



Тема урока:

Обобщение и
систематизация знаний по
теме

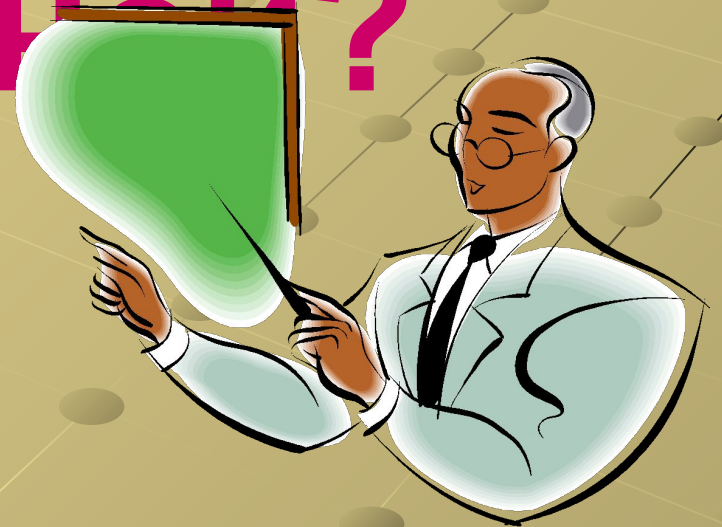
**«Виды химической
связи»**

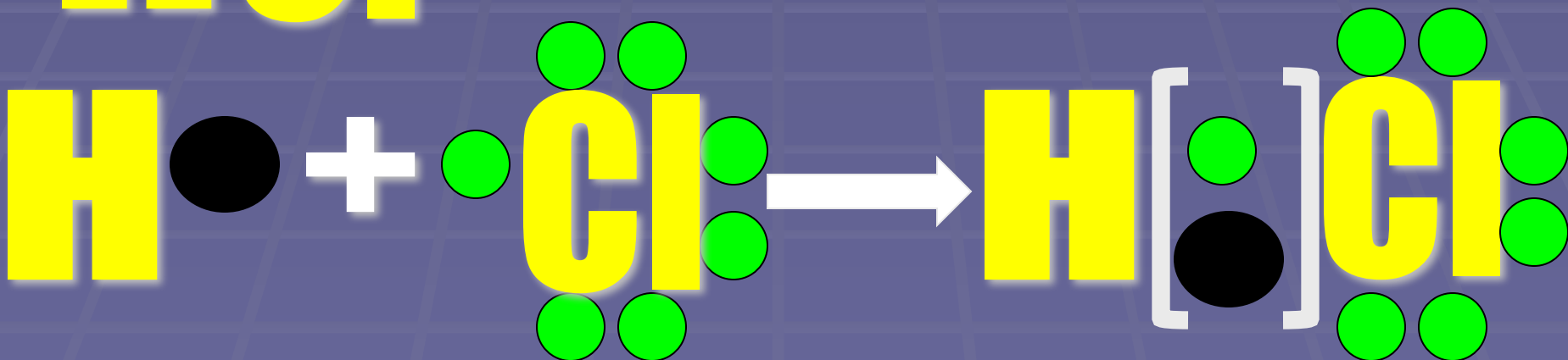
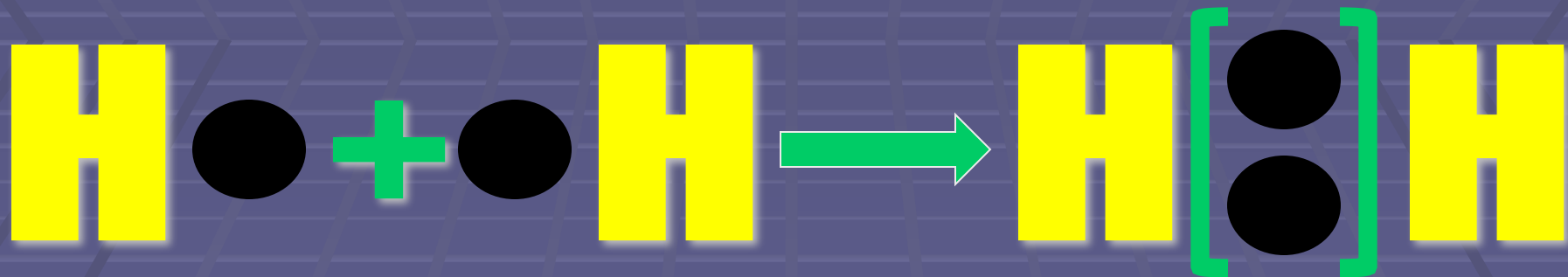
Ответа на

вопросы:



**Какая связь
называется
ковалентной?**





- Что общего и чем отличается ковалентная полярная связь от ковалентной неполярной связи.
- Почему происходит смещение электронной пары от одного атома к другому?



