

Урок

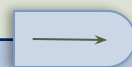
# 19 Металлическ ая связь

Разработал:

Учитель химии, биологии

высшей квалификационной  
категории

Баженков Алексей Анатольевич

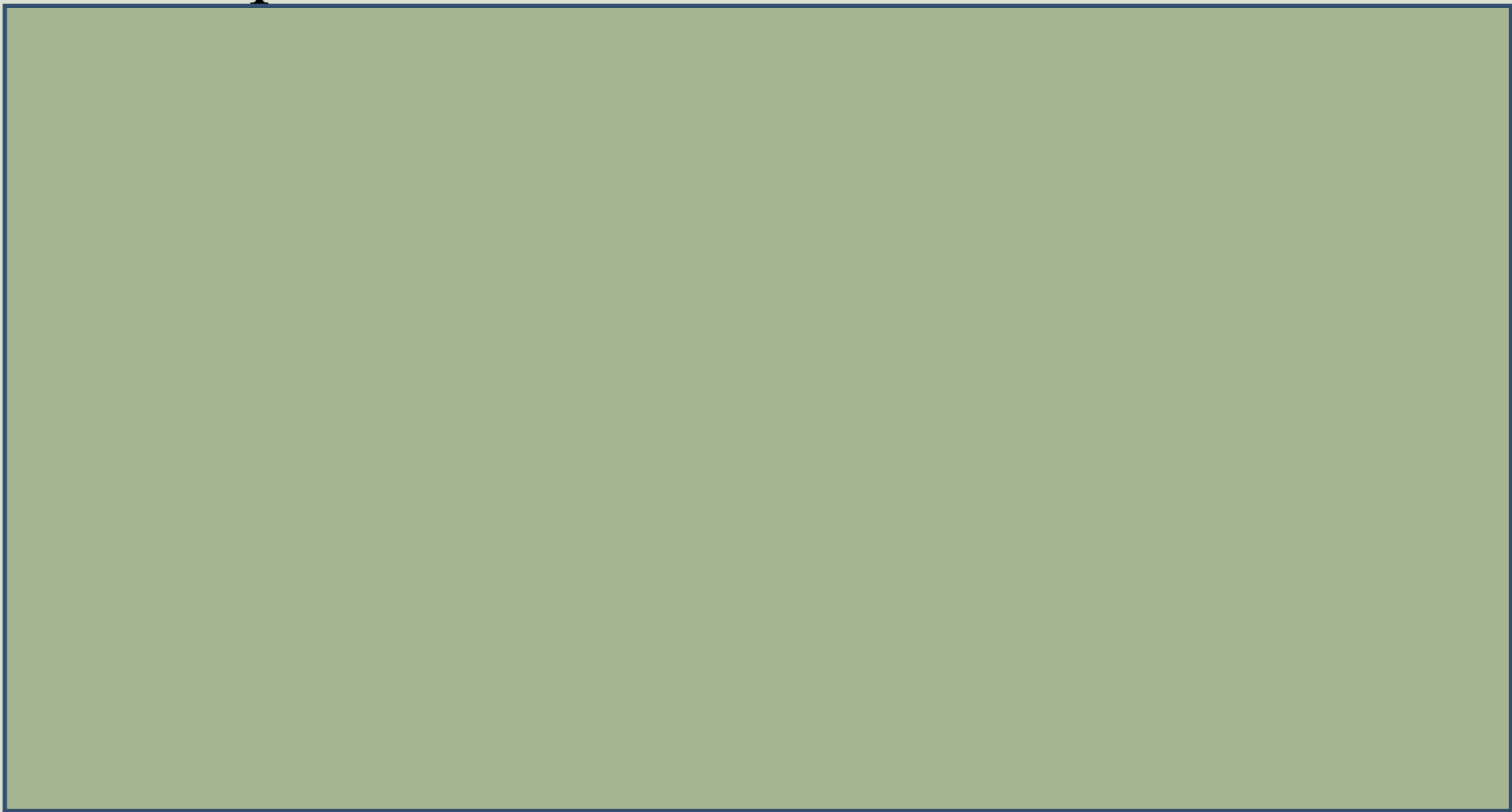


# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Повторение



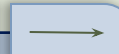
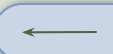
\*

Автор Flash Ромахин Александр  
Степанович

ЭО

Flashdom Logo

ПС



# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Проверка знаний

Устн

Письменн

Тес

Повторени

Проверка д.

