

Химия 8 класс ТЕСТ по теме: Виды химической связи и типы кристаллических решеток

Работа выполнена:
Учителем химии ГБОУ СОШ № 118
Выборгского района
Санкт - Петербурга

Тихомировой
Людмилой
Викторовной

Начать тест

Использованная литература и интернет-ресурсы : [шаблон создания тестов в PowerPoint](#)

Учебник: Н.Е.Кузнецова и др. Химия 8. Москва, Издательский центр «Вентана-Граф», 2005

Картинка КарКарыч: <http://rasnoe.carguru.ru/303-385-smeshariki.zhtml>

Результат теста

Верно: 15

Ошибки: 0

Отметка: 5

Время: 0 мин. 47 сек.

ещё

Вопрос 1

Веществом с ковалентной полярной связью является:

А). Cl_2

Б). NaBr

В). H_2S

Г). MgCl_2



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 2

Вещество с ковалентной неполярной связью имеет формулу:

А). NH_3

Б). Cu

В). H_2S

Г). I_2



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 3

Вещество с ионной связью имеет формулу:

А). CH_4

Б). NO

В). O_2

Г). K_2S



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 4

Путем соединения атомов одного и того же химического элемента образуется связь:

А). ионная

Б). ковалентная полярная

В). ковалентная неполярная

Г). водородная



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 5

Вещество с ионной связью:

А). HCl

Б). Cl_2

В). NaCl

Г). CO_2



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 6

Одинаковый вид химической связи имеют хлороводород и :

А). хлор

Б). хлорид калия

В). вода

Г). водород



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 7

Веществами с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются :

А). кислород и водород

Б). вода и хлороводород

В). сероводород и водород

Г). вода и хлорид кальция



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 8

Ионная связь характерна для каждого из двух веществ :

А). хлорид калия и хлороводород

Б). сульфид калия и оксид серы (IV)

В). оксид лития и хлор

Г). хлорид бария и оксид натрия



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 9

Какой вид химической связи в молекуле аммиака NH_3 :

А). ионная

Б). ковалентная полярная

В). ковалентная неполярная

Г). металлическая



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 10

Химический элемент, в атоме которого электроны по слоям распределены так: 2) 8) 8) 2 образует с бромом химическую связь:

А). ковалентную полярную

Б). ковалентную неполярную

В). ионную

Г). металлическую



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 11

Кристаллическая решетка твердого оксида углерода (IV) :

А). ионная

Б). молекулярная

В). металлическая

Г). атомная



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 12

Немолекулярное строение имеет :

А). азот

Б). графит

В). аммиак

Г). кислород



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 13

Молекулярное строение имеет :

А). сахароза

Б). графит

В). железо

Г). хлорид лития



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 14

Вещества твердые, прочные, с высокой температурой плавления, расплавы которых проводят электрический ток, имеют кристаллическую решетку :

А). металлическую

Б). молекулярную

В). атомную

Г). ионную



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).

Вопрос 15

Вещества с металлической кристаллической решеткой :

А). хрупкие, легкоплавкие

Б). проводят электрический ток, пластичные

В). обладают низкой тепло- и электропроводностью

Г). обладают хорошими оптическими свойствами



Задание теста с единственным правильным ответом Кликните на правильный ответ (ДА).