

Тест: " Типы химической связи".

Тестируемый: _____ Дата: _____

Задание №1

Какой вид химической связи в оксиде бария?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ковалентная неполярная
2)	металлическая
3)	ковалентная полярная
4)	ионная

Задание №2

В соединении натрия с кислородом химическая связь

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ионная
2)	ковалентная неполярная
3)	ковалентная полярная
4)	металлическая

Задание №3

Ионная связь характерна для каждого из двух веществ:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	хлорид калия и хлороводород
2)	хлорид бария и оксид натрия
3)	хлорид натрия и оксид углерода(IV)
4)	оксид лития и хлор

Задание №4

Ионная химическая связь реализуется в

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	хлороводороде
2)	гидроксиде натрия
3)	оксиде углерода(II)
4)	оксиде углерода(IV)

Задание №5

Веществами с ионной и ковалентной неполярной связью являются соответственно

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	хлорид натрия и хлор
2)	водород и хлор
3)	хлорид меди(II) и хлороводород
4)	вода и магний

Задание №6

Химическая связь в хлориде кальция

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ковалентная полярная
2)	ионная
3)	ковалентная неполярная
4)	металлическая

Задание №7

В каком веществе кислород образует ионные связи?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	H_2SO_4
2)	H_2O
3)	SO_2

4)	Li_2O
----	-----------------------

Задание №8

Соединениями с ковалентной неполярной и ионной связью являются соответственно

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	оксид фосфора и оксид натрия
2)	хлорид натрия и хлор
3)	азот и сульфид натрия
4)	хлорид кальция и хлороводород

Задание №9

Вещество, образованное посредством ковалентных неполярных связей:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CH_4
2)	C (алмаз)
3)	CO_2
4)	H_2S

Задание №10

Ковалентная неполярная связь характерна для

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	Cl_2
2)	SO_3
3)	CO
4)	SiO_2

Задание №11

Какой вид химической связи в молекуле фтора?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ионная
2)		ковалентная полярная
3)		ковалентная неполярная
4)		металлическая

Задание №12

Химическая связь в молекулах белого фосфора P_4

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ионная
2)		металлическая
3)		ковалентная полярная
4)		ковалентная неполярная

Задание №13

Ковалентная неполярная связь образуется между атомом хлора и атомом

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		углерода
2)		водорода
3)		калия
4)		хлора

Задание №14

В молекуле фтора химическая связь (F_2)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ионная
2)	ковалентная полярная
3)	ковалентная неполярная
4)	металлическая

Задание №15

Тремя общими электронными парами образована ковалентная связь в молекул

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	Cl_2
2)	CH_4
3)	H_2S
4)	N_2

Задание №16

В какой молекуле есть двойная связь

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	H_2
2)	N_2
3)	O_2
4)	NH_3

Задание №17

Ковалентная неполярная связь характерна для

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	Cl_2
2)	SO_3
3)	CO
4)	SiO_2

Задание №18

Выберите молекулу с ковалентной полярной связью:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	N_2
2)	H_2
3)	P_4
4)	CO_2

Задание №19

Ковалентная полярная связь образуется между:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	одинаковыми атомами неметаллов
2)	различными атомами неметаллов
3)	между атомами металла и неметалла
4)	между различными атомами металла

Задание №20

Ковалентную полярную связь имеет каждое из двух веществ

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	оксид натрия и оксид хлора(VII)
2)	оксид кремния и аммиак
3)	хлорида лития и кислород
4)	сероводород и хлор

Задание №21

Такой же вид химической связи, как и в молекуле HBr , характерен для

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	KCl
2)	PCl ₃
3)	Cl ₂
4)	CaCl ₂

Задание №22

Ковалентной полярной связью образовано каждое из веществ в группе

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CO ₂ , SiCl ₄ , HBr
2)	H ₂ , O ₂ , S ₈
3)	NaCl, CaS, K ₂ O
4)	HCl, NaCl, PH ₃

Задание №23

Такой же вид химической связи, как и в молекуле H₂S, характерен для

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	K ₂ O
2)	S ₈
3)	Na ₂ S
4)	SiO ₂

Задание №24

Ковалентная полярная связь характерна для каждого из двух

веществ, формулы которых

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		KI и H ₂ O
2)		CO ₂ и K ₂ O
3)		H ₂ S и Na ₂ S
4)		CS ₂ и PCl ₅

Задание №25

Веществом с ковалентной полярной связью является

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		Cl ₂
2)		NaBr
3)		H ₂ S
4)		MgCl ₂

Задание №26

Какой вид химической связи в оксиде хлора(VII)?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная полярная
2)		ионная
3)		ковалентная неполярная
4)		металлическая

Задание №27

Металлическая связь характерна для:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		атомов различных неметаллов
2)		атомов одинаковых неметаллов

3)		атомов металлов и атомов неметаллов
4)		металлов и сплавов

Задание №28

Какой вид химической связи характерен для железа ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная полярная
2)		ионная
3)		металлическая
4)		ковалентная неполярная

Задание №29

Какой вид химической связи характерен для натрия ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная полярная
2)		ионная
3)		металлическая
4)		ковалентная неполярная

Задание №30

Какой вид химической связи характерен для сплава мельхиора ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная полярная
2)		ионная
3)		металлическая
4)		ковалентная неполярная

