|  |  |
| --- | --- |
| **Тема:** | **«ВАЛЕНТНОСТЬ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ».** |
| **Цель урока:** | сформировать понятие валентность и научиться определять валентность по химическим формулам. |
| **Задачи урока:** | *Образовательные:* Познакомить учащихся с понятием валентность; Сформировать и закрепить умение определять валентность по химическим формулам.*Воспитательные:* Создать условия для формирования интереса к знаниям, умениям, адекватной оценке своей деятельности. Для продолжения экологического воспитания, бережного отношения к окружающей среде.*Развивающие:* совершенствовать умения работать с учебной, научно- популярной, справочной литературой. |
| **Тип урока:** | комбинированный, изучение нового материала |
| **Методы и форма проведения**  | Словесные (рассказ-беседа), наглядные . |
| **Этап урока** | **План урока**1. Организационный момент (3 мин).
2. Проверка домашнего задания (10 мин).
3. Изучение нового материала(20мин).
4. Закрепление и обобщение изученного материала (10 мин).
5. Домашнее задание (2 мин).
 |
| ?О?О?О?О?О?ОЗапись в тетрадиЗапись в тетради | Ход урока.1. **Организационный момент.** Здравствуйте. Сегодня мы с вами повторим материал, который изучали на прошлом уроке «Химическая формула». Относительная молекулярная масса». Потренируемся в вычислении относительной молекулярной массы. А затем перейдем к изучению новой темы.
2. **Проверка домашнего задания.**

Итак, первый вопрос: что такое химическая формула?Химическая формула – это запись, выражающая качественный и количественный состав данного вещества.А что такое, качественный и количественный состав вещества? Качественный состав – это какие элементы входят в состав данного вещества, а количественный – в каком соотношении.Что такое, индекс и коэффициент в химической формуле? Индекс обозначает число атомов каждого химического элемента, входящего в состав молекулы, пишется справа внизу от символа элемента. Коэффициент – обозначает количество атомов или молекул, пишется перед символом элемента.Что означает следующая запись: 2Сl, 2Сl2, 3Сl2, 5НСl2Сl – два атома хлора;2Сl2 – две молекулы хлора; 3Сl2 – три молекулы хлора; 5НСl – пять молекул хлороводорода.Что такое относительная молекулярная масса, как она обозначается и как рассчитывается?Относительная молекулярная масса – показывает во сколько раз масса молекулы данного вещества больше 1/12 массы атома углерода; обозначается Мr. Относительная молекулярная масса равна сумме относительных атомных масс элементов, входящих в состав молекулы вещества, с учетом индексов.Давайте рассчитаем Мr молекулы следующего вещества:Мr(Al2(SO4)3) = Ar(Al)2 + Ar(S)3 + Ar(O)12 = 54 + 96 + 192 = 342Значит относительная молекулярная масса Al2(SO4)3 равна 342.1. **Изучение нового материала.**

