



# Тема урока:

Обобщение и  
систематизация знаний по  
теме

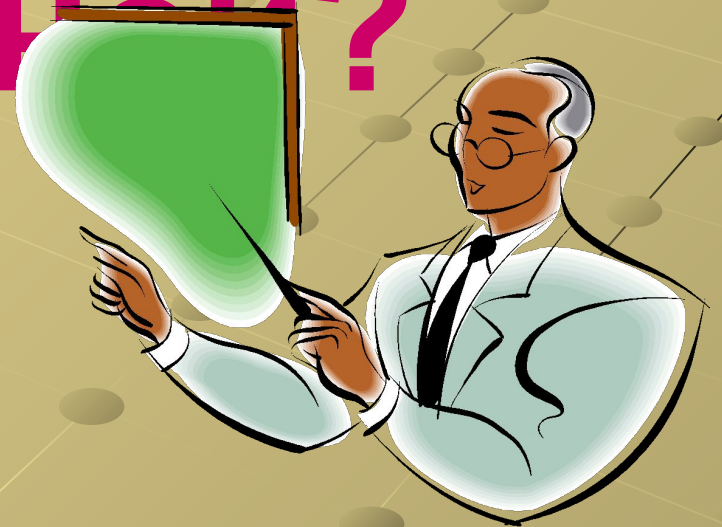
**«Виды химической  
связи»**

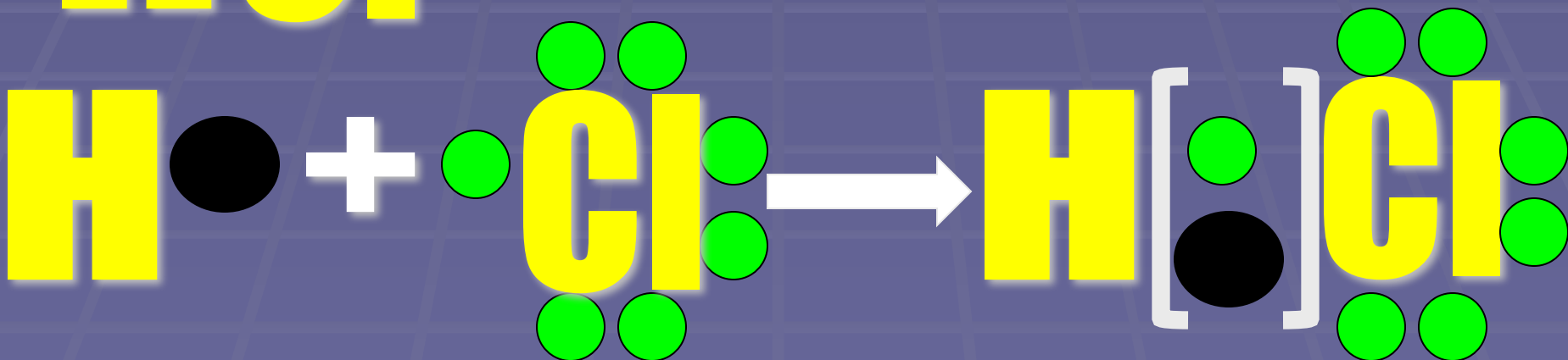
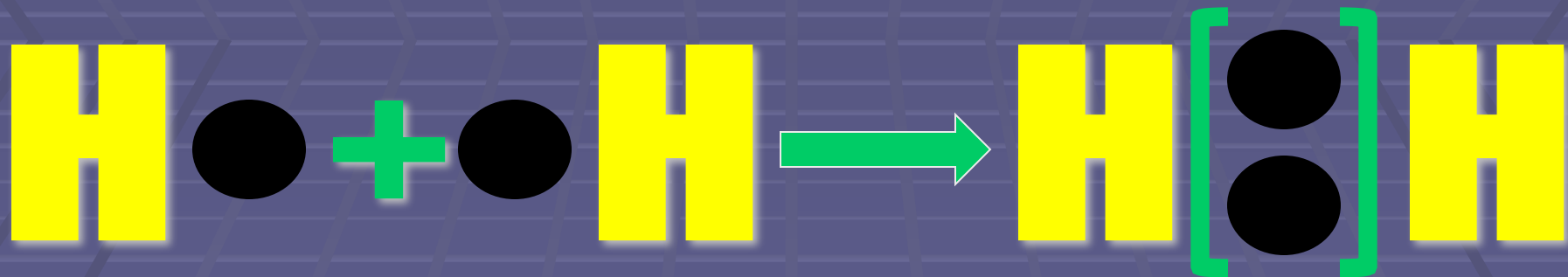
**Ответа на**