1. Какая химическая связь называется ковалентной?
2. Какая химическая связь называется ковалентной полярной?
3. Объясните, что означает понятие «**электроотрицательность**»?
4. Между атомами каких элементов образуется ковалентная полярная связь?
5. Как образуется частично положительный и отрицательный заряд?

\*

ЭО

Flashdom Logo

ПС



# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Проверка знаний

Устн

Письменн

Тес

Повторени

Проверка д

Ряд

неметаллов

**F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si,**



**Н** Составьте схему образования молекул:

**H<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, NaCl, CaO,**

**SF<sub>2</sub>.** Определите тип химической связи.

Проверк



# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Проверка знаний

Устн

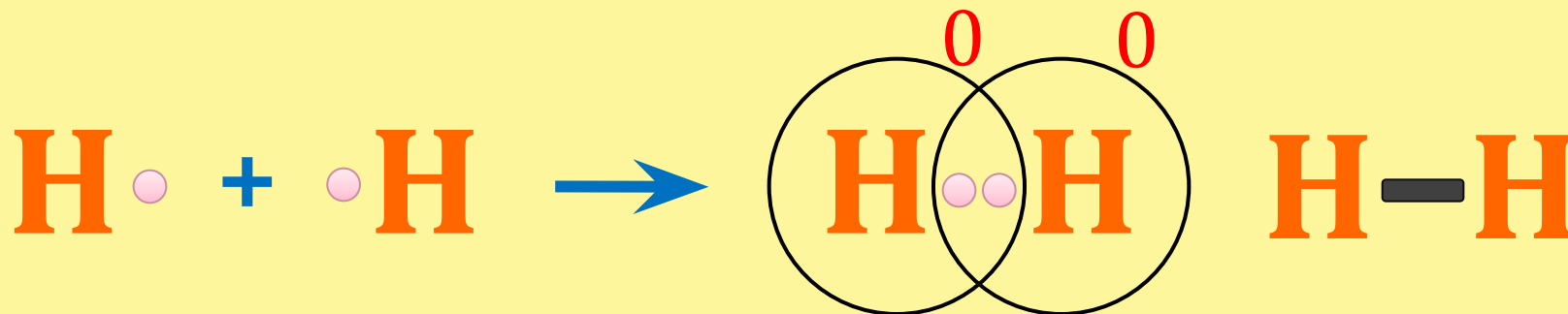
Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы:

Н



Связь – ковалентная неполярная

Далее

# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Проверка знаний

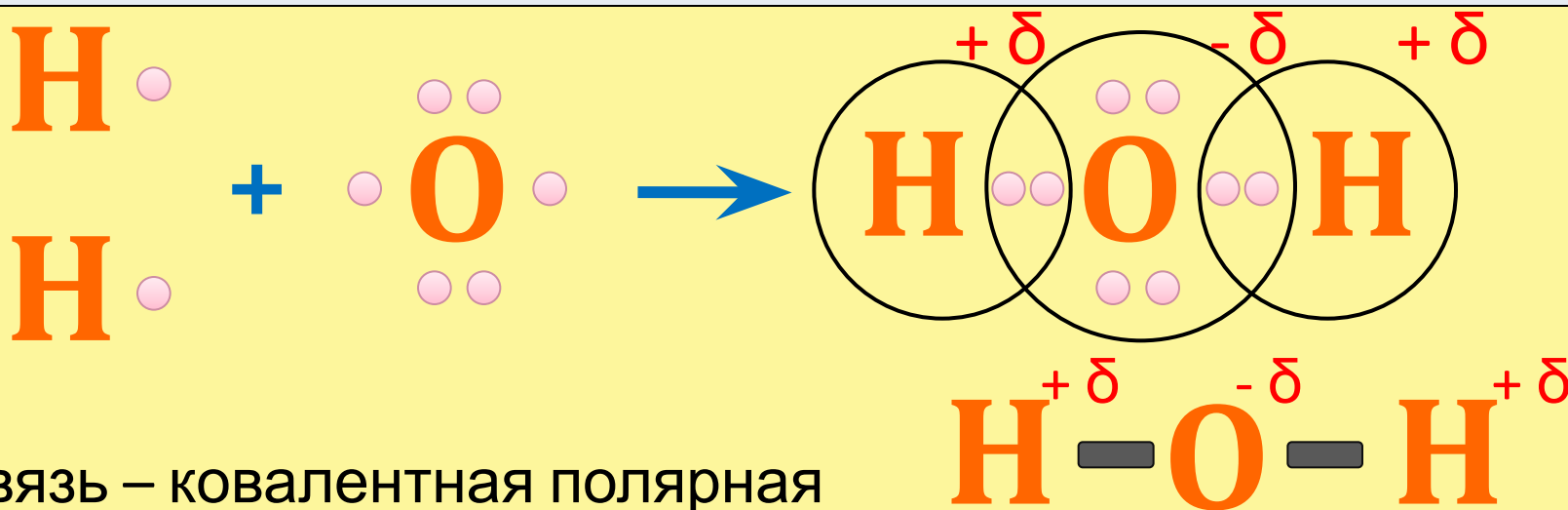
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы  $\text{H}_2\text{O}$