Ковалентная неполярная

Ковалентная полярная

1. Простые вещества молекулы которых состоят из двух атомов.
2. Одинаковые значения ЭО.

Общие
электронные
пары

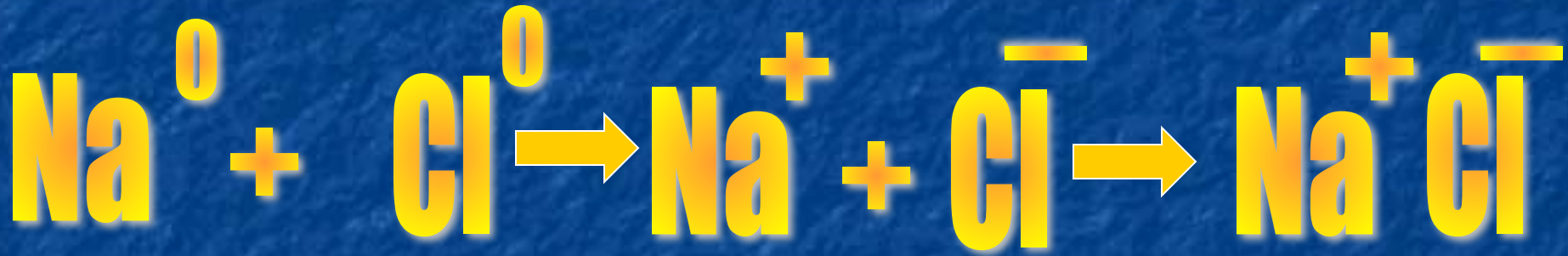
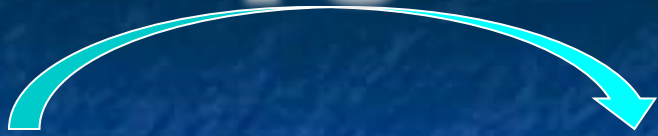
1. Разные неметаллы.
2. Разное значение ЭО.



Как возникает ионная связь?



$1\bar{e}$



АТОМ

АТОМ

ИОН

ИОН

ионное
соединение

Как образуются ионы?

Какая из электронных формул относится к нейтральному атому Na^0 , а какая к иону Na^+



Как возникает металлическая
Правильно ли составлена
схема образования
металлической связи?

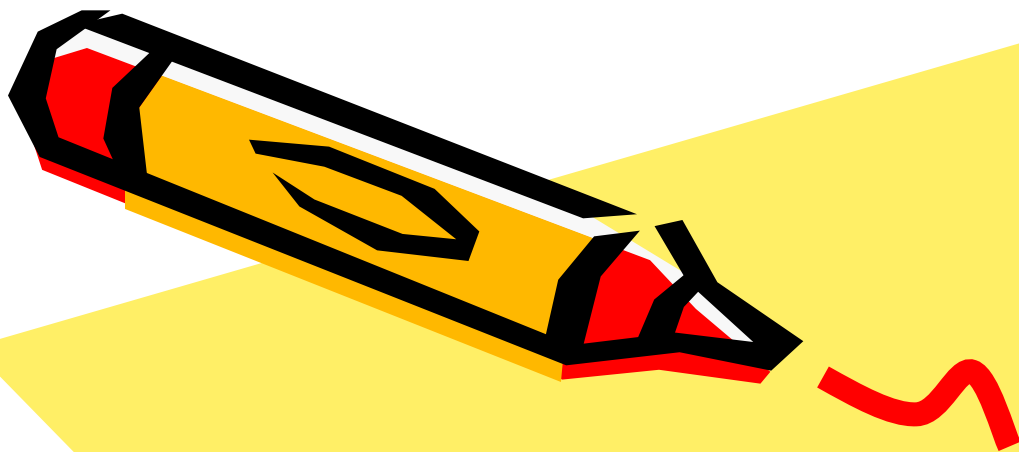


От чего зависит заряд иона
при образовании
металлической связи?



Виды химической связи

Вид связи	Тип связываемых элементов	Вид связываемых частиц	Механизм образования связи
Ионная	Металл-неметалл	Ионы	Переход электронов от атомов металлов к атомам неметаллов
Ковалентная неполярная	Один неметалл	Атомы	Образование общих электронных пар
Ковалентная полярная	Разные неметаллы	Атомы	Образование общих электронных пар со смещением их в сторону атомов более ЭО элемента
Металлическая	Металлы	Атом-ионы	Обобществление внешних электронов



Домашнее задание:
Стр. 69-74 - читать, стр. 79, упр. 3-4.

