Двойные соли	Сылалъёс, кудъёсыз пушказы возё кык пёртэм катионъёсты но одйг въллем анионэз.

Л

Ле Шательелэн инъетэз	Принцип Ле Шателье	Куке огвозьконьын сылйсь сёзнэтэз педпаласен кызы ке воштыны (напльксэ, зйбетсэ, температураз), соку огвозькон со пала кыстйське, кудйз воштйськонэз лябомытэ.
Лигроин	Лигроин	Мувёз шонерак тёлзытыку кылдйсь одйгез фракция, (C8 – C14) углеродордъёс пыро, пёзён температураез — 120 – 240° C.
Люкиськонлэн яланлыдыз (Ял)	Константа диссоциации (Кд)	Ляб электролитлэсь люкиськон мынэтэс возматйсь огвозьконлэн яланлыдыз.
Люкиськон реакциос	Реакции разложения	Одйг кушето тырметлэсь кёня ке вълъ тырметъёс кылдытйсь реакциос.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Ляб электролитъёс	Слабые электролиты	Ву сылметъёсын быдэсак ионъёслы люкиськисьтэм электролитъёс.
М		
Магнито квантлыко лыдпус m_l	Магнитное квантовое число m_l	Быдэс лыд, вӧлметын сӓтэм подуровеньын орбитальёслэсь луоно ориентациоссэс возматэ; + l-ысен – l-озь, 0-ез пыртуса, валатон кутыны быгатэ.
Мазут	Мазут	Мувӧез пӧлэстыку кылем бервыл, кудйз инмульыын трос углерод атомъёсын углеводородъёсты возе ($C^{18} - C^{50}$).
Майталомон	Омыление	Кӧйёсысь шӓлокен вуэз люкон, бӧрысь спирт но карбон чырсаллэн сылалэз (майтал) пӧрмо.
Мезомер эффект	Мезомерный эффект	π -герзосысь электронъёслэн яке люкымтэ электрон кузъёслэн палэнскемзы.
Мельхиор	Мельхиор	Ыргонэз никелен чыжатэм (5 – 30 %), пушказ корт но марганец пыре на.
Менделеев-Клайперонлэн уравненизы (идеальной газлэн инэт уравнениез)	Уравнение Менделеева-Клапейрона (уравнение состояния идеального газа)	$pV = \nu RT$, ν – тырметлэн лыдыз, моль; R – огъя газовой яланлыд, R = 8,31 Дж/моль·К.
Металл герзос	Металлическая связь	Валчеям (огъям) валентлыко электронъёсын пӧрмись герзос.
Металлургия	Металлургия	Ыльтырметъёсысь металлъёс поттон амальёсты дышетйсь тодос, ужпӧрлэн удысэз.
Металл луисътэмъёс	Неметаллы	Хими ёзнэтъёс, кудъёссылэн атомъёссы, сьӧр сӧзэс йылпумъятозь, ӧвӧлтйсь ионъёсы выжыса, электронъёсты кутыны быгато.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Металльёс	Металлы	Хими ёзнэтъёс, кудъёсылэн атомъёссы, положительной ионъёслы пӧрмыса, педпал (нош куд-огъёсыз – педпал азыьсы) электрон слойысь электронъёсты сёто.
Металльёслэн напряженизылэн электрохими чурез	Электрохимический ряд напряжений металлов	Кабъем электрод потенциалъёслэн валатонъёсылэн будэмзыя хими ёзнэтъёслэн радлыксы.
Металльёсты нызь карон	Пассивация металлов	Металльёс вылын сыномонлэсь утись оксид дыж кылдон.
Механизм	Механизм	Реакция мыныку, котькуд стадиын кылдйсь люкетъёссэ возьматыса, нимаз стадиослэн мыныйсь радлыксы.
Моль	Моль	Тырметлэн мындалаез, пушказ возе сомында сӧзнэто огметъёсты (инмульюсты, атомъёсты, ионъёсты), кӧня атомъёс пушказ возе ¹² C углеродлэн 12 граммез.
Молярной масса	Молярная масса (M)	1 моль тырметлэн массаез (г/моль, кг/кмоль, мг/ммоль)
Молярной наплык яке молярлык (См)	Молярная концентрация, или молярность (См)	Мерттэт, кудйзья сылмем тырметлэн лыдыз тупа сылметлэн объёмезлэн отношенииезлы
Молярной объём	Молярный объём (V_M)	Огшоры условиос дыръя (1 атм зйбет но 0 °C температура) котькыче газлэн 1 молезлэн объёмэз
Му сылалъёс	Удобрения	Будосъёслы кулэ луись сисыкон ёзнэтъёсты возись тырметъёс (азот, фосфор, калий но мукетъёсыз)
Мултэс наптырмыто сылметъёс	Пересыщенный раствор	Сылмет, кудаз сётэм условиосын, наптырмыт сылметэн чошатыса, тросгес тырмет сылмытэмын
Мулы воштыськонъёс	Ядерные реакции	Инкӧлы мулылэн вошъяськемез