Связь – ковалентная полярная

Далее

# Тема Металлическая связь.

Урок 19

## Проверка знаний

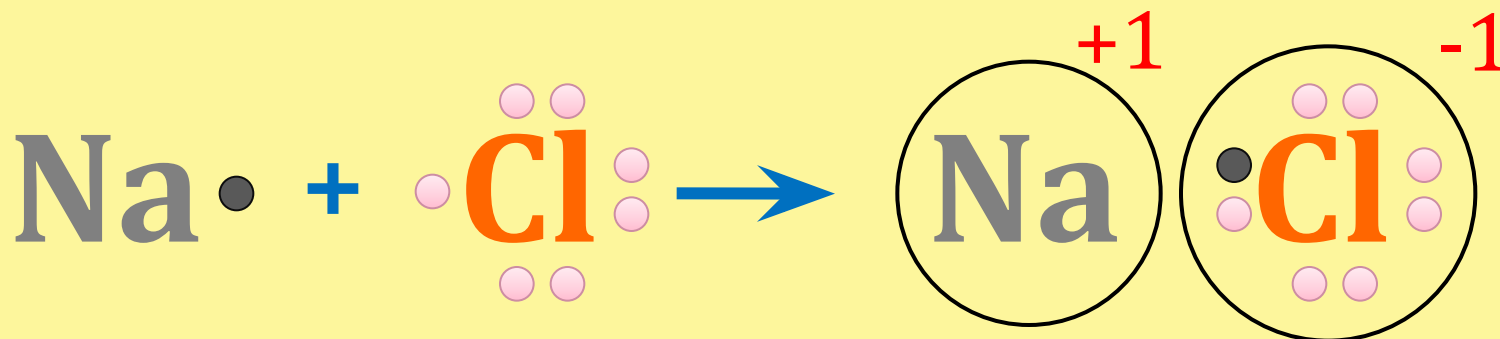
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы **NaCl**



