

МОУ СОШ №5 ст.Бриньковской  
Приморско-Ахтарского р-на  
Краснодарского края

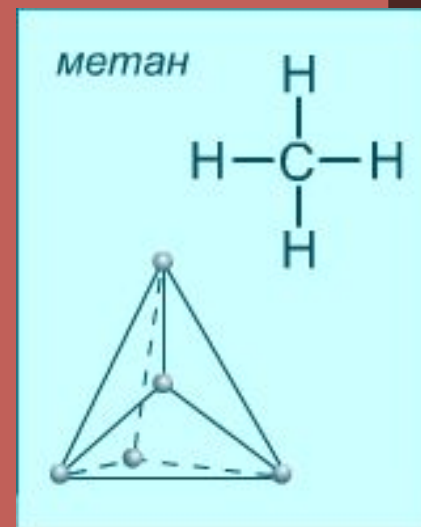
# КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ ПОЛЯРНАЯ И НЕПОЛЯРНАЯ

Подготовила учитель химии Беба Е.А.



# 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



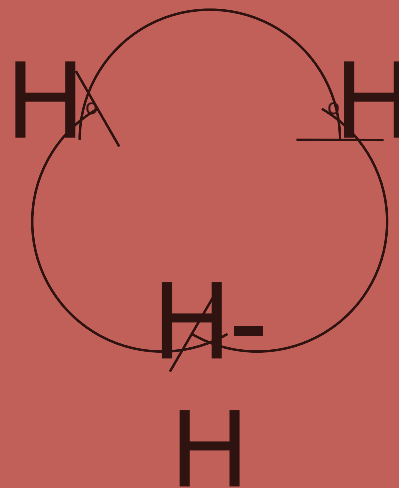
# ПРИМЕЧАНИЕ:

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



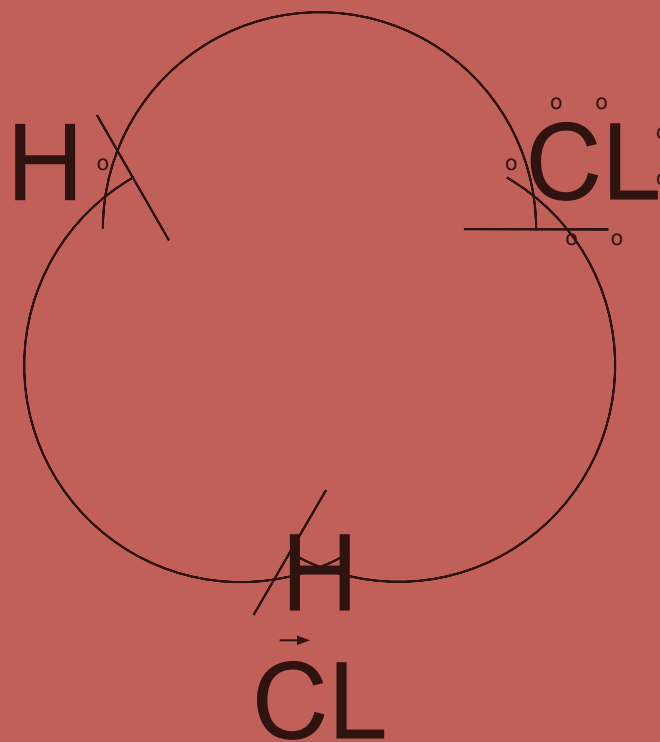
# НЕПОЛЯРНАЯ КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ

- $\text{Cl}_2$   $\text{H}_2$   $\text{N}_2$   
 $\text{O}_2$  И Т. Д.
- АТОМЫ ОДИНАКОВЫХ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ



# КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ

- HCl HF CH<sub>4</sub>  
NH<sub>3</sub> 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:  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{S}_2$ ,  $\text{H}_2$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ .
- Опишите качественный и количественный состав аммиака  $\text{NH}_3$



# ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

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

электроотрицательность,  
ковалентная связь,  
полярная и неполярная связь.

