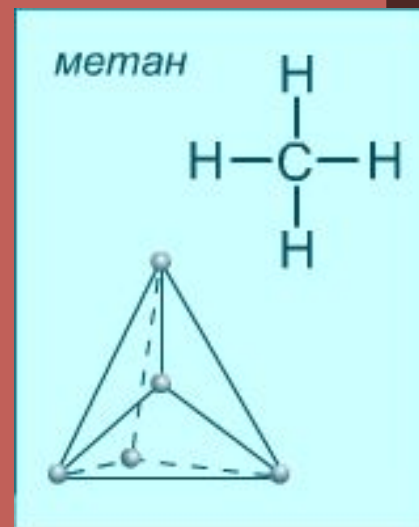


КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ
ПОЛЯРНАЯ И
НЕПОЛЯРНАЯ



ОПРЕДЕЛЕНИЕ \ВЫУЧИТЬ\

- КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ-ЭТО ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ МЕЖДУ АТОМАМИ, ОСУЩЕСТВЛЯЕМАЯ С ПОМОЩЬЮ ОБЩИХ ЭЛЕКТРОННЫХ ПАР



ОБРАЗОВАНИЕ КОВАЛЕНТНОЙ СВЯЗИ

- В ОБРАЗОВАНИИ КОВАЛЕНТНОЙ СВЯЗИ ПРИНИМАЮТ УЧАСТИЕ ТОЛЬКО НЕСПАРЕННЫЕ ВАЛЕНТНЫЕ ЭЛЕКТРОНЫ
- \8-№ ГРУППЫ

ГРУППА	4	5	6	7
ЧИСЛО ВАЛЕНТНЫХ ЭЛЕКТРОНОВ	4	5	6	7
ЧИСЛО НЕПАРНЫХ ЭЛЕКТРОНОВ	4	3	2	1



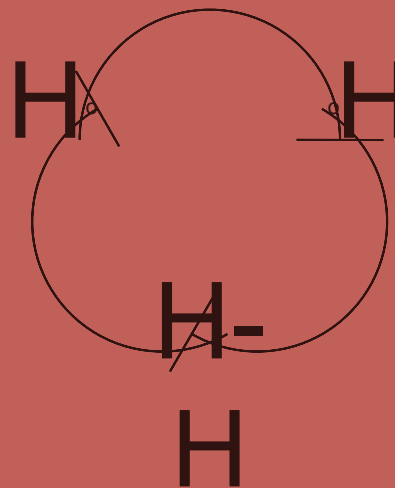
ПРИМЕЧАНИЕ:

- ЧИСЛО НЕСПАРЕННЫХ ЭЛЕКТРОНОВ У АТОМОВ УКАЗАННЫХ ГРУПП ЭЛЕМЕНТОВ МОЖЕТ БЫТЬ ДРУГИМ \ ИСКЛ. АТОМЫ АЗОТА, КИСЛОРОДА, ФТОРА \



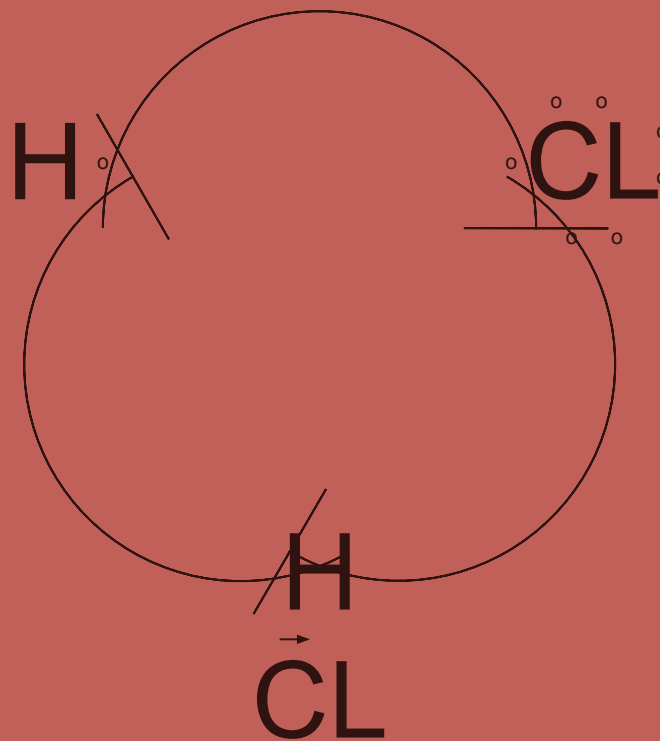
НЕПОЛЯРНАЯ КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ

- Cl_2 H_2 N_2
 O_2 И Т. Д.
- АТОМЫ ОДИНАКОВЫХ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ



КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ

- HCl HF CH₄
NH₃ АТОМЫ
НЕЗНАЧИТЕЛЬНО
ОТЛИЧАЮТСЯ ПО
ЭЛЕКТРООТРИЦАТЕЛЬНО
СТИ ОБЩИЕ ПАРЫ
ЭЛЕКТРОНОВ СМЕЩЕНЫ В
СТОРОНУ БОЛЕЕ
ЭЛЕКТРООТРИЦАТЕЛЬНОГО
ЭЛЕМЕНТА



ЗАКРЕПЛЕНИЕ ТЕМЫ

- Составьте схему строения атома кислорода.
- Выпишите молекулы с ковалентной полярной связью, напишите их электронные и структурные формулы: H_2O , S_2 , H_2 , H_2S .
- Опишите качественный и количественный состав аммиака NH_3



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- СТР. 52-54. ЗАД. 2-4.
- ОПРЕДЕЛЕНИЯ:

электроотрицательность,
ковалентная связь,
полярная и неполярная связь.