М**Наптырмыт
сылметъёс****Насыщенный
раствор**

Сылмет, кудаз сётэм
условиосын тужгес трос луымон
(термодинамика огвозьконо)
сылмем тырметлэн лыдыз возиське

**Нейтральной
вёлскет****Нейтральная
среда**

Вёлскет, кытын водород
ионъёслэн наплыксы тупа
гидроксид-ионъёслэн
наплыксылы; pH = 7

Нитрогерзетъёс**Нитросоединения**

Углеводородысь потэмъёс,
кудъёсаз одйг яке кӧня ке
водородлэн инкӧльыосыз
нитрогруппалы (-NO₂)
воштэмын

**Нуклеин
чырсальёс****Нуклеиновые
кислоты**

Биополимеръёс, кудъёсылэн
мономеръёсы нуклеотидъёс
луо, фосфор чырсаллэн
бервылъясьзылэсь, углеводлэсь
– пентозалэсь (рибозалэсь но
дезоксирбозалэсь) но азото
основанилэсь (пурин яке
пирамидо) кылдэ

Нуклеофильёс**Нуклеофилы**

Инпырыос яке ионъёс,
кудъёсылы электронъёссэс
сётъяны быгатонлык тупа

Нюжаос**Волокна**

Шонер радлыкен полимеръёс,
кудъёсыз сйныы, текстиль
материальёс лэсьтыку
кутйськыны быгато

О**Огазеян реакциос****Реакции
соединения**

Кык яке тросгес тырметъёслэсь
одйг кушето тырмет кылдытйсь
реакциос

**Огвозьконлэн
яланлыдыз****Константа
равновесия**

Воштйськон бере кылдэм
тырметъёслэн, кудъёсыз
стехиометри коэффициентъёслы
тупась степеньёсын кутэмын,
молярной наплыксылэн
уноятонзылэн но сётэм
тырметъёслэн молярной
наплыксылэн сыӛе ик
уноятонзылэн отношенизы

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӝуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Огшоры тырмет	Простое вещество	Тырмет, кудйзлэн пуштросаз одйг ёзнэтлэн инкӧльюсыз гинэ пыро
Огшоры эфирьёс	Простые эфиры	Кык кислородлэн инкӧльеныз герзаськем углеводород радикальёсты пушказы возись органика тырметьёс; огъя вылтуссы R-O-R
Огшоры яке кушето тырметлэн ёшатыймон молекулярной массаез (Mг)	Относительная молекулярная масса (Mг) простого или сложного вещества	Быдзалаатэм мерттэт, кудйз инпыры массаез инкӧльы массалэн огметзлы люкыса пӧрме
Огъя газ кат	Объединенный газовый закон	$\frac{pV}{T} = \frac{p_0 V_0}{T_0}$, кытын p – зибет, Па; V – объем, м ³ ; T – абсолютлыко температура, K
Оксидьёс	Оксиды	Кык хими ёзнэтъёслэсь кылдэм кушето тырметьёс, одйгез ёзнэтъёс пӧльыс –2 чырсадон степенен кислород
Орбиталь	Орбиталь	Мулы котырысь инты, кытын электронэз шедьтыны тужгес но луоно
Орбитальной (ватсаськем) квантлыко лыдпус ℓ	Орбитальное (побочное) квантовое число ℓ	Быдэс лыдпус, кудйз инколы орбитальлэсь туссэ но сэтэм уровеньысь энергетической подуровеньёслэсь лыдзэс тупатэ; 0-ысен (n – 1)-озь валатон кутыны быгатэ
Основаниос	Основания	Металл инкӧльюслэсь но одйг яке кӧня ке гидроксогруппаослэсь (-ОН) пӧрмем кушето тырметьёс
Основной сылалъёс	Основные соли	Трос чырсало основаниосын гидроксо-группаосты чырсал бервыльёсын воштэм бере кылдэм тырметьёс

