

СТРОЕЖ НА ВЕЩЕСТВОТО (ОБОБЩЕНИЕ)

1. Причина за образуването на химични връзки между атомите е:

- а) разликата в електроотрицателността на атомите
- б) наличието на неподелени електронни двойки
- в) понижаването на енергията при свързване на атомите в молекула
- г) повишаването на енергията при свързване на атомите в молекула

2. Попълнете пропуснатите думи и изрази в следващия текст. Използвайте речника.

Химичната връзка се осъществява чрез, която се намира най-често между ядрата на свързаните атоми. Всяка електронна двойка отговаря на химична връзка.

Химична връзка, която се осъществява чрез общи електронни двойки, принадлежащи и на двата атома, се нарича Когато общата електронна двойка се привлича с еднаква сила от двата атома връзката е Ако се свързват се свързват атоми на неметали с малка разлика в електроотрицателността, връзката е Йонна е химична връзка, която се осъществява между

Частичите на много вещества се подреждат в пространството и образуват правилна геометрична фигура. За тези вещества казваме, че имат строеж.

Речник: йонна, кристален, газов, една, метална, обща електронна двойка, неподелена, неподелена електронна двойка, противоположно заредени йони, обща, двойна, ковалентна, неполярна, едноименно заредени йони, закономерно, хаотично, полярна.

3. Попълнете таблицата. Класифицирайте посочените вещества според химичните им връзки.

Химична връзка				KCl	NH ₃	Na
неполярна	полярна	йонна	метална	Ca	CaBr ₂	N ₂
				H ₂ O	K	HI
				H ₂	F ₂	Na ₂ O

4. В кой от редовете всички вещества са с молекулна кристална решетка?

- а) CO₂(твърд), S₈, H₂O(лед)
- б) CO₂(твърд), Na, H₂O(лед)
- в) Na, K, Mg
- г) KCl, S₈, C(графит)

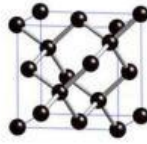
5. Свържете всеки от моделите с вида на кристалната решетка.



молекулна



атомна



йонна



метална