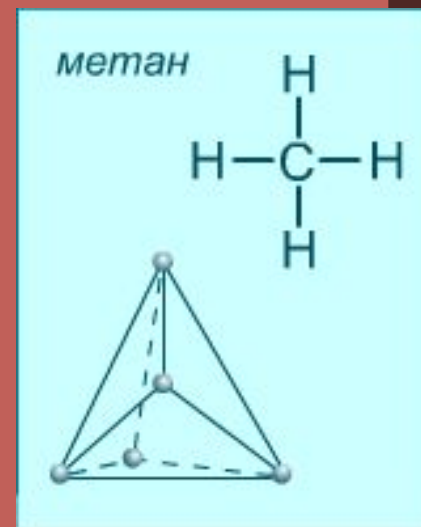


КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ  
ПОЛЯРНАЯ И  
НЕПОЛЯРНАЯ



# 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

o

o



# КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ

- $\text{HCl}$   $\text{HF}$   $\text{CH}_4$   
 $\text{NH}_3$  АТОМЫ  
НЕЗНАЧИТЕЛЬНО  
ОТЛИЧАЮТСЯ ПО  
ЭЛЕКТРООТРИЦАТЕЛЬНО  
СТИ ОБЩИЕ ПАРЫ  
ЭЛЕКТРОНОВ СМЕЩЕНЫ В  
СТОРОНУ БОЛЕЕ  
ЭЛЕКТРООТРИЦАТЕЛЬНОГО  
ЭЛЕМЕНТА

o

o o

o

o

o

o o

→



# 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.