П

Пазьгиськем вӧлскет	Дисперсная среда	Уно лыдын тырмет, кудйзлэн объёмаз пазьгиськем фаза вӧлскемын
Пазьгиськем сӧзнэтъёс	Дисперсные системы	Гетероген сӧзнэтъёс, кудъёсаз одйг тырмет туж пичи пырыос тусын огкадь люкемын мукетызлэн объёмаз
Пазьгиськем фаза	Дисперсная фаза	Ӗжыт лыдын но мукет тырметлэн объёмаз вӧлскем тырмет
Паулилэн инъетэз	Принцип Паули	Инкӧльбын огкадь нбыль квантыко лыдпусъёсты возись кык электронъёс луыны уг быгато
Период	Период	Инкӧльбыос пушкын энергетика уровеньёслэн огкадь лыдэнызы ёзнэтъёслэн валлин радзы
Периодической кат	Периодический закон	Хими ёзнэтъёс но соосын кылдытэм хими тырметъёслэн аслыкъёссы периодической ваче герзаськонын со ёзнэтъёслэн инкӧльы секытлыкенызы луо
Периодической катлэн туалал валэктонэз	Современная формулировка Периодического закона	Хими ёзнэтъёслэн аслыкъёссы но соосын кылдытэм хими тырметъёс периодической ваче герзаськонын инкӧльы мульылэн зарядэныз луо
Периодической сӧзнэтын хими ёзнэтлэн радлыко лыдпусыз	Порядковый номер химического элемента в периодической системе	Z пушказ возиськись протонъёслэн лыдзылы (Np) яке мульы котырысь электронъёслэн лыдзылы тупа
Пероксидъёс	Пероксиды	Кык полэс герзетъёс, одйгез ёзнэтэз кудйзлэн – -1 чырсагон степенен кислород
Пигментъёс	Пигменты	Биологи объектъёслы но материальёслы буёл сётйсь тырметъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Пиролиз	Пиролиз	Углеводородъёслэн бадӟым температураен, омыртэк, люкиськемзы, кудйз бере ӗемгес огшоры тырметъёс кылдо
Пластмассаос	Пластмассы	Полимеръёслэн инъет вылазы, мукет тырметъёсты ватсаса, лэсьтйськись материалъёс
Пӧлэстон	Перегонка (дистилляция)	Пӧртэм пӧзён температураоссы вылэ инъяськыса, суретъёсты висъян амал
Поликонденсация	Поликонденсация	Мономерлэсь инпырьоссэ полимерлэн макроинпырьосыныз герзась хими мынэт, ватсаськыса ӧжыт инпырьо продукт (ӗемгес ву) пӧрме на
Полимеризация	Полимеризация	Ӗжыт инпырьо тырметлэсь (мономерлэсь) инпыроссэ полимерлэн бадӟым инпырьосыныз герзась хими мынэт
Полиморфизм	Полиморфизм	Тырметлэн кӧня ке кристалл тусъёсын луыны быгатэмез
Полиморфной пӧрмон	Полиморфное превращение	Тырметлэн одйг кристалл вылтусьсь мукетаз пуштроссэ ыштытэк выжемеz
Полярной герзӧс	Полярная связь	Пӧртэм электроотрицательностен инкӧльыос куспын кылдйсь хими герзӧс
Полярной луйсьтэм герзӧс	Неполярная связь	Кык одйг кадь электроотрицательностен инкӧльыослэсь кылдйсь хими герзӧс
Предельно лэзем наплык (ПДК)	Предельно допустимая концентрация (ПДК)	Кема дыр ӗоже кусыпьяськыку но, адымлэн организмз кыӗе ке воштйськонъёс яке висӗнъёс ваисьтэм хими герзетлэн тужгес трос наплыкез
Промоторъёс (яке активаторъёс)	Промоторы (или активаторы)	Катализаторлэсь сэзлыксэ жутйсь тырметъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Пукетон	Отстаивание (декантация)	Кизер но чурьт фазаосты висъян амал, кудйз соослэн пӧргэм секытлыксы вылэ инъяське
Пурин но пирамидо основаниос	Пуриновые и пиримидиновые основания	Гетероциклыко но азотэз возись геретьёс
Р		
Радиационной воштйськонъёс	Радиационные реакции	Воштйськонъёс, кудъёсызлы радиация кутскон сётэ
Радикал воштйськонъёс	Радикальные реакции	Воштйськонъёс, кудъёсыз мыно реакция дыръя кылдйсь радикалъёс но инпырьос куспын
Резина	Резина	Материал, кудзэ, полимер жильюосты сульфид выжъёсын вурьку, каучукъёсысь потто
С		
Санэто газъёс	Благородные газы	VIII-тй А группаыс Менделеевлэн периодической сӧзнэтысьтыз хими ёзнэтыёс
Сӧзнэто изомери/я	Структурная изомерия	Изомери, кудйзя тырметъёс инпырьосын инкӧльюслэн герзаськон радэнызы висъясько
Солярка вӧй, зыран вӧйёс, вазелин, парфин	Соляровое масло, смазочные масла, вазелин, парафин	Мазутэз пӧлэстыку пӧрмись, чурьт углеводородъёслэн капчиен чӧжась суретьёсы
Спиновой квантлыко лыдпус ms (яке спин)	Спиновое квантовое число ms (или спин)	Электронлэн пуш тусыз, кык валатон гинэ кутыны быгатэ: +1/2 но -1/2
Спиртъёс	Спирты	Углеводородысь потэмъёс, водородлэн одйгез яке кӧняез ке инкӧльеуз (-ОН) гидроксильной группалы воштэмын
Сйсьян	Фильтрование	Суретэз пасё-пасё материал (сйс) пыр поттыса, чурьт фазаез кизерезлэсь люкон мынэт
Стехиометри коэффициентъёс	Стехиометрические коэффициенты	Хими воштйськонъёслэн уравненийаз тырметлэн формулаосыз азын сыйсь лыдпусъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Субстрат	Субстрат	Валтӱсь тырмет (ӗемгес органикаӗ), кудӱз борды мукет тырмет ватсаске (ӗемгес органикатэм) – рагент
Сураськем сылалӗс	Смешанные соли	Одӱг тусӗм катионӗсты но кык тусӗм анионӗсты пушказы возись сылалӗс
Суспензиос	Суспензии	Огвыллем луисӗтэм пазыгиськем сӧзнӗтӗс, кизерлыкын огкадь вӧлмем чурыт люкетӗсслӗс (быдзалазы $10^{-5} - 10^{-7}$ м) кылдо
Сылалӗс	Соли	Металл катионӗсты но чырсал бервылӗсслӗс анионӗссӗ пушказы возись кушето тырметӗс
Сылмем тырметлэн массовой люкетӗз (W)	Массовая доля растворенного вещества (W)	Мертӗт, кудӱзья сылмем тырметлэн массаез тупа сылметлэн массаезлэн отношениезлы
Сылмет	Раствор	Вошъяськись пуштросӗн трос ӗзнӗто гомоген сӧзнӗт
Сылмонлык	Растворимость	Тырметлэн сояз яке таяз сылметын сылмыны быгатонлыкес
Сылмонлыклэн коэффициентӗз	Коэффициент растворимости	Тырметлэн массаез, кудӱз сылмытисьлэн 100 граммаз сӗтэм температураын сылмыны быгатӗ
Сылмытон	Сольватация	Сылмытӱсь но сылмем тырмет куспын мынӱсь хими мынӗт
Сылмытӱсь	Растворитель	Сылметлэн ӗзнӗтӗз, ӗемгес «чылкыт» тусын но сылмет кадь ик агрегат состояниын луӗ, яке уно лыдын кутӱське
Сыномисӗтэм дуно металлӗс	Благородные металлы	Сыномисӗтэм, хими реакциосы шуген пыриськись металлӗс: зарни, азвесь, рутений, родий, палладий, осмий, иридий, платина
Сыномон	Коррозия	Улонкотырлэн влияниез улсын металлӗслэн яке ӗыжатӗмӗссылэн куашкамзы, аслыкӗссӗс ыштӗмзы

