

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 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

О. А. ТРОНИНА

Огъядышетскон шоръёзо школаослы
удмурт кылын
химия удыскыльёсын 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 Fenn-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 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>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
α -сиос	α-лучи	⁴ He гелий атомлэн мультыосызлэн (α–пырыослэн) визыламзы.
β-сиос	β-лучи	Электронтьёслэн 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 гож кузя пытсамен валче кылдэ.

А

Абсорбация	Абсорбция	Газ но парогаз суретьёсысь газъёсты яке паръёсты кизер тырметъёслэн (абсорбентъёслэн) пушказы кыскемзы.
Авогадролэн катэз	Закон Авогадро	Пöртэм 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\ асқуашкатон	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, пайдалыко мырзискон понна.
Алкадиенъёс	Алкадиены	Пушказы кык полэс герзосъёсын пределтэм алифатлыко углеводородъёс, огъя вылтуссы $C_n H_{2n-2}$.
Алканъёс	Алканы	Предело алифатлыко углеводородъёс, огъя вылтуссы $C_n H_{2n+2}$, кытын n – углерод атомъёслэн лыдзы.
Алкенъёс	Алкены	Пушказы одйг кык полэс герзосэн пределтэм алифатлыко углеводородъёс, огъя вылтуссы $C_n H_{2n}$.
Алкинъёс	Алкины	Куинь полэс герзосэн пределтэм алифатлыко углеводородъёс; огъя вылтуссы $C_n H_{2n-2}$.
Аллотропия	Аллотропия	Хими ёзнэтлэн кӧня ке огшоры тырметъёс тусын луыны быгатэмез, кудъёсыз ог-огзылэсь пушсӧзнэтэнызы но аслыкъёсынызы висъясько.
Альдегидъёс	Альдегиды	Углеводородысь пӧрмемъёс, кудъёсыз атомъёслэсь карбонильной группаэс ($-C=O$) пушказы возё; огъя вылтуссы $R-COH$.
Амальгама	Амальгама	Лулоузвесын пӧртэм кортъёс сылмыку кылдйсь кизер яке чурыв кортсуретъёс.
Аминокислотаос	Аминокислоты	Кык функциональной группаосты – углеводород радикалэн герзаськем аминогруппаез но карбоксилэз — пушказы возись герзетъёс.
Аминъёс	Амины	Аммиакысь пӧрмемъёс пӧлы пыртэм герзетъёс, кудъёсаз водородлэн атомъёсыз углеводород радикалэныз воштйськемын.

Удмурт удыскыл	Ӗуч удыскыл	Удыскылэн валэктонэз
Амфотерной луон/ кыкналасяньскон	Амфотерность	Куд-ог тырметъёслэн одйг югдуре асьсэдыз чырсалъёс кадь возыны, нош мукетаз – основаниислэсь аслыкъёссэс басыны быгатонлыксы.
Ангидридъёс/ вутэк кылемъёс	Ангидриды	Органика но органикатэм чырсалъёслэсь инмульызэс (яке инмульыоссэс) вутэк кельтыса кылдэм тырметъёс.
Андан	Сталь	Кортэз углеродэн (2,14 %-озь) но мукет ёзнэтъёсын ӕыжатэм.
Анионъёс	Анионы	«-» зарядэн ионъёс.
Анод	Анод	«+» зарядэн электрод.
Антифриз	Антифриз	Кезытэн кынмисътэм кизерлыкъёс (этиленгликольлэн, глицеринлэн, спиртъёслэн сылметъёссы), кудъёсыз автомобиль но авиаци двигательёсын кутисько.
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	Кусыпъяськись пырыослэн электронейтральной сёзнэтсы, кудйз протонъёслэсь но нейтронъёслэсь кылдэм мульылэсь но электронъёслэсь пӧрме.
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.)	12C углерод инкольылэн массаезлэн 1/12 люкетэз; 1,66 ·10 ⁻²⁷ кг луэ.
Атом мулы	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	Изьянтись микроулэпосъёсты быдтон понна кутйськись хими валтосъёс.
Белокъёс	Белки	Вый инмультыё герзетьёс (биополимеръёс), сёзнэтыслэсь инъетсэ полипептид жильыос кылдыто, кудъёсыз α-аминокислотаослэн бервылтьёсысьтызы пормо.
Бензин	Бензин	Мувёз пӧлэстонлэн валтись фракциез, углеводородъёслэн суретсы (C5 – C11), буёлтэм яке чужпыръем кизерлык, пӧзе 30 – 205°C 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, озыи ик вуэн кизермытыку, ӧжыт гинэ воштыйське.
Быдӓалая кусыпъёслэн катсы	Закон объемных отношений	Реакции пыриськись газъёслэн объёмъёссы одӓг кадь условиос дыръя, температураез но зйбетэз чаклаку, ог-огенызы огшоры быдэс лыдпусъёс кадь герзасько, кудьёсыз стехиометри коэффициентъёслы полэсо луо.