**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.

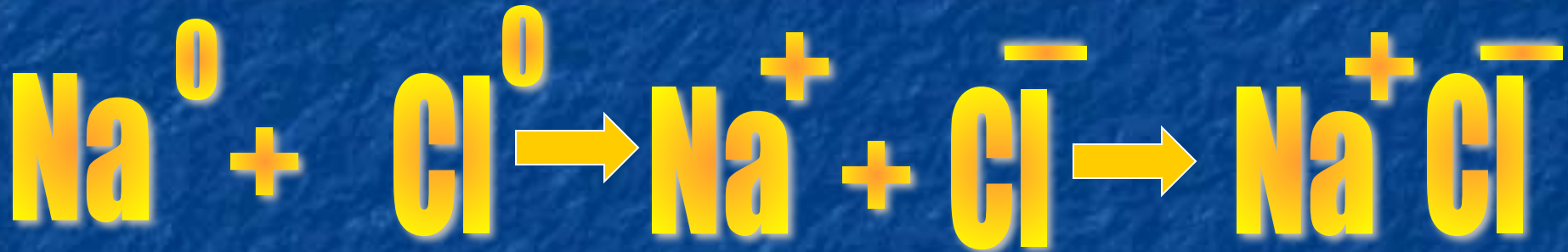
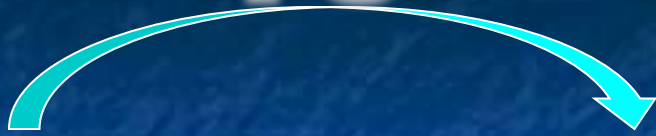


# Как возникает ионная связь?





$1e^-$



АТОМ

АТОМ

ИОН

ИОН

ионное  
соединение

# Как образуются ионы?

Какая из электронных формул относится к нейтральному атому  $\text{Na}^0$ , а какая к иону  $\text{Na}^+$



Как возникает металлическая  
Правильно ли составлена  
схема образования  
металлической связи?

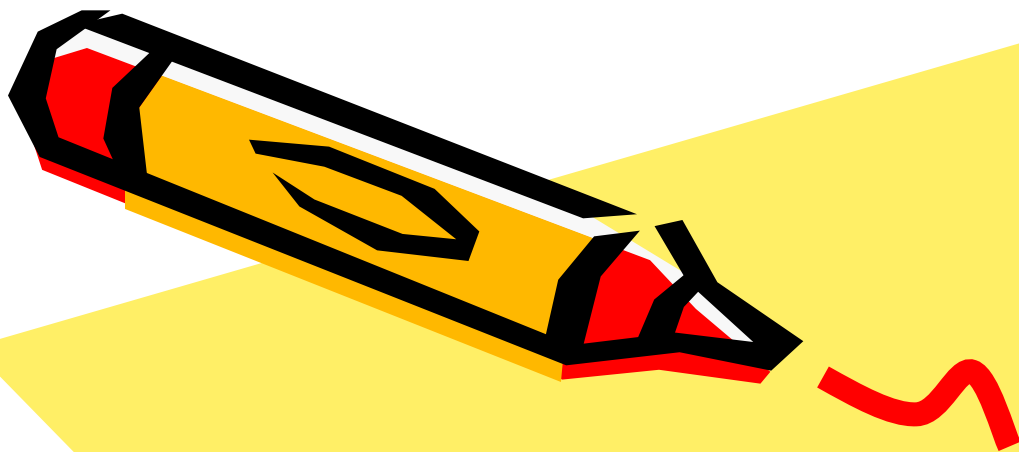


От чего зависит заряд иона  
при образовании  
металлической связи?



# 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.