Т

Термохими воштйськонъёс	Термохимические реакции	Воштйськонъёс, кудъёсызлы шунытлык кутскон сётэ
Термохими уравнение	Термохимическое уравнение	Шунытлык эффектэз пусйыса, хими воштйськонлэн уравнениез
Титровать карон	Титрование	Тырметлэсь наплыкэс тодон амал, кудйз тырметлэн но тодмо наплыкен реагент сылметлэн (титранэн) кусыпьяськонзы вылэ инъяське
Тёлзгытон	Возгонка (сублимация)	Тырметъёсты чылкытытон амал, кудйз чурьт тырметъёслэн, кизерлыке пөрмылытэк, ме́чак газз выжемзы вылэ инъяське
Туй	Бронза	Ыргонэз то́дья узвесен но мукет ёзнэтъёсын чыжетэм
Тырмет пушсёнэтлэн огсылыкезлэн катэз	Закон постоянства состава вещества	Инпырыо пуштусэн котькудйз тырмет, пөрмем амалзэ но интыз чаклатэк, аслыкъёсызья но лыдызья котьку одйг кадь луэ
Тырметлэсь массаэз утись кат	Закон сохранения массы веществ	Хими реакции пырыськись тырметъёслэн массаэзы тупа реакция бере кылдэм тырметъёслэн массаэзылы

У

Углевдородъёс	Углеводороды	Водород но углерод инкӧльыослэсь кылдэм герзет (C _x H _y)
Угледодъёс	Углеводы	Чемгес C _n (H ₂ O) _m огъя вылтусын тырметъёс; инпырыязы альдегид группаез яке оксогруппаез, озья ик кӧня ке гидроксогруппаосты возе
Уровеньн орбитальёслэн лыдзы	Число орбиталей на уровне	Валтйсь квантлыко лыдлэн квадратэзлы тупа
Уровеньн подуровеньёслэн лыдзы	Число подуровней на уровне	Квантлыко лыдлэн валтйсь валатонэзлы тупа

Ф

Фаза	Фаза	Тырметлэн гомоген (огвыллем) пырыосылэн огъялыксы, кудъёсылэн огкадь аслыкъёсы вань но мукет вӧлкетъёслэсь ёзьёслэн люкетъёсыныз висъямын
Фенольёс	Фенолы	Ческыт зыно углеводородъёсысь потэмъёс, инпырыазы одйг яке кӧня ке водород инкӧльыос бензол кульчыын гидроксил группалы воштэмын
Ферментъёс	Ферменты	Биологи катализаторъёс
Флюсьёс	Флюсы	Органикатэм тырметъёс, кудъёсыз, металлъёсты ӝыжатыку, буш ыльтырметъёсты металлъёслэсь висъян понна извыжы борды ватсасько
Фотохими воштӝыськонъёс	Фотохимические реакции	Воштӝыськонъёс, кудъёсылы югытлык кутскон сӛтэ
Фунгицидъёс	Фунгициды	Будосъёсты но муэз губи висӛнъёслэсь бурмытон понна кутӝыськись хими валтосъёс
Функциональной группа	Функциональная группа	Инкӧльыослэн группазы, кудӝы тырметлэсь тужгес но тупась хими аслыкъёссэ но кыӝе ке герзетъёслэн классазы интыяськемзэ возматэ

