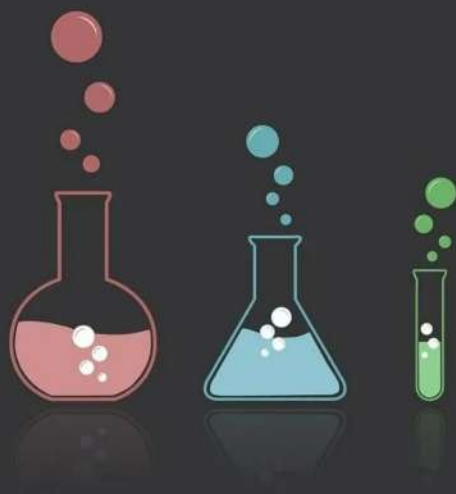


от создателей
himi4ka.ru

Самый понятный учебник по химии



2023

Введение

Самый понятный учебник по химии... Сильно сказано, не так ли? Скоро убедитесь в этом. Ну а пока вкратце расскажу о своей истории.

Когда я учился в школе, химию нам объясняли очень плохо. Первую четверть это вообще делал учитель физики... Он просто читал учебник, который итак был написан сложным научным языком.

Много непонятных формул, определений, химических реакций... Голова кругом! Стоило пропустить хотя бы один урок, как я сразу же переставал что-либо понимать. К этому ещё добавилось неумение преподавателя объяснять сложные вещи простым языком. Короче говоря, химия стала моим самым нелюбимым школьным предметом.

Я смотрел на удивительные химические опыты в интернете, слышал о научных открытиях и то, как химия делает нашу жизнь лучше. И мне было обидно за то, что школьная программа составила такое негативное впечатление.

Поэтому, поступив в университет, я поставил перед собой цель: раз и навсегда самому разобраться с химией и помочь в этом остальным. Так в 2015 году появился этот сайт, который помог уже более 5 млн человек по всему миру!

За 7 лет работы репетитором я изучил все школьные учебники по химии, провёл больше 1000 занятий по химии и могу с уверенностью сказать, что этот учебник самый лучший и понятный.

Не важно, учитесь вы в школе или в университете, работаете или на пенсии, хотите стать отличником или просто понять предмет для себя...

Если вы просто внимательно его прочитаете, то с химией у вас больше не будет никаких проблем!

Урок 1. Атомы и химические элементы

Все, что нас окружает состоит из самых разных веществ – железо, дерево, кожа. А из чего состоят сами вещества? Что представляют собой частицы, которые дальше уже нельзя разделить? Над этими вопросами задумывались ученые еще в глубокой древности.

Атомное строение вещества

Философы Древней Греции еще за 400 лет до н. э. считали, что существуют крохотные кирпичики, из которых состоят вещества.

Они думали, что каждое вещество составлено из присущих только ему атомов, то есть существуют атомы, например, мяса, атомы песка, дерева, воды и т. д. Другими словами, сколько есть веществ, столько и видов атомов.

«По-моему, всё состоит
из маленьких неделимых
частиц»

- Греческий философ



Доказательств существования атомов в то время, конечно, не было, и это учение было забыто почти на две тысячи лет. И только в самом начале XIX в. идея атомного строения веществ была возрождена английским ученым Джоном Дальтоном.

Согласно его теории, все вещества состоят из очень маленьких частиц — **атомов**. Когда происходят химические реакции, атомы не разрушаются и не возникают вновь. *Атомы только переходят из одних веществ в другие.*

Это как детали конструктора. Из деталей можно собирать разные игрушки, а из атомов – разные вещества.

Атомы – мельчайшие, химически неделимые частицы

Химические элементы

Общее число атомов во Вселенной очень велико. Однако видов атомов сравнительно немного. Каждый такой определенный вид атомов называется химическим элементом.

Химический элемент – определённый вид атомов

Позже, после изучения строения атома, вы узнаете более точное определение этого понятия.

На 2023 год известно 118 химических элементов. Атомы одного и того же элемента имеют одинаковые размеры, практически одинаковое строение и массу. Атомы разных элементов различаются между собой, прежде всего, строением, размерами, массой и целым рядом других характеристик.

На заметку: из 118 химических элементов в природе встречается только 92, а остальные 26 получены искусственно с помощью специальных физических методов.

Из атомов такого небольшого числа химических элементов построены все вещества, существующие в природе и полученные химиками в лабораториях. А это более 60 млн веществ. Все они представляют собой самые различные сочетания атомов тех или иных элементов.

Так же, как из 33 букв алфавита составлены все слова русского языка, из атомов небольшого числа элементов состоят все известные вещества.

Название химического элемента	Химический знак элемента	Произношение
Азот	N	Эн
Алюминий	Al	Алюминий
Водород	H	Аш
Железо	Fe	Феррум
Золото	Au	Аурум
Калий	K	Калий
Кальций	Ca	Кальций
Кислород	O	О
Кремний	Si	Силициум
Магний	Mg	Магний
Медь	Cu	Купрум
Натрий	Na	Натрий
Ртуть	Hg	Гидраргиум
Свинец	Pb	Плюмбум
Сера	S	Эс
Серебро	Ag	Аргентум
Углерод	C	Ц
Фосфор	P	П
Хлор	Cl	Хлор
Цинк	Zn	Цинк

Краткие выводы урока:

- 1) Атомы — мельчайшие, химически неделимые частицы;
- 2) При химических реакциях атомы не исчезают и не возникают из ничего, а только переходят из одних веществ в другие;
- 3) Каждый отдельный вид атомов называется химическим элементом. Он имеет свое название и обозначение — химический символ;
- 4) Атомы разных химических элементов различаются массой, размерами и строением.

