Мета цього словничка — задовольнити потреби мовленнєвої практики вчителів хімії в Україні та їхніх учнів.

Словник містить 45 термінів та стійких словосполук.

Російська	**Українська**	***Приклад застосування***
Явление	Явище	*Усі зміни, що відбуваються у природі, називають явищами.*
Кислород	Кисень	*Кисень – газ без кольору, смаку та запаху, трохи легший за повітря.*
Растворитель	Розчинник	*Будь-який розчин складається з розчинника та розчиненої речовини.*
Растворимость	Розчинність	*Таблиця розчинності основ, кислот і солей у воді наведена на останньому форзаці підручника.*
Водород	Водень	*Водень – це проста речовина, молекула якої складається з двох атомів Гідрогену.*
Углерод	Вуглець	*Вуглець є основою всіх органічних речовин.*
Основание	Основа	*Основи – це сполуки, що складаються з катіонів металічного елементу та гідроксид-аніонів.*
Щёлочь	Луг	*Добре розчинними є тільки основи лужних і лужноземельних металів, тобто луги.*
Кристаллическая решётка	Кристалічна ґратка	*Залежно від природи частинок, розміщених у вузлах кристалічної ґратки, і від характеру зв'язку між ними розрізняють іонні, атомні, молекулярні та металічні ґратки.*
Степень окисления	Ступінь окиснення	*Умовний електростатичний заряд атома називають його ступенем окиснення.*
Количество вещества	Кількість речовини	*1 моль – це така кількість речовини, що містить число Авогадро структурних частинок.*
Окислительно-восстановительная реакция	Окисно-відновна реакція	*Реакції, що відбуваються зі зміною ступенів окиснення, називають окисно-відновними реакціями.*
Углеводород	Вуглеводень	*Вуглеводні – органічні речовини, до складу яких входять лише атоми вуглецю та водню.*
Углевод	Вуглевод	*У рослинах вуглеводи становлять до 80% сухої речовини.*
Резина	Гума	*Внаслідок певних хімічних реакцій вулканізатора з каучуком утворюється високоеластична гума.*
Необратимые и обратимые реакции	Необоротні і оборотні реакції	*Необоротними називаються реакції, які відбуваються лише в одному напрямі, в той час як оборотні реакції*

		одночасно відбуваються у двох взаємно протилежних напрямах.
Удобрение	Добриво	*Добрива вносять у ґрунт для того, щоб забезпечити рослини необхідними поживними елементами.*
Плотность	Густина	*Шар олії розташовується над шаром води, бо її густина менша.*
Летучий	Леткий	*Метанол, як і етанол, є леткою речовиною зі слабким спиртовим запахом.*
Неделимый	Неподільний	*Атом є хімічно неподільною частинкою.*
Подуровень	Підрівень	*Якщо останнім заповнюється p-підрівень, то такий елемент називається p-елементом.*
Постоянная	Стала	*Стала Авогадро – це кількість структурних частинок, що містяться у одному молі речовини.*
Связь	Зв'язок	*Ковалентний зв'язок утворюється між атомами неметалів.*
Гидрирование	Гідрування	*Суть процесу гідрування полягає в приєднанні водню до простих та складних речовин за наявності каталізатора.*
Замещение	Заміщення	*Реакції заміщення полягають у заміні в молекулі одного чи більше атомів на інші.*
Присоединение	Приєднання	*В результаті реакцій приєднання з двох або більшої кількості реагентів утворюється один продукт реакції.*
Разложение	Розклад	*В результаті розкладу води утворюються водень та кисень.*
Воздух	Повітря	*Повітря – це суміш газів.*
Газообразный	Газоподібний	*Перехід із твердого стану одразу в газоподібний називають сублімацією.*
Давление	Тиск	*Стан газу характеризується його температурою, тиском і об'ємом.*
Жидкость	Рідина	*Для перемішування рідини у хімічному стакані використовують скляну паличку.*
Зависимость	Залежність	*Залежність швидкості реакції від концентрації реагуючих речовин визначається законом діючих мас.*
Исходное вещество	Вихідна речовина	*При взаємодії вихідних речовин утворюються відповідні продукти реакції.*
Массовая доля	Масова частка	*Для вираження складу розчинів використовують масову частку розчиненої речовини.*
Мел	Крейда	*Крейда містить значно менше домішок і значно м'якша за вапняк.*

Свойство	Властивість	*Взаємодія з кислотами – одна з хімічних властивостей лугів.*
Реагировать	Реагувати	*До хімічних властивостей речовин відносять їх здатність реагувати з іншими речовинами.*
Смесь	Суміш	*Суміші складаються з декількох компонентів і бувають однорідними та неоднорідними.*
Соединение	Сполука	*Харчова сіль – сполука з йонним зв'язком*
Состав	Склад	*Хімічний склад повітря такий: азот, кисень, інші гази.*
Строение	Будова	*Атом має складну будову.*
Возбуждённое состояние	Збуджений стан	*Перехід атома в збуджений стан відбувається при опроміненні або нагріванні речовини.*
Электронное облако	Електронна хмара	*Електронна хмара – це модель руху електрона в атомі.*
Электроотрицательность	Електронегативність	*Здатність атомів відтягувати на себе електрони називається електронегативністю.*
Осадок	Осад	*Випадання осаду – одна з ознак якісних реакцій.*

Упорядкувала: Тетяна Божко,
вчителька хімії,
учасниця програми «Навчай для України»