Х

Халькогенъёс	Халькогены	Д. И. Менделевлэн периодической сӛзнэтысьтыз VIA группаысьтыз хими ёзнэтъёс
Хими	Химия	Тырметъёсты, соослэсь пушсӛзнэтсэс, аслыкъёссэс но мукет тырметъёсты пӧрмытись воштӝыськонъёссэс эскерись тодос
Хими технологи\я	Химическая технология	Инкуазь материалъёсты (ыльтырметъёсты) уже кутоно тӝырлыкъёсы но арбериосы пӧрмытон понна кутӝыськись амальёс но валтосъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Хими воштӱськонлэн жоглыкез	Скорость химической реакции	Одйгезлэсь реакции пырыськись тырметлэсь наплыкэс дырлэн огметаз воштон (моль/л·с мертгаське)
Хими воштӱськонъёс	Химические реакции	Одйг тырметлэн мукет тырметэ выжемеэ, виль кылдэм тырмет азьлоезлэсь пуштроезы но (яке) пушсбзнетэныз висьяське
Хими герзет	Химическая связь	Инкӧльыослэн ог-огенызы кусыпьяськонзы, кудйз бере трос инкӧльыо юн сбзнет пӧрме: инпыры, ион, кристалл
Хими ёзнэт	Химический элемент	Инкӧльыослэн видзы, кудъёсызлы мульылэн огкадь зарядэз тупа
Хими ёзнэтлэн инкӧльыезлэн валентностез	Валентность атома химического элемента	Ковалентлыко герзосъёслэн лыдзы, кудъёсэ атом герзетъёсын кылдытыны быгатэ
Хими индекс	Химический индекс	Хими герзетлэн формулаяз инкӧльыослэн лыдзы
Хими кинетика	Химическая кинетика	Хими воштӱськонъёслэсь дырын ортчемзылэсь катъёсэ дышетӱсь тодос
Хими номенклатура	Химическая номенклатура	Хими тырметъёсты ниманлэн возетъёсыз
Хими огвозькон	Химическое равновесие	Сбзнетлэн инэтэз, кудйз дыръя азьлань мынӱсь реакцилэн жоглыкез берлань мынӱсь реакцилэн жоглыкеныз тупа
Хими промышленность	Химическая промышленность	Возёслэн удысэз, хими технологиосты уже кутыса, ыльтырметъёсысь продукция поттон
Хими синтез	Химический синтез	Кулэ луис тырметэз поттонъя мынэт, кудзэ суретысь висьяны луоно
Хими сэрттон-пертчон	Химический анализ	Мынэт, кудйз тырметлэсь (яке суретлэсь) зечлыкезъя но лыдъя пуштроез чакланы юрттэ

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӝуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Хими уравнение	Химическое уравнение	Хими воштӱськонэз хими формулаосын но коэффициентӱсын нимысьтыз гожтон
Хими формула	Химическая формула	Тырметлэсь пуштроссэ хими пусъёсын но индексъёсын гожтон
Химизаци\я	Химизация	Тодослыко-технической азинсконлэн одйгез палыз, кудӱз хими тырметъёсты, мынэтъёсты но амальёсты пӱртэм удысьёсын паськыт кутон вылэ иньяське
Хролофилл	Хлорофилл	Будосъёслэн вож пигментсы, фотосинтезлэн мынэтаз пырыське
Хроматографи\я	Хроматография	Суретлэсь ёзьёссэ висъян амал, соослэн пасё-пасё материал пушкытӱ пӱртэм сзэзьлыкен ветлэмзы вылэ пыкиське
Ц		
Циклоалканъёс	Циклоалканы	Предело циклыко углеводородъёс, полэсо герзосъёсты пушказы уг возё; огъя вылтуссы C_nH_{2n}
Циклтэм (алифатлыко) углеводородъёс	Ациклические (алифатические) углеводороды	Инкӱльыослэн усътӱськем (валчелятымтэ) углеродной жильенызы углеводородъёс
Циклыко углеводородъёс	Циклические углеводороды	Инкӱльыослэн углерод жильенызы валчеляськем углеводородъёс
Ч		
Чугун	Чугун	Кортэз углеродэн (2,14 %-лэсь тросгес) но мукет ёзнэтъёсын чыжатэм
Чыре сылалъёс	Кислые соли	Трос инъето чырсаляёслэн инпырюсазы водород инкӱльыосты металл катионъёсын быдэсак воштымтэ бере кылдэм тырметъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Чырсал вӧлскет	Кислотная среда	Вӧлскет, кудаз водород ионъёслэн наплыксы гидроксид-ионъёслэн наплыксылэсь бадӟымгес; $pH < 7$
Чырсалъёс	Кислоты	Кушето тырметъёс, кудъёсыз металл инкӧльылы воштӱськыны быгытӱсь водород инкӧльыослэсь но чырсал бервылӱёслэсь кылдо
Чырсапон	Окисление	Электронъёсты сӧтон мынэт
Чырсапон степень	Степень окисления	Инкӧльылэн герӟетын тупатыса кутэм зарядэз, инкӧльы ионъёслэсь пӧрмемын малпаса лыдьямын
Чырсатӱсь-берыктӱсь воштӱськонъёс	Окислительно-восстановительные Реакции	Ӗзнэтъёслэн чырсатон степеньзы воштӱськыса мынӱсь реакциис
Чырсатӱсьёс	Окислители	Тырметъёс, кудъёсызлэн пуштросазы воштӱськонъёс дырӱа электронъёсты кутӱсь инкӧльыос пыро
Ә		
Әужтуй	Латунь	Ыргонэз цинкен (45%-озь) но мукет Ӗзнэтъёсын Әжатэм
Әжатэмъёс	Сплавы	Металло хими герӟосэн трос Ӗзнэто тырметъёс
Ш		
Шолоко вӧлскет	Щелочная среда	Вӧлскет, кудаз водород ионъёслэн наплыксы гидроксид-ионъёслэн наплыксылэсь ӧжытгес; $pH > 7$
Шолоко металлӱёс	Щелочные металлы	Периодической сӧзнэтлэн IA группасьтыз металлӱёс (литий, натрий, калий, рубидий, цезий, франций); шолок но ву кусыпӱаськыку кылдо
Шонер пропорцитэм воштӱськонъёс (асчырсатон-асберыктон)	Реакции диспропорционирования (самоокисления-самовосстановления)	Воштӱськонъёс, кудъёсаз чырсатӱсь но берыктӱсь ионлэн яке инпырылэн одӱг кадь инкӧльыез луэ