Задание №31

Какой вид химической связи характерен для цинка ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ковалентная полярная
2)	ионная
3)	металлическая
4)	ковалентная неполярная

Задание №32

Какой вид химической связи характерен для олова ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ковалентная полярная
2)	ионная
3)	металлическая
4)	ковалентная неполярная

Задание №33

Какой вид химической связи характерен для золота ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ковалентная полярная
2)	ионная
3)	металлическая
4)	ковалентная неполярная

Задание №34

Какой вид химической связи характерен для сплава амальгама ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная полярная
2)		ионная
3)		металлическая
4)		ковалентная неполярная

Задание №35

Какой вид химической связи характерен для меди?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная неполярная
2)		металлическая
3)		ионная
4)		ковалентная полярная

Задание №36

Для веществ с какой кристаллической решеткой характерны следующие свойства: высокая твердость, прочность, нелетучесть, тугоплавкость?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		металлической
2)		ионной
3)		молекулярной
4)		нет верного ответа

Задание №37

Выберите вещество с молекулярной кристаллической решеткой:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		NaCl
2)		SiO ₂

3)		CO ₂
4)		C(алмаз)

Задание №38

Такие свойства, как ковкость, пластичность, металлический блеск, электро- и теплопроводность, характерны для веществ с:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		металлической кристаллической решеткой
2)		атомной кристаллической решеткой
3)		молекулярной кристаллической решеткой
4)		ионной кристаллической решеткой

Задание №39

Укажите вещество с атомной кристаллической решеткой:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		HCl
2)		H ₂ O
3)		CO ₂
4)		SiO ₂

Задание №40

Выберите вещество с молекулярной кристаллической решеткой:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		алмаз
2)		бор
3)		йод
4)		кремний

Задание №41

В узлах кристаллической решетки у веществ с металлическим типом связи находятся:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		ионы металла и свободные электроны
2)		атомы и ионы металла
3)		ионы металла и неметалла
4)		ионы металла и кислотного остатка

Задание №42

У NaCl кристаллическая решетка:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		молекулярная
2)		ионная
3)		атомная
4)		металлическая

Задание №43

Вещества с каким типом связи могут образовывать молекулярную кристаллическую решетку

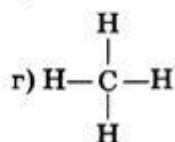
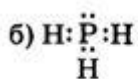
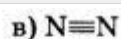
Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная полярная
2)		ионная
3)		ковалентная неполярная
4)		металлическая

Задание №44

Электронными формулами веществ являются

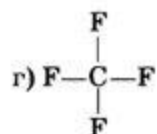
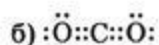
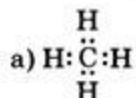
Укажите место на изображении:



Задание №45

Соединение с наиболее прочной ковалентной химической связью:

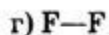
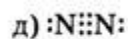
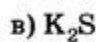
Укажите место на изображении:



Задание №46

Структурными формулами веществ являются

Укажите место на изображении:



Задание №47

Установите соответствие между типом кристаллической решетки и частицами, которые находятся в её узлах

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)		молекулярная	1)	атомы
2)		металлическая	2)	электроны
3)		атомная	3)	ионы
4)		ионная	4)	молекулы
			5)	ионы-атомы
			6)	протоны

Задание №48

Нелетучее вещество плавится при высокой температуре, обладает высокой твердостью. Это вещество имеет кристаллическую решетку

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	металлическую
2)	атомную
3)	молекулярную
4)	ионную

Задание №49

Летучее вещество плавится при низкой температуре. Это вещество имеет кристаллическую решетку

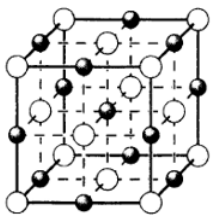
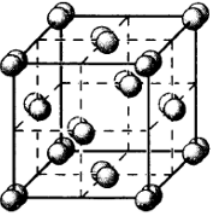
Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	металлическую
2)	атомную
3)	молекулярную
4)	ионную

Задание №50

Установите соответствие между моделью кристаллической решетки и названием вещества

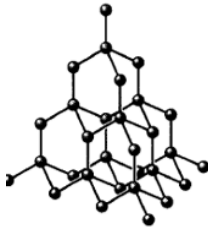
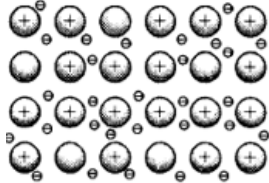
Укажите соответствие для всех 2 вариантов ответа:

1)		1)	магний
2)		2)	углекислый газ
		3)	йод
		4)	алмаз
		5)	фторид лития

Задание №51

Установите соответствие между моделью кристаллической решетки и названием вещества

Укажите соответствие для всех 2 вариантов ответа:

1)		1)	магний
2)		2)	углекислый газ
		3)	йод
		4)	алмаз
		5)	фторид лития

Задание №52

Установите соответствие между веществом и типом химической связи

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)	NO_2	1)	Ионная
2)	I_2	2)	Металлическая
3)	Al	3)	Ковалентная полярная
4)	Na_2S	4)	Ковалентная неполярная

Задание №53

Установите соответствие между веществом и типом химической связи

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)	K_2S	1)	Ионная
2)	N_2O_5	2)	Металлическая
3)	C	3)	Ковалентная полярная
4)	Ag	4)	Ковалентная неполярная
		5)	Водородная

<http://mytest.klyaksa.net>