ТЕРМИНОЛО-ГИЧЕСКИЙ ДИКТАНТ

Тема:

Химическая связь

КОГДА?

На занятии химии

ГДЕ?

В учебной аудитории ГБПОУ ДЗМ МК №7

Ул. Милашенкова, д. 7А, Москва

При участии • Группы Т-11С• Группы Т-12С• Группы Т-13С• Группы Т-14С • Группы Т-15С • Группы Т-16С •

БЕЗ ОГРАНИЧЕНИЙ ПО ВОЗРАСТУ

ПРЕДВАРИТЕЛЬНАЯ ПРОДАЖА БИЛЕТОВ

Участие - БЕСПЛАТНО

ВО ВРЕМЯ ДИКТАНТА

В аудитории полная тишина и сосредоточенность

СПОНСОРЫ

Департамент Здравоохранения города Москвы

ПРИ ПОДДЕРЖКЕ

Трудолюбивого педагогического коллектива Медицинского колледжа №7

ВОПРОС 1

.... – ЭТО

СИЛЫ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ МЕЖДУ АТОМАМИ ИЛИ ГРУППАМИ АТОМОВ, ПРИВОДЯЩИЕ К ОБРАЗОВАНИЮ МОЛЕКУЛ, ИОНОВ, СВОБОДНЫХ РАДИКАЛОВ, А ТАКЖЕ ИОННЫХ, АТОМНЫХ И МЕТАЛЛИЧЕСКИХ КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ РЕШЁТОК.

Вставьте пропущенное слово (а)

Разные вещества имеют различное строение. Из всех известных на сегодняшний день веществ только инертные газы существуют в виде свободных (изолированных) атомов, что обусловлено высокой устойчивостью их электронных структур. Все другие вещества (а их в настоящее время известно более 10 млн.) состоят из связанных атомов.

ВОПРОС 2

ТЕОРИЮ КОВАЛЕНТНОЙ СВЯЗИ ПРЕДЛОЖИЛ В 1916 Г. АМЕРИКАНСКИЙ УЧЁНЫЙ

.....

..... .

Вставьте пропущенное слово (а)

За счет ковалентной связи образуется большинство молекул, молекулярных ионов, свободных радикалов и атомных кристаллических решеток. Ковалентная связь характеризуется длиной (расстояние между атомами), направленностью (определенная пространственная ориентация электронных облаков при образовании химической связи), насыщаемостью (способность атомов образовывать определенное число ковалентных связей), энергией (количество энергии, которое необходимо затратить для разрыва химической связи).

ВОПРОС 3

КОВАЛЕНТНЫЕ СВЯЗИ, ПРИ ОБРАЗОВАНИИ КОТОРЫХ ОБЛАСТЬ ПЕРЕКРЫВАНИЯ ЭЛЕКТРОННЫХ ОБЛАКОВ НАХОДИТСЯ НА ЛИНИИ, СОЕДИНЯЮЩЕЙ ЯДРА АТОМОВ, НАЗЫВАЮТСЯ

.....

Вставьте пропущенное слово

За счет ковалентной связи образуется большинство молекул, молекулярных ионов, свободных радикалов и атомных кристаллических решеток. Ковалентная связь характеризуется длиной (расстояние между атомами), направленностью (определенная пространственная ориентация электронных облаков при образовании химической связи), насыщаемостью (способность атомов образовывать определенное число ковалентных связей), энергией (количество энергии, которое необходимо затратить для разрыва химической связи).

ВОПРОС 4

В УЗЛАХ КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ РЕШЁТКИ НАХОДЯТСЯ ПОЛОЖИТЕЛЬНО ЗАРЯЖЕННЫЕ ИОНЫ И АТОМЫ МЕТАЛЛОВ, А МЕЖДУ НИМИ – ЭЛЕКТРОНЫ, КОТОРЫЕ МОГУТ СВОБОДНО ПЕРЕМЕЩАТЬСЯ ПО ВСЕЙ КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ РЕШЁТКЕ. ЭТИ ЭЛЕКТРОНЫ СТАНОВЯТСЯ ОБЩИМИ ДЛЯ ВСЕХ АТОМОВ И ИОНОВ МЕТАЛЛА И НАЗЫВАЮТСЯ «.....».

Вставьте пропущенное слово (а)

При образовании простых веществ – металлов – атомы достаточно легко отдают электроны внешнего электронного уровня. Таким образом, в кристаллах металлов часть их атомов находится в ионизированном состоянии.

ВОПРОС 5

ИОННАЯ СВЯЗЬ ОБРАЗУЕТСЯ МЕЖДУ АТОМАМИ, ИМЕЮЩИМИ БОЛЬШУЮ РАЗНОСТЬ ЭЛЕКТРООТРИЦАТЕЛЬНОСТИ (> .....)

Вставьте пропущенное число

Вещества, состоящие из молекул, имеют молекулярное строение. К таким веществам относятся все газы, жидкости, а также твердые вещества с молекулярной кристаллической решеткой, например йод. Твердые вещества с атомной, ионной или металлической решеткой имеют немолекулярное строение, в них нет молекул.

ЭТАЛОНЫ ОТВЕТОВ

ВОПРОС 1

Химическая связь

ВОПРОС 2

Гилберт Льюис

ВОПРОС 3

Сигма-связи

ВОПРОС 4

Электронный газ

ВОПРОС 5

1,7

КРИТЕРИИ ОЦЕНКИ

5 ПРАВИЛЬНЫХ ОТВЕТОВ
«ОТЛИЧНО»

4 ПРАВИЛЬНЫХ ОТВЕТА
«ХОРОШО»

3 ПРАВИЛЬНЫХ ОТВЕТА
«УДОВЛЕТВОРИТЕЛЬНО»

МЕНЕЕ 3 ПРАВИЛЬНЫХ ОТВЕТОВ
«НЕУДОВЛЕТВОРИТЕЛЬНО»