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Шоро-куспо сылалъёс	Средние соли	Чырсаллэн инпырыяз водород инкӧльыосты металл инкӧльыосын яке основанилэн инпырыяз гидроксогруппаосты чырсал бервылгӧсын быдэсак воштэм бере кылдӧсь тырметгӧс
Щёлочноземельной металлгӧс	Щёлочноземельные металлы	Кальций, стронций, барий, радий
Ы		
Ыльтырет	Сырьё	Ужпӧрын пӧртгэм продуктгӧс поттон понна кутӧськисы инкуазь материалгӧс (инкуазь ваньбур)
Э		
Экзотермической воштӧськонгӧс	Экзотермические реакции	Шунытлыкез поттонэн мынӧсь воштӧськонгӧс
Экстракция	Экстракция	Инкуазь суретгӧссы ёзгӧсты поттон, амалэз – тупась сылметгӧс юртгӧмен, кизер фазае пыртон
Электро сӧй	Электронный слой	Одӧг энергетика уровеньын интӧськем инкӧльы электронгӧслэн огъялыксы (энергетика валатонгӧссы матын луо)
Электрод потенциаллэн кабез	Стандартный электродный потенциал	1 моль/л металл ионгӧслэн напыкенызы аслаз сылало сылметаз понэм металл но кабезем водород электрод куспысь потенциалгӧслэн пӧртэмлыксы
Электролиз	Электролиз	Электролитлэн сылметаз яке чыжатгӧмаз пыртгэм электродгӧсын электро ток улсын оргчись чырсагӧсьберыктӧсь воштӧськонгӧслэн огъялыксы
Электролит лунисгӧтмгӧс	Неэлектролиты	Тырметгӧс, кудгӧссылэн ву сылметгӧссы но чыжатгӧмгӧссы электро токез пыртӧзы уг лэзгӧ

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
<p>Электролитической люкиськон</p> <p>Электролитической люкиськонлэн степенез (α)</p>	<p>Электролитическая диссоциация</p> <p>Степень электролитической диссоциации (α)</p>	<p>Электролитлэн, вуын сылмыкуз яке чыжакуз, эрико ионъёслы ёзнаськемез</p> <p>Ионъёслы люкиськем электролитлэн инпырыосызлэн лыдзы борды сылмем инпырыослэн огъя лыдзылэн отношенизы</p>
<p>Электролитъёс</p>	<p>Электролиты</p>	<p>Электро ток пыртйзы лэзыны быгатйсь тырметъёс, ву сылметъёс но чыжатэмъёс</p>
<p>Электрон борды ватсаськон</p> <p>Электрон орбитальёслэн гибридизацизы</p> <p>Электроотрицательность</p>	<p>Сродство к электрону</p> <p>Гибридизация электронных орбиталей</p> <p>Электроотрицательность</p>	<p>Инкӧлы борды электрон ватсаськыку потйсь кужым</p> <p>Инкӧлыыо орбитальёслэн кусыпьяськонзы, кудйз соосты кабзы но кужымзыя чӧшкыта</p> <p>Инкӧлыыослэн, хими герзӧс кылдыку, мукет инкӧлыыослэс валентлыко электронъёссэс бордазы кыскыны быгатонлыксы</p>
<p>Электрофильёс</p>	<p>Электрофилы</p>	<p>Электронъёсты бордазы герзаны быгатйсь инпырыос но ионъёс</p>
<p>Электрохими воштйськонъёс</p> <p>Элиминировани (ишкалтон)</p>	<p>Электрохимические реакции</p> <p>Элиминирование (отщепление)</p>	<p>Воштйськонъёс, кудъёсызлы электро ток кутскон сётэ</p> <p>Хими воштйськон, кудйз дыръя одйг герзетлэн инпырыысыз кылдо кӧня ке выль тырметъёслэн инпырыоссы, со кӧня ке полэс герзӧсьёс яке цикльёс кылдонэ вуттэ</p>
<p>Эмпирика (огшоры) формула</p>	<p>Эмпирическая (простейшая) формула</p>	<p>Формула, кудйз тырметэ пырись ёзнэтъёслэн инкӧлыыоссы куспясь герзаськемез возьматэ</p>
<p>Эмульсионс</p>	<p>Эмульсии</p>	<p>Огкадь луисьтэм сӧзнэтъёс, одйг кизерлыкклэн пичи шапыкъёсызлэс кылдо (пырыослэн быдзалазы 10^{-5} – 10^{-7} м), со шапыкъёс мукет кизерлыкклэн инпырыосыз куспын огкадь люкемын</p>