В

Валентлыко электронъёс	Валентные электроны	Быдэсак тырмытымтэ подуровеньын интыяськем но хими герзосъёс кылдытонэ пыриськись электронъёс.
Валтйсь квантлыко лыдпус (n)	Главное квантовое число (n)	Электронлэсь кужымо уровеньзэ возматйсь быдэс лыдпус.
Валтйсь подгруппа (А-группа)	Главная подгруппа (А-группа)	Та группас пыро ёзнэтьёс, кудьёсызлэн атомъёсазы валентлыко электронъёс педпал уровене радъяськемын но соослэн лыдпуссы группалэн лыдпусэныз тупа.
Вант-Гоффлэн возетэз	Правило Вант- Гоффа	Температураез котькуд 10°C-лы жутон жоглыкклэсь реакцизэ 2 - 4 поллы будэтонозъ вуттэ.
Ватсаськем подгруппа (В-группа)	Побочная подгруппа (В-группа)	Сыче ёзнэтьёсты пушказ возе, кудьёсызлэн атомъёсазы съӧр уровеньын кыклэсь трос валентлыко электронъёссы луыны уг быгато, нош мукетъёсыз азьвыл уровеньын возисько.
Взвесьёс	Взвеси	Пазгиськем сӧзнэтьёс, кудьёсаз фаза пырыослэн быдӓалазы 100 нм.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Џуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Водород герӟос	Водородная связь	Одйг инмульылэн (яке солэн люкетэзлэн) «+» зарядо водород атомъёсыз но мукет инмульылэн (яке солэн люкетэзлэн) «-» зарядо атомъёсыз куспын хими герӟос.
Водород герӟетьёс	Водородные соединения	Пушказы водородлэсь атомъёссэ возись кык полэс герӟетьёс.
Водород возьматэт (рН)	Водородный показатель (рН)	Водород ионъёслэсь наплыкскэс өвӧлтись дасо логарифм, моль/л возьматъське.
Водородэз висъян	Дегидрирование	Инмульы пушкын водородэз висъян.
Воштӱськон реакциос	Реакции обмена	Реакциос, кытын кык кушето тырметъёс люкетъёсынызы воштӱсько.
Воштӱськонлэн шунитлык эффектэз	Тепловой эффект реакции	Воштӱськон бере потэм яке кыскем кужымлэн мындалаез.
Воштон реакцииос	Реакции замещения	Реакциос, кудъёсаз одйг функциональной группаз мукетыныз воштон ортче.
Воштон реакцииос	Реакции замещения	Реакциос, кудъёсызлы луыса огшоры тырметлэн атомъёсыз кыӵе ке кушето тырметэ пырысь ёзнэтлэсь атомъёссэ вошто.
Вӧлметлыко (геометри) изомерия	Пространствен- ная геометри- ческая) изомерия	Изомери, кудӱзья тырметлэн инмульыосыз висъясько вӧлметлыкын атомъёслэн интыяськеменызы.
Вулэн ионлыко произведениз (KH_2O)	Ионное произведение воды (KH_2O)	Водород ионъёслэн но гидроксид-ионъёслэн наплыксылэн произведениз.
Вулэн чурытлыкэз	Жесткость воды	Вулэн аслыкӱёсылэн огъялыксы, герӟаськемын вуын Ca^{2+} но Mg^{2+} ионъёслэн ваненызы.
Вуэз висъян	Дегидратация	Чырсаӱёсты катализ интые кутыса, инмульы пушкын вуэз висъян.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Џуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Вуэн люкон	Гидролиз	Тырметъёсты вуэн люкись воштйськон реакции.
Вылысь кристаллэ выжтон	Перекристаллизация	Суретъёсты люкон амал, ёзнэтъёслэн кристаллэ пӧртэм температураен выжемзы вылэ инъяське.
Вырись-карись массаослэн катсы (хими кинетикалэн вальтйсь катэз)	Закон действующих масс (основной закон химической кинетики)	Хими воштйськонлэн жӧглыкез реакция пырыськись тырметъёслэн наплыксылэн произведениезлы пропорциональной луэ.
Г		
Газлэн мукет газъя ёшатймон секытлык (D)	Относительная плотность газа по другому газу	Одйг газлэн объёмеzlэн массаезлэн но мукет газлэн сыће ик объёмен массаеныз отношенизы (огкадь условиосын басытмын).
Галогенъёс\ сылалкылдытйсьёс	Галогены	Д. И. Менделеевлэн периодической сӧзнэтысьтыз VIIA группаысь хими ёзнэтъёс.
Галогенводородэз висъян	Дегидрогалогенирование	Галогенводородлэн инмулы пушкын висъяськемез.
Галогенэз висъян	Дегалогенирование	Инмулы пушкын галогенэз висъян.
Гальвань ёзнэтъёс	Гальванические элементы	Токез поттонъя хими ванёсьёс, хими кужымеz мёчак электрокужыме выжтон вылэ инъясько.
Гель	Гель	Ваче йӧтылйськись коллоид пырыосын коллоидо сӧзнэт.
Гербицидъёс	Гербициды	Жуг-жаг турынен нюръяськись хими валтосъёс.
Герзаськон реакциис	Реакции присоединения	Тырметъёслэн полэсо герзосъёсын хими реакциоссы, соос бере одйг тырмет пӧрме (вуэн, галогенэн герзаськем реакциос).
Герзет кылдытйсь шуньтлык	Теплота образования соединения	Кабьем условиос дыръя (25 °C), огшоры тырметъёсысь одйг моль герзет кылдытыку, реакцилэн потйсь шуньтлык эффектэз.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскылэн валэктонэз</i>
Герӓос кужым	Энергия связи	Герӓетэз тӓян понна кулӓ луись кужым.
Герӓос кылдонлэн вошгьяськоно механизмез	Обменный механизм образования связи	Кусыпгьяськись атомгӓслӓсь кузтэм электронгӓссӓс кузатыку кылдӓсь герӓос.
Герӓослэн кузьдалаез	Длина связи	Герӓаськем атомгӓслэн мульыоссы вискись кузьдала.
Герӓослэн огланськемез	Направленность связи	Герӓос энергия атом орбиталгӓслэн но атомгӓслӓсь шор люкетсӓс огазеясь гожлэн ог-огенызы ориентацизы бордысь потӓ.
Герӓослэн полярлыкес	Поляризуемость связи	Иппульыослэн (яке соос пушкись нимысьтыз герӓосгӓслэн) сьӓр электробусылэн влияниез улсын полярностьсӓс воштыны быгатонлыксы.
Герӓослэн полярной луэмез	Полярность связи	Герӓетысь электрон секытлыклэн юнгес электроотрицательностен атом борды кошкемез.
Герӓослэн тырмемез	Насыщаемость связи	Атомгӓслэн кӓня ке гинӓ ковалентлыко герӓос кылдытыны быгатонлыксы.
Гетероген воштӓйськонгӓс	Гетерогенные реакции	Воштӓйськонгӓс, кудгӓсез реакции пыриськись но пумаз кылдэм тырметгӓс пӓртэм агрегат состоянинын луо.
Гетероциклыко герӓетгӓс	Гетероциклические соединения	Герӓетгӓс, кудгӓсызлэн циклазы, углеродлэн атомгӓсыз сяна, мукет атомгӓс но пыро (кислородлэн, азотлэн, сералэн).
Гидридгӓс	Гидриды	Металлгӓслэн водородэн герӓетгӓссы.
Гидроксидгӓс	Гидроксиды	Оксидгӓслэн гидратгӓссы, кудгӓсыз оксид но ву кусыпгьяськыку кылдо (зэмзӓ яке формально гинӓ). Оггя вылтуссы Э(ОН)_x , кытын $x = 1 \div 6$.

Удмурт удыскыл	Ључ удыскыл	Удыскылэн валэктонэз
Гомоген воштйськонтьёс	Гомогенные реакции	Воштйськонтьёс, кудъёсаз реакции пырыськись но пумаз кылдэм тырметъёс одйг агрегат состояниын луо.
Гомологъёс	Гомологи	Одйг классэ пырысь, огкадь пуштусо, ог-огзылы тупась хими аслыкъёсын герзетъёс, но пуштроссыя CH_2 группаослэн лыдэнызы висьясько (гомологлыко пöртэмлык).
Группа	Группа	Атомъёс пушкын одйг кадь валентлыко электронъёслэн лыдэнызы ёзнэтъёслэн ваменала чурзы.
Гудрон	Гудрон	Мазут төлзытон бере кылем чурыт бервыл.
Гундлэн возетэз	Правило Гунда	Инъет состояниын сылйсь атомын электронъёслэн сумъям спинзы тужгес трос луыны кулэ.