Чтобы вывести химическую формулу вещества, надо знать число атомов каждого элемента, входящего в состав вещества, и отношение числа их атомов. Например, формула воды (Н20) показывает, что в нее входят два атома водорода и один атом кислорода. Формула углекислого газа — СО,. Он состоит из одного атома углерода и двух атомов кислорода. При составлении химической формулы любого вещества учитываются закономерности взаимодействия элементов между собой. Эти закономерности связаны с понятием валентности.***Валентность* — это способность атомов химического элемента присоединять определенное число атомов другого элемента.**Например, элемент *водород* с другими элементами образует следующие соединения:В этих соединениях число атомов водорода, присоединяющихся к атомам хлора, кислорода, азота и углерода, выражается отношениями: 1:1; 2:1; 3:1; 4:1. Атом водорода не может присоединить больше одного атома другого элемента, поэтому валентность водорода принимается за единицу валентности. Так как валентность водорода равна 1, валентность других элементов в приведенных соединениях соответ­ствует числу атомов водорода, которые присоединяют к себе эти элементы. Например, в молекуле хлороводорода атом хлора присое­диняет к себе один атом водорода. Следовательно, хлор одновалентен. В молекуле воды кислород присоединяет два атома водорода, значит, он двухвалентен. В молекуле аммиака азот трехвалентен, так как его атом присоединяет три атома водорода. В молекуле метана углерод четырехвалентен, так как он присоединяет четыре атома водорода.**В формулах число валентности записывается римскими цифрами над элементами. В тексте валентность элемента указывается справа в круглых скобках римскими цифрами.** Например, Cu(II) читается “купрум-два”.Таким образом, валентность — это число, показывающее, сколько атомов одновалентного элемента (например, водорода, хлора и т. д.) может присоединить к себе атом другого элемента. Чтобы лучше представить смысл понятия “валентность”, изобразим вышепри­веденные соединения в виде развернутых формул, где черточки между элементами условно обозначают валентность:Число черточек соответствует числу валентности каждого элемента. Валентность водорода всегда равна 1, поэтому атом водорода соединяется с атомами других элементов одной черточкой. Валентность атома кислорода равна двум, поэтому он соединяется с атомами других элементов двумя черточками, атом азота — тремя, а атом углерода — четырьмя черточками. Это говорит о том, что азот имеет валентность III, а углерод — IY.Мы рассматривали **соединения, состоящие из двух элементов,** т. е. **биэлементные соединения,** в которых вторым элементом был водород. Валентность другого элемента мы определяли по числу атомов водорода. Валентность одного элемента в биэлементных соединениях можно определить по известной валентности любого второго элемента. К элементам с известной валентностью, кроме водорода, относится и кислород. Его валентность в соединениях всегда равна двум. Например, валентность углерода в углекислом газе (С02) равна IV, так как он присоединяет два атома двухвалентного кислорода.**Если в биэлементных соединениях число атомов каждого эле­мента больше одного, то индексы в их формулах можно определить по их валентности.** Например, зная, что алюминий трехвалентен, а кислород двухвалентен, напишем рядом символы алюминия и кислорода и поставим над ними числа их валентности: А10. Находим наименьшее кратное число, выражающее валентность алюминия и кислорода. Оно равно 2-3 = 6. Наименьшее кратное число делим на валентность алюминия 6:3 = 2 и получаем число его атомов в молекуле оксида. Валентность кислорода равняется двум, значит число его атомов будет равняться (6:2) = 3. Формула оксида алюминия будет ш п выражаться: А12 03. Убедимся в правильности составленной формулы. Суммарная валентность двух атомов алюминия составляет: 3-2 = 6, валентность трех атомов кислорода также равна: 2-3 = 6. Таким образом, выполняется правило, доказывающее, что **число единиц валентности всех атомов одного элемента равно числу единиц валентности всех атомов другого элемента.**Это правило учитывается при определении неизвестной валент­ности элемента в составе любого биэлементного соединения. Напри­мер, чтобы найти суммарную валентность серы в составе сероводорода (H2S), число атомов водорода надо умножить на его валентность: 2\*1 = 2. Это наименьшее кратное число для значений валентности серы и водорода. Делим это число на число атомов серы: 2:1=2, так как в данном соединении содержится один атом серы, и находим валентность серы. Она равна двум. Следовательно, сера в сероводороде двухвалентна.\* Многие элементы в своих соединениях проявляют постоянную валентность. Но есть элементы, обладающие переменной валентностью (табл. 3).Водород, натрий и калий во всех соединениях одновалентны; кислород, кальций и магний проявляют постоянную валентность, равную двум (II). **Медь, железо и некоторые другие элементы могут менять свою валентность. Их называют элементами с переменной валентностью.** Эта переменность зависит от природы и условий взаимодействия элементов в соединении. Например, при сгорании угля на воздухе образуется диоксид углерода (С02), а при недостаточном поступлении воздуха — монооксид углерода (СО). В первом соединении углерод четырехвалентен, а во втором — двухвалентен.1. **Закрепление и обобщение изученного материала.**

**I вариант**1. Определите валентность химических элементов в следующих соединениях: СО, ZnS, SiН42. Расставьте индексы в химических формулах следующих соединений:а) K..O.. Iб) Аl..I.. V Iв) Р..Cl..3. Составьте химические формулы соединений с кислородом следующих элементов (символ кислорода в формулах ставится на второе место): а) железа (II) б) азота (IV)4. Составьте химические формулы соединений с хлором (I) следующих элементов (символ хлора в данных формулах ставится на второе место): а) бария  б) железа (III)**II вариант**1. Определите валентность химических элементов в следующих соединениях:HBr, Ca3P2, MgCl22. Расставьте индексы в химических формулах следующих соединений:  VI а) S..O.. III Iб) Fe..Cl.. I IIв) Cu..S..3. Составьте химические формулы соединений с кислородом следующих элементов (символ кислорода в формулах ставится на второе место): а) калия  б) кремния(IV)4. Составьте химические формулы соединений с хлором (I) следующих элементов (символ хлора в данных формулах ставится на второе место): а) алюминия б) кальция**III вариант**1. Определите валентность химических элементов в следующих соединениях:NO, Na2S, СaCl22. Расставьте индексы в химических формулах следующих соединений: I IIа) Ag..S.. IIб) Аl..S.. IVв) Si..H..3. Составьте химические формулы соединений с кислородом следующих элементов (символ кислорода в формулах ставится на второе место): а) хлора (VII) б) бария 4. Составьте химические формулы соединений с серой (II) следующих элементов (символ серы в данных формулах ставится на второе место): а) железа (III) б) меди (II)**IV вариант**1. Определите валентность химических элементов в следующих соединениях:NaI, SiCl4, MgS2. Расставьте индексы в химических формулах следующих соединений: Iа) N..O.. Iб) Ba..Cl.. IVв) Si..O..3. Составьте химические формулы соединений с кислородом следующих элементов (символ кислорода в формулах ставится на второе место):а) cеры(VI)б) углерода(II)4. Составьте химические формулы соединений с бромом (I) следующих элементов (символ брома в данных формулах ставится на второе место):а) cеребра (I)б) алюминия**5. Домашнее задание:** § 12 стр. 30-33 читать. № 3,4,7 стр 33. |