<i>Удмурт удьыскыл</i>	<i>Ӝуч удьыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Эндотермической воштьськонъёс	Эндотермические реакции	Шунытлыкез кысконэн мыныйсь воштьськонъёс
Энергетика уровень	Энергетический уровень	Квантлыко но механика сӓзнэтысь энергилэн луыны быгатйсь валатонэз (кылсярысь, инкӓльыын электронлэн). Энергилэн матын луись валатонъёсыныз кӓна ке подуровеньёслы люкиськыны быгатэ
Энергетика уровеньын электронъёслэн тужгес трос лыдзы	Максимальное число электронов на энергетическом уровне	2n ² лыд мында луэ
Энергилэн минимумъя инъетэз	Принцип минимума энергии	Сӓзнэтлэн тужгес юн сыӓе инэтэз, кудаз со тужгес трос энергиез пушказ возе
Энтальпи\я (энергопуштрес) H	Энтальпия (энергосодержание) H	Термодинамической функция, кудйз пуш кужымлэсь огъя лыдзэ но зйбегез объёмлы уноятуса пӓрме: $H = U + pV$
Энтропи\я S	Энтропия S	Состоянилэн термодинамика тусыз, кудйз радтэм сӓзнэтлэн мерттэтэз луэ
Эрико радикальёс	Свободные радикалы	Атомъёс яке атомъёслэн группазы, кудъёсызлэн пушказ кузтэм электрон вань
Эскеронни	Лаборатория	Тодослыко яке дышетскон эскерон-чакланъёс лэсьтон понна юромо дасям инты
Эскерон-чаклан	Эксперимент	Кыӓе ке явениез азьлоез вылысь кылдытон, выль явениез тодон-валан понна нимысьтыз басьтэм условиосын эскерон; адзос-чаклос
Этерификаци\я	Этерификация	Карбон чырсалъёс но одйг инкӓльыо спиртгӓс куспын берыктыны луоно воштьськонъёс, кудъёсыз кушето эфиръёс кылдонэ вутто

Русско-удмуртский 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

Б

Бактерициды
Белки
Бензин
Буферные растворы

В

Валентные электроны
Взвеси
Внутримолекулярные ОВР

Водородная связь
Водородные соединения
Водородный показатель (рН)
Восстановители
Восстановление

α -сиос
 β -сиос
 γ -сиос
 π -герзос
 σ -герзос

Абсорбация
Автокатализ\ асқуашкатон
Адсорбация
Аккумуляторъёс
Алкадиеньёс
Алканъёс
Алкенъёс
Алкинъёс
Аллотропия
Альдегидъёс
Амальгама
Аминокислотаос
Аминъёс
Амфотерной луон\кыкналасяньскон
Ангидридъёс\ вутэк кылемъёс
Анионъёс
Анод
Антифриз
Аренъёс (ческыт зыно углеводородъёс)
Атом
Атом
Атом массалэн огметэз (а.м.о.)
Атом мулы

Бактерицидъёс
Белокъёс
Бензин
Буферлыко сылметъёс

Валентлыко электронъёс
Взвесьёс
Инмульиос пушкын оргчись
чырсатись-берыктись воштысьсконъёс
Водород герзос
Водород герзетьёс
Водород возьмагэт (рН)
Берыктисьёс
Берытскон

Вторичное сырьё

Г

Галогены
Гальванические элементы
Гель
Гербициды
Гетерогенные реакции
Гетероциклические соединения
Гидриды
Гидроксиды
Гидролиз
Главная подгруппа (А-группа)
Главное квантовое число (n)
Гомогенные реакции
Гомологи
Горение
Группа
Гудрон

Д

Двойные соли
Дегалогенирование
Дегидратация
Дегидрирование
Дегидрогалогенирование
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
Золь
Зооциды

И

Изомеры
Изотопы
Ингибиторы
Индикаторы
Индуктивный эффект

Кыкетээ куттискысь ыльтырмет

Галогенъёс\сылалкылдытисъёс
Гальвань ёзнэтъёс
Гель
Гербицидъёс
Гетероген воштисъёс
Гетероциклыко герзетъёс
Гидридъёс
Гидроксидъёс
Вуэн люкон
Валтисъ подгруппа (А-группа)
Валтисъ квантлыко лыдпус (n)
Гомоген воштисъёс
Гомологъёс
Жуан
Группа
Гудрон