Д

Донорно- акцепторной механизмъя кылдйсь герзос	Донорно- акцепторный механизм образования связи	Одйг атомлэсь электронъёсызлэсь люкымтэ куззэс но мукет атомлэсь эрико орбитальзэс валчезса кылдйсь герзос.
Дюраль (дюралюмин), силумин	Дюраль (дюралюмин), силумин	Алюминийлэн инъетаз пöрмись чыжатэмъёс.

Ё

Ёзнэтлэн ёшатывмон атом массаез (Ar) Ёзнэтъёслэн Периодической сöзнэтсы	Относительная атомная масса элемента (Ar) Периодическая система элементов	Быдзалаатэм мерттэт, кудйз атом массаез атом массалэн огметэзлы люкыса пöрме. Периодической катлэн таблицаын возматйськемез. Быдэсак ёзнэтъёслэсь аслыкъёссэс но атомъёссылэсь пушсöзнэтсэс возматэ.
--	--	--

Удмурт удыскыл	Ључ удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
----------------	-------------	-----------------------

Ж

Жильё
воштйськонтьёс

Цепные реакции

Асэрказы азинскись хими
реакциос; радлыко мынйсь
воштйськонтьёс, кудъёсыз дыръя
нырысь пӧрмем тырметъёс вель
тырметъёс кылдонэ пырыско.

Ж

Жуан

Горение

Тырметъёслэн кислородэн
реакцизы, шунытлык но
югытлык потонэн герзаськемын.

Жыныё
люкиськонлэн
дырыз

Период
полураспада

Дырлэн вискыз, кудйз чӧже
жыныез сётэм мулюос
люкисько.

З

Золь

Золь

Ог-огзылэсь висъям фазалэн
люкетъёсыныз коллоидо сӧзнэт.

Зооцидъёс

Зооциды

Йырийскисьёсты быдтон понна
кутйськись хими валтосъёс.

И

Извыжы

Руды

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

Изомеръёс

Изомеры

Огдак сӧзнэто, но пӧртэм хими
яке интыя пуштусэн, пӧртэм
аслыкъёсын тырметъёс.

Изотопъёс

Изотопы

Одйг хими ёзнэтлэн
атомъёсылэн пӧртэмлыкъёсыз,
кудъёсылэн одйг кадь мулы
зарядзы, но пӧртэм масса
лыдзы.

Ингибиторъёс

Ингибиторы

Хими реакцииз жегатйсь
тырметъёс.

Индикаторъёс

Индикаторы

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

Удмурт удыскыл	Ӗуч удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
Индукция эффект	Индуктивный эффект	σ-герзосэн электронъёслэн одйг атом бордысь мукетыз доры соослэн пӧртэм электроотрицательностенызы валче кошкемзы.
Инмулы	Молекула	Тырметлэн тужгес пичи люкетэз, ас пушказ тырметлэсь валтйсь хими аслыкъёссэ возе.
Инмулыос куспын ортчись чырса́тйсь-беры́ктйсь воштйськонъёс	Межмолекулярные ОВР	Воштйськонъёс, кытын чырса́тйсь но беры́ктйсь – пӧртэм тырметъёс.
Инмулыос пушкын ортчись чырса́тйсь-беры́ктйсь воштйськонъёс	Внутримолеку-лярные ОВР	Воштйськонъёс, кудъёсаз чырса́тйсь но беры́ктйсь одйг тырметлэн сӧзнэтаз пыро.
Инсектицидъёс	Инсектициды	Нымы-кибыосын нюряськон понна кутйськись хими валтосъёс.
Ионизацилэн кужымез	Энергия ионизации	Электронэз атомлэсь ишкалтон понна кулэ луись кужым.
Ионлыко воштйськонъёс	Ионные реакции	Воштйськонъёс, кудъёсыз кылдэм яке со мынэт дыръя кылдйсь ионъёс куспын ортчо.
Ионлыко хими герзос	Ионная химическая связь	Электростатикалэн кужыменыз валче ионъёс кыспын кылдэм герзос.
Ионъёс	Ионы	«+» яке «-» зарядэн пырыос, кудъёсыз сылметын яке чыжатэмын интызэс эрико вошъяло.
К		
Карбон чырса́льёс	Карбоновые кислоты	Карбоксил группаез (-COOH) пушказы возись углеводородысь потэмъёс, 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 орчем бере, жечлыксыя но лыдзыя сыче ик кылё.
Каталитической воштӥськонъёс	Каталитические реакции	Катализаторен мыныйсь воштӥськонъёс.
Каталитической ядьёс	Каталитические яды	Реакции пырыськись суретэ палэнысь сураськемъёс, кудъёсыз катализаторлэсь сзълыкэс быдэсак яке ожыт гинэ быдто.
Катионъёс	Катионы	«+» зарядэн ионъёс.
Катод	Катод	«-» зарядэн электрод.
Каучукъёс	Каучуки	Нуйтӥськись полимеръёс, мономеръёссы кудъёсызлэн диеновой углеводородъёс луо.
Керосин	Керосин	Мувёез пӧлэстыку валтӥсь фракция, пушказ углеводородэз ($C^{12} - C^{18}$) возе, пӧзен температураез 180 – 300 °C.
Кетонъёс	Кетоны	Органика герзетъёс, кудъёсаз карбонил группа ($-C=O$) кык радикальёсын герзаськемын; огъя вылтуссы $R-CO-R$.
Ковалентлыко хими герзӧс	Ковалентная химическая связь	Кык атомъёс куспын электрон кузьёс огазеясыкку кылдӥсь герзӧс.
Коллоид сӧзнэтъёс	Коллоидные системы	Пазыгиськем сӧзнэтъёс, кудъёсаз фаза люкетъёслэн быдӟалазы – 100 – 1 нм.
Кӧйёс	Жиры	Куинь атомо глицерин спиртлэн но вылй карбонат чырсальёслэн 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>Ључ удыскыл</i>	<i>Удыскылэн валэктонэз</i>
Кристаллогидратъёс	Кристаллогидраты	Кристалл вылтусо тырметъёс, кудъёсыз химия герзаскем вулэс инмультыоссэ 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 группаыс водород атомеэ углеводород радикаллы воштыса пормись герзетъёс; огъя формулазы R-COO-R.
Кыкетэз кутйськись ыльтырмет	Вторичное сырьё	Дырзы ортчем арбериос, тёрлыкъёс яке ужпөр бервыльёс, кудъёсэ экономика ласянь пайдалыко нош ик уже кутыны, соослэс мукет виль продуктъёс пормытыны.
Кык полэс сылалъёс	Двойные соли	Сылалъёс, кудъёсыз пушказы возё кык пёртэм катионъёсты но одйг выллем анионэз.

