

Обучающий тест

«Виды химической связи»

СОСТАВИЛА

Хисматулина Елена Валерьевна,
учитель химии МОУ СОШ № 8
п. Спирово Тверской обл



1. Связь между ионами металла и блуждающими электронами называется:



ИОННОЙ

КОВАЛЕНТНОЙ НЕПОЛЯРНОЙ

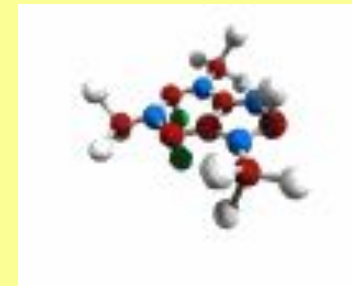
МЕТАЛЛИЧЕСКОЙ

КОВАЛЕНТНОЙ ПОЛЯРНОЙ



2. Химическая связь,
возникающая между атомами
неметаллов одного вида

называется:

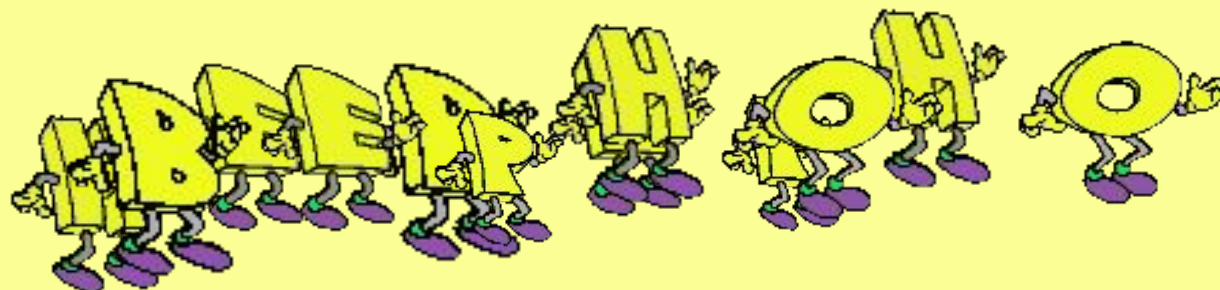


ИОННОЙ

КОВАЛЕНТНОЙ НЕПОЛЯРНОЙ

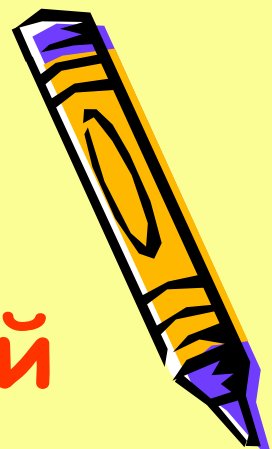
МЕТАЛЛИЧЕСКОЙ

КОВАЛЕНТНОЙ ПОЛЯРНОЙ



3. Химическая связь,
возникающая между атомами
неметаллов обладающих разной
электроотрицательностью
называется

ИОННОЙ
КОВАЛЕНТНОЙ НЕПОЛЯРНОЙ
МЕТАЛЛИЧЕСКОЙ
КОВАЛЕНТНОЙ ПОЛЯРНОЙ

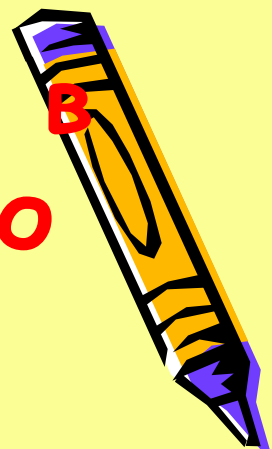


4. Химическая связь,
возникающая между
атомами типичного металла
и типичного неметалла
называется:

ИОННОЙ
КОВАЛЕНТНОЙ НЕПОЛЯРНОЙ
МЕТАЛЛИЧЕСКОЙ
КОВАЛЕНТНОЙ ПОЛЯРНОЙ



5. Выберите группу веществ, в состав которой входят только вещества с ковалентной неполярной связью:



N_2 , NH_3 , H_2 , KF

CO_2 , NH_3 , H_2O , $NaCl$

N_2 , H_2 , F_2 , C

Na , H_2 , HF , $CaCO_3$



6. Выберите группу
веществ, в состав которой
входят только вещества с
ковалентной полярной

связью:

N_2 , NH_3 , H_2 , KF

CO_2 , NH_3 , H_2O , HCl

N_2 , H_2 , F_2 , C

Na , H_2 , HF , $CaCO_3$



7. Выберите группу
веществ, в состав которой
входят только вещества с
металлической связью:



Na, K, Al, Fe

CO₂, NH₃, H₂O, NaCl

N₂, H₂, F₂, C

Na, H₂, HF, CaCO₃



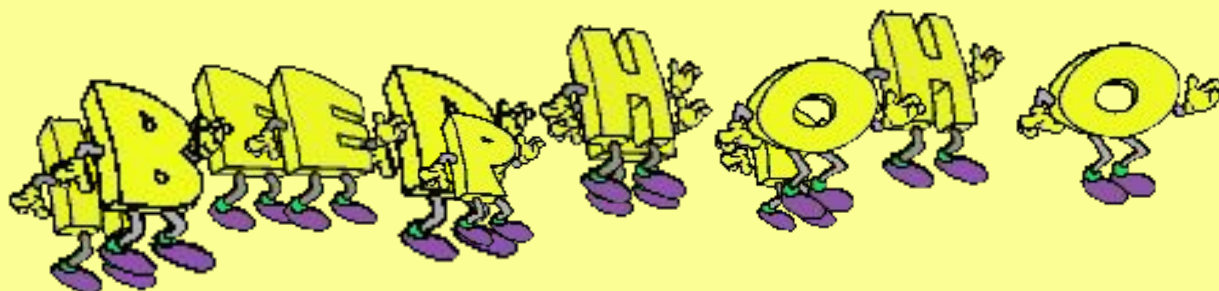
8. Выберите группу
веществ, в состав которой
входят только вещества с
ионной связью:

Na, K, Al, Fe

CO₂, NH₃, H₂O, HCl

N₂, H₂, F₂, C

NaCl, KF, MgI₂, CaCl₂



9. Определите вид химической связи и тип кристаллической решетки, если вещество обладает высокой температурой плавления и кипения, твердое, тугоплавкое, хорошо растворимо в воде. Раствор проводит электрический ток.



Ковалентная полярная связь и атомная кристаллическая решетка

Ионная связь и ионная кристаллическая решетка

Ковалентная полярная связь и молекулярная кристаллическая решетка.

Металлическая связь и металлическая кристаллическая решетка.

Ковалентная неполярная связь и молекулярная кристаллическая решетка



СПАСИБО



ЗА РАБОТУ!