Кык полэс сылалъёс
Галогенэз висъян
Вуэз висъян
Водородэз висъян
Галогенводородэз висъян
Герзослэн кузьдалаез
Донорно- акцепторной механизмъя кылдись герзос
Дюраль (дюралюмин), силумин

Вулэн чурютлыкез
Койёс

Авогадролэн катэз
Вырись-карьсь массаослэн катсы (хими кинетикалэн валтисъ катэз)
Быдзалая кусыпъёслэн катсы
Золь
Зооцидъёс

Изомеръёс
Изотопъёс
Ингибиторъёс
Индикаторъёс
Индукция эффект

Инсектициды
Ионная химическая связь
Ионное произведение воды ($\text{KН}_2\text{O}$)
Ионные реакции
Ионы

К

Карбоновые кислоты
Катализаторы
Каталитические реакции
Каталитические яды
Катионы
Катод
Каучуки
Керосин
Кетоны
Ковалентная химическая связь
Коллоидные системы
Константа диссоциации (Кд)
Крекинг
Кристаллизационная вода
Кристаллогидраты

Л

Лигроин

М

Магнитное квантовое число m_l
Мазут
Массовое число атома
Межмолекулярные ОВР

Мезомерный эффект
Мельхиор
Металлическая связь
Металлургия
Металлы
Механизм
Молекула
Моль

Н

Направленность связи
Насыщаемость связи
Неметаллы
Необратимые реакции

О

Обменный механизм образования связи

Инсектицидъёс
Ионлыко хими герзос
Вулэн ионлыко произведениез ($\text{KН}_2\text{O}$)
Ионлыко воштйськонъёс
Ионъёс

Карбон чырсадьёс
Катализаторъёс
Каталитической воштйськонъёс
Каталитической ядьёс
Катионъёс
Катод
Каучукъёс
Керосин
Кетонъёс
Ковалентлыко хими герзос
Коллоид сӓзнэтъёс
Люкиськонлэн яланлыдыз (Ял)
Крекинг
Кристалло ву
Кристаллогидратъёс

Лигроин

Магнито квантлыко лыдпус m_l
Мазут
Атомлэн массовой лыдыз
Инмульёс куспын ортчись чырсагысь-
берыктысь воштйськонъёс
Мезомер эффект
Мельхиор
Металл герзос
Металлургия
Металлъёс
Механизм
Инмулы
Моль

Герзослэн огланськемез
Герзослэн тырмемез
Металл луйсьгэмъёс
Берыктонтэм воштйськонъёс

Герзос кылдонлэн вошгяськоно
механизмез

Обратимые реакции
Омыление
Относительная атомная масса элемента (Ar)
Относительная плотность газа по другому газу

П

Пассивация металлов
Перекристаллизация
Период полураспада
Периодическая система элементов
Побочная подгруппа (В-группа)
Поляризуемость связи
Полярность связи
Постоянная Авогадро
Правило Вант-Гоффа
Правило Гунда
Принцип Ле Шателье
Пространственная (геометрическая) изомерия

Р

Реакции замещения
Реакции замещения
Реакции обмена
Реакции присоединения
Реакции разложения
Руды

С

Сильные электролиты
Слабые электролиты
Сложное вещество
Сложные эфиры
Сталь

Т

Тепловой эффект реакции
Теплота образования соединения

У

Уравнение Менделеева-Клапейрона
(уравнение состояния идеального газа)

Ц

Цепные реакции

Берыктыны луоно воштйськоньёс
Майталомон
Ёзнэтлэн ёошатымон атом массаез (Ar)
Газлэн мукет газья ёошатымон
секытлыкез (D)

Металлёсты нызь карон
Выльысь кристаллэ выжтон
Жыныё люкиськонлэн дырыз
Ёзнэтёслэн Периодической сбзнэтсы
Ватсаськем подгруппа (В-группа)
Герзослэн полярлыкез
Герзослэн полярной луэмез
Авогадролэн яланлыдыз
Вант-Гоффлэн возетэз
Гундлэн возетэз
Ле Шательелэн иньетэз
Вёлметлыко (геометри) изомерия

Воштон реакциос
Воштон реакциос
Воштйськон реакциос
Герзаськон реакциос
Люкиськон реакциос
Извыжы

Кужмо электролитъёс
Ляб электролитъёс
Кушето тырмет
Кушето эфирьёс
Андан

Воштйськонлэн шунытлык эффектэз
Герзет кылдытысь шунытлык

Менделеев-Клайперонлэн
уравненизы (идеальной газлэн
инэт уравнениез)

Жильёё воштйськоньёс

Ч

Число стационарных энергетических уровней (электронных слоев) в атоме

Атомын стационар энергетика
уровеньёслэн (электрон сиослэн)
лыдзы

Э

Электрохимический ряд напряжений металлов
Энергия активации
Энергия ионизации
Энергия связи

Металльёслэн напряженизылэн
электрохими чурез
Активацилэн кужымеэ
Ионизацилэн кужымеэ
Герзос кужым

Я

Ядро атома

Атомлэн мульыез