Л

Ле Шательелэн инъетэз	Принцип Ле Шателье	Куке огвозьконнын сылйсь сёзнэтэз педпаласен кызы ке воштыны (напльксэ, зйбетсэ, температуразэ), соку огвозькон со пала кыстйське, кудйз воштйськонэз лябомытэ.
Лигроин	Лигроин	Мувёз шонерак тёлзгытыку кылдйсь одйгез фракция, (C8 – C14) углеводородъёс пыро, пёзён температуразэ — 120 – 240° C.
Люкиськонлэн яланлыдыз (Ял)	Константа диссоциации (Кд)	Ляб электролитлэс люкиськон минэтэс возматйсь огвозьконлэн яланлыдыз.
Люкиськон реакции	Реакции разложения	Одйг кушето тырметлэс кёня ке виль тырметъёс кылдытйсь реакциос.

Удмурт удыскыл	Ӗуч удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
Ляб электролитъёс	Слабые электролиты	Ву сылметъёсын быдэсак ионъёслы люкиськисътэм электролитъёс.
М		
Магнито квантлыко лыдпус m_l	Магнитное квантовое число m_l	Быдэс лыд, вӧлметын сётэм подуровеньын орбитальёслэсь луоно ориентациоссэс возматэ; + l -ысен – l -озь, 0-ез пыртыса, валатон кутыны быгатэ.
Мазут	Мазут	Мувӧз пӧлэстыку кылем бервыл, кудйз инмультыын трос углерод атомъёсын углеводородъёсты возе ($C^{18} - C^{50}$).
Майталомон	Омыление	Кӧйёсысь щёлокен вуэз люкон, бӧрысь спирт но карбон чырсаллэн сылалэз (майтал) пӧрмо.
Мезомер эффект	Мезомерный эффект	π -герзосысь электронъёслэн яке люкымтэ электрон кузёслэн 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 дышетись тодос, ужпӧрлэн удысэз.
Металл луисътэмъёс	Неметаллы	Хими ёзнэтыёс, кудъёссылэн атомъёссы, сӧбр сӧзэс йылпумъятозь, ӧвӧлтысь ионъёсы выжыса, электронъёсты кутыны быгато.

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Металлъёс	Металлы	Хими ёзнэтъёс, кудъёссылэн атомъёссы, положительной ионъёссы пӧрмыса, педпал (нош куд-огъёсыз – педпал азыысь) электрон слойысь электронъёсты сётэ.
Металлъёслэн напряженизылэн электрохими чурез	Электрохимический ряд напряжений металлов	Кабъем электрод потенциалъёслэн валатонъёссылэн будэмзыа хими ёзнэтъёслэн радлыксы.
Металлъёсты нызь карон	Пассивация металлов	Металлъёс вылын сыномонлэсь утись оксид дыж кылдон.
Механизм	Механизм	Реакция мыныку, котькуд стадиын кылдйсь люкетъёссэ возматывса, нимаз стадиослэн мыныйсь радлыксы.
Моль	Моль	Тырметлэн мындалаез, пушказ возе сомында сӧзнэто огметъёсты (инмультыосты, атомъёсты, ионъёсты), кӧня атомъёс пушказ возе ^{12}C углеродлэн 12 граммес.
Молярной масса	Молярная масса (м)	1 моль тырметлэн массаез (г/моль, кг/кмоль, мг/ммоль)
Молярной наплык яке молярлык (См)	Молярная концентрация, или молярность (См)	Мерттэт, кудйзъя сылмем тырметлэн лыдыз тупа сылметлэн объёмезлэн отношенииэзлы
Молярной объём	Молярный объем (vm)	Огшоры условиос дыръя (1 атм зйбет но 0 °C температура) котькыче газлэн 1 молезлэн объёмэз
Му сылалъёс	Удобрения	Будосъёссы кулэ луись сиськон ёзнэтъёсты возись тырметъёс (азот, фосфор, калий но мукетъёсыз)
Мултэс наптырмыто сылметъёс	Пересыщенный раствор	Сылмет, кудаз сётэм условиосын, наптырмыт сылметэн чӧшатывса, трогес тырмет сылмытэмын
Мулы воштыськонъёс	Ядерные реакции	Инкӧллы мулылэн вошъяськемез

М**Наптырмыт
сылметӥс****Насыщенный
раствор**

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

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

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

Нитрогерзетӥс**Нитросоединения**

Углеводородыс потэмӥс,
кудӥсаз одйг яке кӧня ке
водородлэн инкӧльюсыз
нитрогруппалы (-NO₂)
воштэмын

**Нуклеин
чырсалӥс****Нуклеиновые
кислоты**

Биополимерӥс, кудӥссылэн
мономерӥссы нуклеотидӥс
луо, фосфор чырсаллэн
бервылӥссылзэс, углеводлэс
– пентозалэс (рибозалэс но
дезоксирбозалэс) но азото
основанилэс (пурин яке
пирамидо) кылдэ

Нуклеофильӥс**Нуклеофилы**

Инпырыос яке ионӥс,
кудӥссылы электронӥссэс
сётъяны быгатонлык тупа

Нюжаос**Волокна**

Шонер радлыкен полимерӥс,
кудӥссыл сйныс, текстиль
материалӥс лэсьтыку
кутйськыны быгато

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

Кык яке тросгес тырметӥслэс
одйг кушето тырмет кылдытйсь
реакциос

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

Воштйськон бере кылдэм
тырметӥслэн, кудӥссыл
стехиометри коэффицентӥслы
тупась степеньсын кутэмын,
молярной наплыксылэн
уноятонзылэн но сётэм
тырметӥслэн молярной
наплыксылэн сйче ик
уноятонзылэн отношенизы

Удмурт удыскыл	Ључ удыскыл	Удыскылэн валэктонэз
Огшоры тырмет	Простое вещество	Тырмет, кудйзлэн пуштросаз одйг ёзнэтлэн инкёльюсыз гинэ пыро
Огшоры эфирьёс	Простые эфиры	Кык кислородлэн инкёльеныз герзаськем углеводород радикальёсты пушказы возись органика тырметьёс; огъя вылтуссы R-O-R
Огшоры яке кушето тырметлэн ёошатымон молекулярной массаез (Mr)	Относительная молекулярная масса (Mr) простого или сложного вещества	Быдзалантэм мерттэт, кудйз инпыры массаез инкёльы массалэн огметэзлы люкыса пёрме
Огъя газ кат	Объединенный газовый закон	$\frac{pV}{T} = \frac{p_0 V_0}{T_0}$, кытын p – зибет, Па; V – объём, м ³ ; T – абсолютлыко температура, К
Оксидьёс	Оксиды	Кык хими ёзнэтьёслэсь кылдэм кушето тырметьёс, одйгез ёзнэтьёс пёлысь –2 чырсадон степенен кислород
Орбиталь	Орбиталь	Мульы котырысь инты, кытын электронэз шедьтыны тужгес но луоно
Орбитальной (ватсаськем) квантлыко лыдпус l	Орбитальное (побочное) квантовое число l	Быдэс лыдпус, кудйз инкольы орбитальлэсь туссэ но сётэм уровеньсь энергетической подуровеньёслэсь лыдзэс тупатэ; 0-ысен (n – 1)-озь валатон кутыны быгатэ
Основаниос	Основания	Металл инкёльюслэсь но одйг яке кёня ке гидроксогруппаослэсь (-ОН) пёрмем кушето тырметьёс
Основной сылалъёс	Основные соли	Трос чырсало основаниосын гидроксо-группаосты чырсал бервылтьёсын воштэм бере кылдэм тырметьёс