Атомная единица массы

Пользоваться такими маленькими величинами масс атомов при расчетах неудобно. Поэтому на практике вместо «обычных» масс атомов (которые в килограммах) стали применять их относительные значения.

Сейчас будет немного странно, но химики договорились именно так...

Они взяли массу атома углерода, разделили, как торт, на 12 частей и назвали полученный кусок *атомной единицей массы* (сокращённое а. е. м.). Её международное обозначение – **u** (от английского слова «unit» — единица):

$$1 \text{ u} = \frac{m_a(\text{C})}{12} = \frac{19,94 \cdot 10^{-27} \text{ кг}}{12} \approx 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ кг.}$$

Атомная единица массы — это 1/12 часть массы атома углерода, которая равна $1,66 \cdot 10^{-27}$ кг

Относительная атомная масса

Сравнивая массы атомов различных элементов с атомной единицей массы, получают значения относительных атомных масс химических элементов.

Относительная атомная масса элемента — это физическая величина, которая показывает, во сколько раз масса атома данного химического элемента больше 1/12 части массы атома углерода

Проще говоря, относительная атомная масса показывает, во сколько раз масса атома данного элемента больше атомной единицы массы **u**.

И в таблице Менделеева приведены именно относительные атомные массы для каждого химического элемента.

$$A_r(X) = \frac{m_a(X)}{u},$$

где X — символ данного элемента.

Например, относительная атомная масса водорода:

$$A_r(\text{H}) = \frac{m_a(\text{H})}{u} = \frac{1,6735 \cdot 10^{-27} \text{ кг}}{1,66 \cdot 10^{-27} \text{ кг}} \approx 1,008,$$

А кислорода:

$$A_r(\text{O}) = \frac{m_a(\text{O})}{u} = \frac{26,56 \cdot 10^{-27} \text{ кг}}{1,66 \cdot 10^{-27} \text{ кг}} \approx 16.$$

Очень часто относительную атомную массу называют просто атомной массой. Однако следует отличать атомную массу ($A_r(\text{O}) = 16$) от массы атома в килограммах ($m_a(\text{O}) = 26,56 \cdot 10^{-27} \text{ кг}$) или атомных единицах массы ($m_a(\text{O}) = 16 \cdot u$). Закрепим всё на таком примере:

Пример: Во сколько раз атом ртути тяжелее атома кальция?

Решение:

Относительные атомные массы элементов равны: $A_r(\text{Hg}) = 201$ и $A_r(\text{Ca}) = 40$.

Масса атома ртути равна: $m_a(\text{Hg}) = A_r(\text{Hg}) \cdot u$ (кг).

Масса атома кальция равна: $m_a(\text{Ca}) = A_r(\text{Ca}) \cdot u$ (кг).

$$\frac{m_a(\text{Hg})}{m_a(\text{Ca})} = \frac{A_r(\text{Hg}) \cdot u}{A_r(\text{Ca}) \cdot u} = \frac{A_r(\text{Hg})}{A_r(\text{Ca})}.$$

Другими словами, отношение масс атомов этих элементов равно отношению их относительных атомных масс. Следовательно, отношение масс атомов ртути и кальция равно:

$$\frac{m_a(\text{Hg})}{m_a(\text{Ca})} = \frac{201}{40} = 5,03.$$

Ответ: в 5,03 раза.

Краткие выводы урока:

- 1) Атомная единица массы представляет собой $1/12$ часть массы атома углерода;
- 2) Относительная атомная масса химического элемента равна отношению массы его атома к $1/12$ части массы атома углерода;
- 3) Относительная атомная масса химического элемента является величиной безразмерной и показывает, во сколько раз масса атома данного элемента больше атомной единицы массы.

Урок 3. Молекулы и простые вещества

Атомы химических элементов существуют в природе как в свободном, так и в связанном состоянии. Например, благородные газы — гелий He, неон Ne, аргон Ar, криптон Kr, ксенон Xe — находятся в воздухе в виде **одиночных** атомов. Атомы всех остальных элементов в природе существуют вместе друг с другом.

Они всегда стремятся соединиться, связаться с другими атомами за счет особых сил. Почему?

Потому, что так они достигают более устойчивого состояния. Так устроена природа и против неё не попрёшь: *всё стремится к максимально устойчивому состоянию.*

Что такое молекула?

Из курса физики вы уже немного знаете о молекулах — частицах вещества, состоящих обычно из двух и более атомов. Что же такое молекула?

Молекула — наименьшая частица вещества, способная существовать самостоятельно и сохраняющая его химические свойства

Молекулы благородных газов одноатомны, а молекулы таких веществ, как кислород, водород, азот, хлор, бром, состоят из двух атомов. Молекула фосфора содержит четыре атома, а серы — восемь. Чуть позже разберём подробнее.

Простые вещества

Если вещества состоят из атомов одного вида, то они относятся к *простым веществам*.

Простыми называются вещества, которые образованы атомами одного химического элемента

Простые вещества — одна из форм существования химических элементов в природе. Простые вещества, состоящие из молекул, относятся к веществам молекулярного строения. Иначе говоря, если что-то состоит из двух или более атомов, то оно молекулярного строения.

При обычных условиях среди них есть газы (водород, кислород, азот, фтор, хлор, благородные газы), жидкости (бром) и твердые вещества (сера, йод, фосфор).

Конец ознакомительного фрагмента...

**Хотите продолжить изучение?
Тогда приобретите полную версию учебника
на нашем сайте himi4ka.ru**