П

Пазьгиськем вӧлскет	Дисперсная среда	Уно лыдын тырмет, кудйзлэн объёмаз пазьгиськем фаза вӧлскемын
Пазьгиськем сӧзнэтьёс	Дисперсные системы	Гетероген сӧзнэтьёс, кудъёсаз одйг тырмет туж пичи пырыос тусын огкадь люкемын мукетызлэн объёмаз
Пазьгиськем фаза	Дисперсная фаза	Ӗжит лыдын но мукет тырметлэн объёмаз вӧлскем тырмет
Паулилэн инъетэз	Принцип Паули	Инкӧльбын огкадь нбыль квантлыко лыдпусъёсты возись кык электронъёс луыны уг быгато
Период	Период	Инкӧльбыос пушкын энергетика уровеньёслэн огкадь лыдэнызы ёзнэтьёслэн валлин радзы
Периодической кат	Периодический закон	Хими ёзнэтьёс но соосын кылдытэм хими тырметъёслэн аслыкъёссы периодической ваче герзаськонын со ёзнэтьёслэн инкӧльы секытлыкенызы луо
Периодической катлэн туалал валэктонэз	Современная формулировка Периодического закона	Хими ёзнэтьёслэн 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 объектёссы но материальёссы буёл сётйсь тырметъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ључ удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Пиролиз	Пиролиз	Углеродородъёслэн бадӟым температураен, омыртэк, люкиськемзы, кудйз бере ӟемгес огшоры тырметъёс кылдо
Пластмассаос	Пластмассы	Полимеръёслэн инъет вылазы, мукет тырметъёсты ватсаса, лэсьтиськись материалъёс
Пӧлэстон	Перегонка (дистилляция)	Пӧртэм пӧзён температураоссы вылэ инъяськыса, суретъёсты висъян амал
Поликонденсация	Поликонденсация	Мономерлэсь инпырыоссэ полимерлэн макроинпырыосыныз герзась хими мынэт, ватсаськыса ӧжыт инпырыо продукт (ӟемгес ву) пӧрме на
Полимеризация	Полимеризация	Ӗжыт инпырыо тырметлэсь (мономерлэсь) инпыроссэ полимерлэн бадӟым инпырыосыныз герзась хими мынэт
Полиморфизм	Полиморфизм	Тырметлэн кӧня ке кристалл тусъёсын луыны быгатэмез
Полиморфной пӧрмон	Полиморфное превращение	Тырметлэн одйг кристалл вылтусысь мукетаз пуштроссэ ыштытэк выжемеz
Полярной герзос	Полярная связь	Пӧртэм электроотрицательностен инкӧльыос куспын кылдйсь хими герзос
Полярной луйсьтэм герзос	Неполярная связь	Кык одйг кадь электроотрицательностен инкӧльыослэсь кылдйсь хими герзос
Предельно лэзем наплык (ПДК)	Предельно допустимая концентрация (ПДК)	Кема дыр ӟоже кусыпьяськыку но, адымилэн организмз кыӟе ке воштьськонъёс яке висӧнъёс ваисьтэм хими герзетлэн тужгес трос наплыкез
Промоторъёс (яке активаторъёс)	Промоторы (или активаторы)	Катализаторлэсь сзэылыксэ жутйсь тырметъёс

Удмурт удыскыл	Ључ удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
Пукетон	Отстаивание (декантация)	Кизер но чурьт фазаосты висъян амал, кудйз соослэн пöргэм секытлыксы вылэ инъяське
Пурин но пирамидо основаниос	Пуриновые и пиримидиновые основания	Гетероциклыко но азотэз возись геретьёс
Р		
Радационной воштйськонъёс	Радационные реакции	Воштйськонъёс, кудъёсызлы радиация кутскон сётэ
Радикал воштйськонъёс	Радикальные реакции	Воштйськонъёс, кудъёсыз мыно реакция дыръя кылдйсь радикалтьёс но инпырыос куспын
Резина	Резина	Материал, кудзэ, полимер жильюосты сульфид выжъёсын вурьку, каучукъёсысь потто
С		
Санэто газъёс	Благородные газы	VIII-тй А группаысь Менделеевлэн периодической сöзнэтысьтыз хими ёзнэтьёс
Сöзнэто изомери/я	Структурная изомерия	Изомери, кудйзя тырметъёс инпырыосын инкöльыослэн герзаськон радэнызы висъясько
Солярка вöй, зыран вöйёс, вазелин, парфин	Соляровое масло, смазочные масла, вазелин, парафин	Мазутэз пöлэстыку пöрмись, чурьт углеводородъёслэн капчиен ёжжась суретъёссы
Спиновой квантлыко лыдпус m_s (яке спин)	Спиновое квантовое число m_s (или спин)	Электронлэн пуш тусыз, кык валатон гинэ кутыны быгатэ: $+1/2$ но $-1/2$
Спиртъёс	Спирты	Углеводородысь потэмъёс, водородлэн одйгез яке кöняез ке инкöльыез (-ОН) гидроксильной группалы воштэмын
Сйсьян	Фильтрование	Суретэз пасё-пасё материал (сйс) пыр поттыса, чурьт фазаез кизрезлэсь люкон мынэт
Стехиометри коэффициентъёс	Стехиометрические коэффициенты	Хими воштйськонъёслэн уравнениосаз тырметлэн формулаосыз азын сылйсь лыдпусъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ӗуч удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Субстрат	Субстрат	Валтйсь тырмет (чемгес органикаё), кудйз борды мукет тырмет ватсаске (чемгес органикатэм) – рагент
Сураськем сылалтьёс	Смешанные соли	Одйг тусьем катионъёсты но кык тусьем анионъёсты пушказы возись сылалтьёс
Суспензиос	Суспензии	Огвыллем луисътэм пазыгиськем сӧзнэтьёс, кизерлыкын огкадь вӧлмем чурыт люкетъёслэсь (быдзалазы $10^{-5} - 10^{-7}$ м) кылдо
Сылалтьёс	Соли	Металл катионъёсты но чырсал бервыльёслэсь анионъёссэ пушказы возись кушето тырметъёс
Сылмем тырметлэн массовой люкетэз (W)	Массовая доля растворенного вещества (W)	Мертэт, кудйзья сылмем тырметлэн массаез тупа сылметлэн массаезлэн отношенииэзлы
Сылмет	Раствор	Вошъяськись пуштросэн трос ёзнэто гомоген сӧзнэт
Сылмонлык	Растворимость	Тырметлэн сояз яке таяз сылметын сылмыны быгатонлыкёз
Сылмонлыклэн коэффициентэз	Коэффициент растворимости	Тырметлэн массаез, кудйз сылмытисьлэн 100 граммаз сӧтэм температураын сылмыны быгатэ
Сылмытон	Сольватация	Сылмытйсь но сылмем тырмет куспын мынйсь хими мынэт
Сылмытйсь	Растворитель	Сылметлэн ёзнэтэз, чемгес «чылкыт» тусын но сылмет кадь ик агрегат состояниын луэ, яке уно лыдын кутйське
Сыномисътэм дуно металлёс	Благородные металлы	Сыномисътэм, хими реакциисы шуген пыриськись металлёс: зарни, азвесь, рутений, родий, палладий, осмий, иридий, платина
Сыномон	Коррозия	Улонкотырлэн влияниез улсын металлёслэн яке чыжатэмъёссылэн куашкамзы, аслыкёссэс ыштэмзы

Т

Термохими воштйськонъёс	Термохимические реакции	Воштйськонъёс, кудъёсызлы шунытлык кутскон сётэ
Термохими уравнение	Термохимическое уравнение	Шунытлык эффектэз пусйыса, хими воштйськонлэн уравнениез
Титровать карон	Титрование	Тырметлэсь наплыксэ тодон амал, кудйз тырметлэн но тодмо наплыкен реагент сылметлэн (титранэн) кусыпьяськонзы былэ инъяське
Тӧлзытон	Возгонка (сублимация)	Тырметъёсты чылкытытон амал, кудйз чурят тырметъёслэн, кизерлыке пӧрмылытэк, мечак газз выжемзы былэ инъяське
Туй	Бронза	Ыргонэз тӧдды узвесен но мукет ёзнэтъёсын ӝыжетэм
Тырмет пушсӧзнэтлэн огсылыкезлэн катэз	Закон постоянства состава вещества	Инпырыо пуштусэн котькудйз тырмет, пӧрмем амалзэ но интызэ чаклатэк, аслыкъёсызъя но лыдызъя котьку одйг кадь луэ
Тырметлэсь массаэз утись кат	Закон сохранения массы веществ	Хими реакции пырыськись тырметъёслэн массызы тупа реакция бере кылдэм тырметъёслэн массаылы

У

Углевдородъёс	Углеводороды	Водород но углерод инкӧльыослэсь кылдэм герзет (C_xH_y)
Углевдодъёс	Углеводы	Ӟемгес $C_n(H_2O)_m$ огъя вылтусын тырметъёс; инпырыязы альдегид группаз яке оксогруппаз, озыи кӧня ке гидроксогруппаосты возе
Уровеньын орбитальёслэн лыдзы	Число орбиталей на уровне	Валтйсь квантлыко лыдлэн квадратэзлы тупа
Уровеньын подуровеньёслэн лыдзы	Число подуровней на уровне	Квантлыко лыдлэн валтйсь валатонэзлы тупа

Ф**Фаза****Фаза**

Тырметлэн гомоген (огвыллем)
пырыосызлэн огъялыксы,
кудъёсызлэн огкадь аслыкъёссы
вань но мукет вӧлскетӥсьлэсь
ӥзьёслэн люкетъёсыныз висъямын

Фенольёс**Фенолы**

Ческыт зыно углеводородъёссы
потэмъёс, инпырыазы одӥг яке
кӧня ке водород инкӧльыос
бензол кульчоын гидроксил
группалы воштӥмын

Ферментъёс**Ферменты**

Биологи катализаторъёс

Флюсьёс**Флюсы**

Органикатэм тырметъёс,
кудъёсыз, металлъёсты
чыжатыку, буш ыльтырметъёсты
металлъёслэсь висъян понна
извыжы борды ватсасько

**Фотохими
воштӥськонъёс****Фотохимические
реакции**

Воштӥськонъёс, кудъёсызлы
югытлык кутскон сӥтӥ

Фунгицидъёс**Фунгициды**

Будосъёсты но муэз губи
висӥнӥсьлэсь бурмытон понна
кутӥськись хими валтосъёс

**Функциональной
группа****Функциональная
группа**

Инкӧльыослэн группазы,
кудӥз тырметлэсь тужгес но
тупась хими аслыкъёссӥ но
кыӥе ке герзетӥсьлэн классазы
интыаськемзэ возматӥ

Х**Халькогенъёс****Халькогены**

Д. И. Менделеевлэн
периодической сӧзнэтысьтыз
VIA группаысьтыз хими
ӥзнэтъёс

Хими**Химия**

Тырметъёсты, соослэсь
пушсӧзнэтсӥ, аслыкъёссӥ но
мукет тырметъёсты пӧрмытись
воштӥськонъёссӥ эскерись тодос

**Хими
технология****Химическая
технология**

Инкуазь материалъёсты
(ыльтырметъёсты) уже кутоно
тӥрлыкъёсы но арбериосы
пӧрмытон понна кутӥськись
амалъёс но валтосъёс

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ључ удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Хими воштйськонлэн жоглыкес	Скорость химической реакции	Одйгезлэсь реакции пырыськись тырметлэсь наплыкес дырлэн огметаз воштон (моль/л·с мерттаске)
Хими воштйськонъёс	Химические реакции	Одйг тырметлэн мукет тырметэ выжemez, виль кылдэм тырмет азьлоезлэсь пуштроезы но (яке) пушбознэтэныз висьяське
Хими герзет	Химическая связь	Инкёлыослэн ог-огенызы кусыпьяськонзы, кудйз бере трос инкёлыю юн бознэт порме: инпыры, ион, кристалл
Хими ёзнэт	Химический элемент	Инкёлыослэн видзы, кудъёсылы мулылэн огкадь зарядэз тупа
Хими ёзнэтлэн инкёлыезлэн валентностез	Валентность атома химического элемента	Ковалентлыко герзосъёслэн лыдзы, кудъёсэз атом герзетъёсын кылдытыны быгатэ
Хими индекс	Химический индекс	Хими герзетлэн формулаз инкёлыослэн лыдзы
Хими кинетика	Химическая кинетика	Хими воштйськонъёслэсь дырын ортчемзылэсь катъёсэз дышетйсь тодос
Хими номенклатура	Химическая номенклатура	Хими тырметъёсты ниманлэн возетъёсыз
Хими огвозькон	Химическое равновесие	Бознэтлэн инэтэз, кудйз дыръя азьлань мынйсь реакцилэн жоглыкес берлань мынйсь реакцилэн жоглыкеныз тупа
Хими промышленность	Химическая промышленность	Возёслэн удисэз, хими технологиосты уже кутыса, ыльтырметъёсысь продукция поттон
Хими синтез	Химический синтез	Кулэ луись тырметэз поттонъя мынэт, кудзэ суретысь висьяны луоно
Хими сэрттон-пертчон	Химический анализ	Мынэт, кудйз тырметлэсь (яке суретлэсь) зечлыкесъя но лыдъя пуштроез чакланы юрттэ

Удмурт удыскыл	Ӗуч удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
Хими уравнение	Химическое уравнение	Хими воштӱськонэз хими формулаосын но коэффициентӱсын нимысьтыз гожтон
Хими формула	Химическая формула	Тырметлӱсь пуштроссӱ хими пусӱсын но индексӱсын гожтон
Химизаци\я	Химизация	Тодослыко-технической азинсконлэн одйгез палыз, кудӱз хими тырметӱсты, мынӱтӱсты но амальӱсты пӱртӱм удысьӱсын паськыт кутон вылӱ иньяське
Хролофилл	Хлорофилл	Будосӱслэн вож пигментсы, фотосинтезлэн мынӱтаз пырыське
Хроматографи\я	Хроматография	Суретлӱсь ӱзӱссӱ висӱян амал, соослэн пасӱ-пасӱ материал пушкытӱ пӱртӱм сӱзылыкен ветлӱмзы вылӱ пыкиське

Ц

Циклоалканӱс	Циклоалканы	Предело циклыко углеводородӱс, полӱсо герӱосӱсты пушказы уг возӱ; огӱя вылтуссы C_nH_{2n}
Циклтӱм (алифатлыко) углеводородӱс	Ациклические (алифатические) углеводороды	Инкӱльыослэн усӱтӱськем (валчӱятымтӱ) углеродной жильыенызы углеводородӱс
Циклыко углеводородӱс	Циклические углеводороды	Инкӱльыослэн углерод жильыенызы валчӱяськем углеводородӱс

Ч

Чугун	Чугун	Кортӱз углеродэн (2,14 %-лӱсь тросгес) но мукет ӱзнӱтӱсын чыжатӱм
Чырс сылалӱс	Кислые соли	Трос инӱето чырсалӱслэн инпырыосазы водород инкӱльыосты металл катионӱсын быдӱсак воштымтӱ бере кылдӱм тырметӱс

Удмурт удыскыл	Ључ удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
Чырсал вӧлскет	Кислотная среда	Вӧлскет, кураз водород ионӥслэн напльксы гидроксид-ионӥслэн напльксылэсь бадӟымгес; $\text{pH} < 7$
Чырсалӥсь	Кислоты	Кушето тырметӥсь, кудӥсьыз металл инкӧльылы воштӥськыны быгӥтӥсь водород инкӧльыослэсь но чырсал бервылӥслэсь кылдо
Чырсатон	Окисление	Электронӥёсты сётон мынэт
Чырсатон степень	Степень окисления	Инкӧльылэн герӟетын тупатыса кутэм зарядэз, инкӧльы ионӥслэсь пӧрмемын малпаса лыдьямын
Чырсаӥсь-берыктӥсь воштӥськонӥсь	Окислительно-восстановительные Реакции	Ёзнэтӥслэн чырсатон степеньзы воштӥськыса мынӥсь реакцииос
Чырсаӥсьсь	Окислители	Тырметӥсь, кудӥсьызлэн пуштросазы воштӥськонӥсь дырӟа электронӥёсты кутӥсь инкӧльыос пыро
Ї		
Їужтуй	Латунь	Ыргонэз цинкен (45%-озь) но мукет ёзнэтӥсын ӥжатэм
Їжатэмӥсь	Сплавы	Металло хими герӟосэн трос ёзнэто тырметӥсь
Ш		
Шолоко вӧлскет	Щелочная среда	Вӧлскет, кураз водород ионӥслэн напльксы гидроксид-ионӥслэн напльксылэсь ӧжытгес; $\text{pH} > 7$
Шолоко металлӥсь	Щелочные металлы	Периодической сӧзнэтлэн IА группыасьтыз металлӥсь (литий, натрий, калий, рубидий, цезий, франций); шолок но ву кусыпӟаськыку кылдо
Шонер пропорцитэм воштӥськонӥсь (асчырсатон-асберыктон)	Реакции диспропорционирования (самоокисления-самовосстановления)	Воштӥськонӥсь, кудӥсаз чырсаӥсь но берыктӥсь ионлэн яке инпырылэн одйг кадӥ инкӧльыез луэ

<i>Удмурт удыскыл</i>	<i>Ључ удыскыл</i>	<i>Удыскыллэн валэктонэз</i>
Шоро-кусно сылалтёс	Средние соли	Чырсаллэн инпырыз водород инкёльыосты металл инкёльыосын яке основанилэн инпырыз гидроксогруппаосты чырсал бервылтёсын быдэсак воштэм бере кылдись тырметъёс
Щёлочноземельной металлтёс	Щелочноземельные металлы	Кальций, стронций, барий, радий
Ы		
Ыльтырет	Сырьё	Ужпöрын пöртэм продуктёс поттон понна кутиськись инкуазь материалтёс (инкуазь ваньбур)
Э		
Экзотермической воштыськонтьёс	Экзотермические реакции	Шунытлыкёз поттонэн мыныйс воштыськонтьёс
Экстракция	Экстракция	Инкуазь суретьёсысь ёзьёсты поттон, амалэз – тупась сылметъёс юрттэмен, кизер фазае пыртон
Электро сй	Электронный слой	Одйг энергетика уровеньын интыяськем инкёльы электронъёслэн огъялыксы (энергетика валатонъёссы матын луо)
Электрод потенциаллэн кабез	Стандартный электродный потенциал	1 моль/л металл ионъёслэн наплькенызы аслаз сылало сылметаз понэм металл но кабьем водород электрод куспось потенциалъёслэн пöртэмлыксы
Электролиз	Электролиз	Электролитлэн сылметаз яке чыжатэмаз пыртэм электродъёсын электро ток улсын ортчись чырсатись-берыктись воштыськонъёслэн огъялыксы
Электролит луйсьтэмтёс	Неэлектролиты	Тырметъёс, кудёссылэн ву сылметъёссы но чыжатэмтёссы электро токез пыртйзы уг лэзё

Удмурт удыскыл	Ӗуч удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
Электролитической люкиськон	Электролитическая диссоциация	Электролитлэн, вуын сылмыкуз яке ӗыжакуз, эрико ионӕслы ӕзнаськемез
Электролитической люкиськонлэн степенез (α)	Степень электролитической диссоциации (α)	Ионӕслы люкиськем электролитлэн инпырыосызлэн лыдзы борды сылмем инпырыослэн огъя лыдзылэн отношенизы
Электролитӕс	Электролиты	Электро ток пыртӕзы лэзыны быгатӕсь тырметӕс, ву сылметӕс но ӗыжатӕмӕс
Электрон борды ватсаськон	Сродство к электрону	Инкӧлы борды электрон ватсаськыку потӕсь кужым
Электрон орбитальӕслэн гибридизацизы	Гибридизация электронных орбиталей	Инкӧлыыо орбитальӕслэн кусыпьяськонзы, кудӕз соосты кабзыа но кужымзыа ӗошкыта
Электроотрицательность	Электроотрицательность	Инкӧлыыослэн, хими герӕос кылдыку, мукет инкӧлыыослӕс валентлыко электронӕссӕс бордазы кыскыны быгатонлыксы
Электрофильӕс	Электрофилы	Электронӕсты бордазы герӕзаны быгатӕсь инпырыос но ионӕс
Электрохими воштӕськонӕс	Электрохимические реакции	Воштӕськонӕс, кудӕсызлы электро ток кутскон сӕтӕ
Элиминированни (ишкалтон)	Элиминирование (отщепление)	Хими воштӕськон, кудӕз дырӕа одӕг герӕтлэн инпырысытыз кылдо кӧня ке выль тырметӕслэн инпырыоссы, со кӧня ке полӕс герӕосӕс яке цикльӕс кылдонӕ вуттӕ
Эмпирика (огшоры) формула	Эмпирическая (простейшая) формула	Формула, кудӕз тырметӕ пырысь ӕзнӕтӕслэн инкӧлыыоссы кусыпсь герӕзаськемез возматӕ
Эмульсионс	Эмульсии	Огкадь луисьтӕм сӧзнӕтӕс, одӕг кизерлыклэн пичи шапыкӕсызлӕс кылдо (пырыослэн быдӕалазы 10^{-5} – 10^{-7} м), со шапыкӕс мукет кизерлыклэн инпырыосыз куспын огкадь люкемын

Удмурт удыскыл	Ӗуч удыскыл	Удыскыллэн валэктонэз
Эндотермической воштьськонъёс	Эндотермические реакции	Шунытлыкез кысконэн мынйсь воштьськонъёс
Энергетика уровень	Энергетический уровень	Квантлыко но механика сӓзнэтысь энергилэн луыны быгатйсь валатонэз (кылсярысь, инкӓльыын электронлэн). Энергилэн матын луись валатонъёсыныз кӓня 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 (энергопуштрос) H	Энтальпия (энергосодержа- ние) H	Термодинамической функция, кудйз пуш кужымлэсь огъя лыдзэ но зйбетез объёмлы уноятыва 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 чырсаляёс но одйг инкӓльыо спиртъёс куспын берыктыны луоно воштьськонъёс, кудъёсыз кушето эфирыёс кылдонэ вутто

Русско-удмуртский указатель терминов

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

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

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

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

Б

Бактерициды
 Белки
 Бензин
 Буферные растворы

Бактерицидъёс
 Белокъёс
 Бензин
 Буферлыко сылметъёс

В

Валентные электроны
 Взвеси
 Внутримолекулярные ОВР
 Водородная связь
 Водородные соединения
 Водородный показатель (рН)
 Восстановители
 Восстановление

Валентлыко электронъёс
 Взвесьёс
 Инмульыос пушкын ортчис
 чырсайтись-берыктись воштыськонъёс
 Водород герзос
 Водород герзетъёс
 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 кутйськись ыльтырмет

Галогенъёс\сылалкылдытйсьёс
Гальвань ёзнэтьёс
Гель
Гербицидъёс
Гетероген воштйськонъёс
Гетероциклыко герзетьёс
Гидридъёс
Гидроксидъёс
Вуэн люкон
Валтйсь подгруппа (А-группа)
Валтйсь квантлыко лыдпус (n)
Гомоген воштйськонъёс
Гомологъёс
Жуан
Группа
Гудрон

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

Вулэн чуртылыкез
Койёс

Авогадролэн катэз
Вырьсь-карьсь массаослэн катсы (хими кинетикалэн валтйсь катэз)
Быдзалая кусыпъёслэн катсы
Золь
Зооцидъёс

Изомеръёс
Изотопъёс
Ингибиторъёс
Индикаторъёс
Индукция эффект

Инсектициды
Ионная химическая связь
Ионное производство воды (KH_2O)
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 (KH_2O)
Ионлыко воштйськонъёс
Ионтьёс

Карбон чырсальёс
Катализаторъёс
Каталитической воштйськонъёс
Каталитической ядъёс
Катионъёс
Катод
Каучукъёс
Керосин
Кетонъёс
Ковалентлыко хими герзос
Коллоид сӧзнэтъёс
Люкиськонлэн яланлыдыз (Ял)
Крекинг
Кристалло ву
Кристаллогидратъёс

Лигроин

Магнито квантлыко лыдпус m_l
Мазут
Атомлэн массовой лыдыз
Инмульос куспын ортчись чырсатйсь-
берыктйсь воштйськонъёс
Мезомер эффект
Мельхиор
Металл герзос
Металлургия
Металлъёс
Механизм
Инмулы
Моль

Герзослэн огланьскемез
Герзослэн тырмемез
Металл луисьгъмъёс
Берыктонтэм воштйськонъёс

Герзос кылдонлэн вошгъяськоно
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 воштйськонтьёс
Майталомон
Ёзнэтлэн ёшатымон атом массаез (Ar)
Газлэн мукет газья ёшатымон
секутлыкес (D)

Металлтьёсты нызь карон
Вильысь кристаллэ выжтон
Жыныё люкиськонлэн дырыз
Ёзнэтъёслэн Периодической сёзнэтсы
Ватсаськем подгруппа (В-группа)
Герзослэн полярлыкес
Герзослэн полярной луэмеэ
Авогадролэн яланлыдыз
Вант-Гоффлэн возетэз
Гундлэн возетэз
Ле Шательелэн иньетэз
Вёлметлыкко (геометри) изомерия

Воштон реакциос
Воштон реакциос
Воштйськон реакциос
Герзаськон реакциос
Люкиськон реакциос
Извыжы

Кужмо электролитъёс
Ляб электролитъёс
Кушето тырмет
Кушето эфиръёс
Андан

Воштйськонлэн шунытлык эффектэз
Герзет кылдытысь шунытлык

Менделеев-Клайперонлэн
уравненизы (идеальной газлэн
инэт уравнениез)

Жилыё воштйськонтьёс

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

Металлъёслэн напряженизылэн
электрохими чурез
Активацилэн кужымеэ
Ионизацилэн кужымеэ
Герзос кужым

Я

Ядро атома

Атомлэн мульыез