Связь – ионная

Далее

# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Проверка знаний

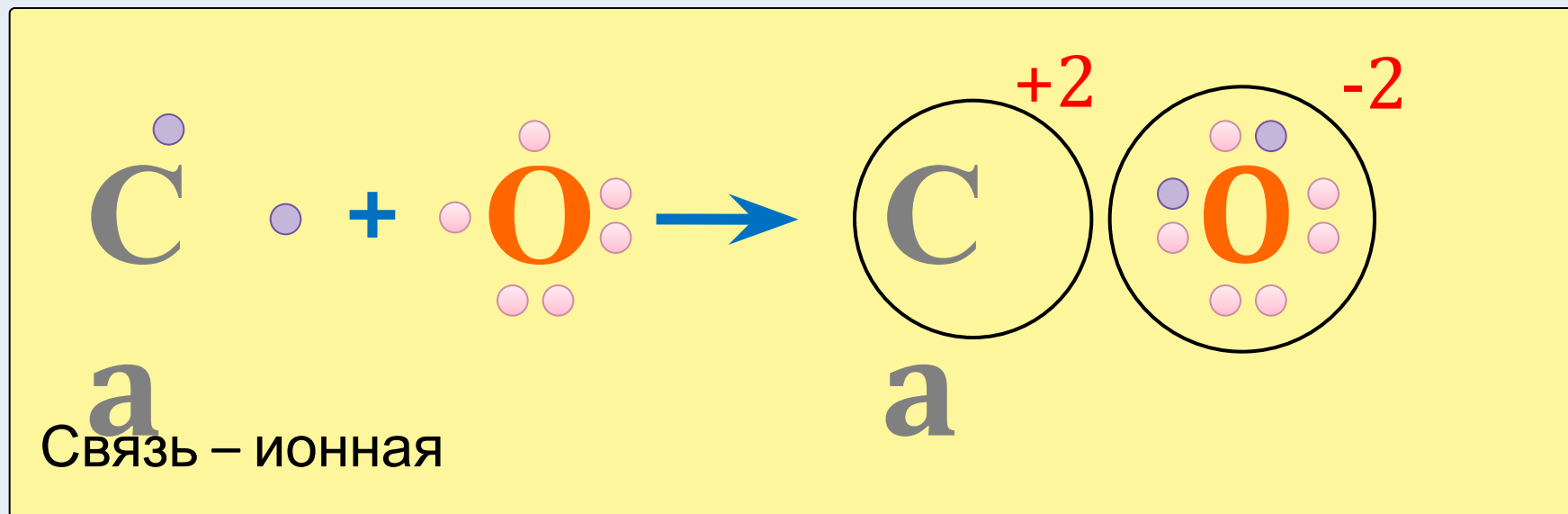
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы:  $\text{CaO}$



Далее



# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Проверка знаний

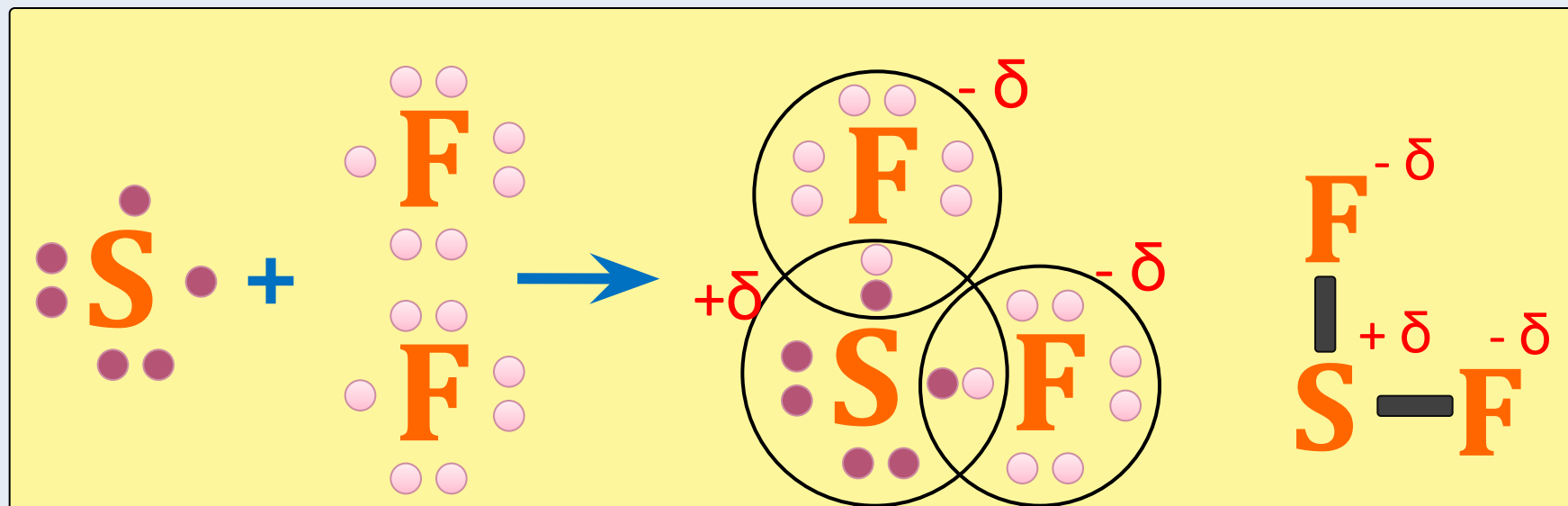
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы  $\text{SF}_2$



Связь – ковалентная полярная

# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## I. Металлическая связь

### Определение

Связь в металлах и сплавах между атом – ионами посредством обобществленных электронов называют **металлической**.

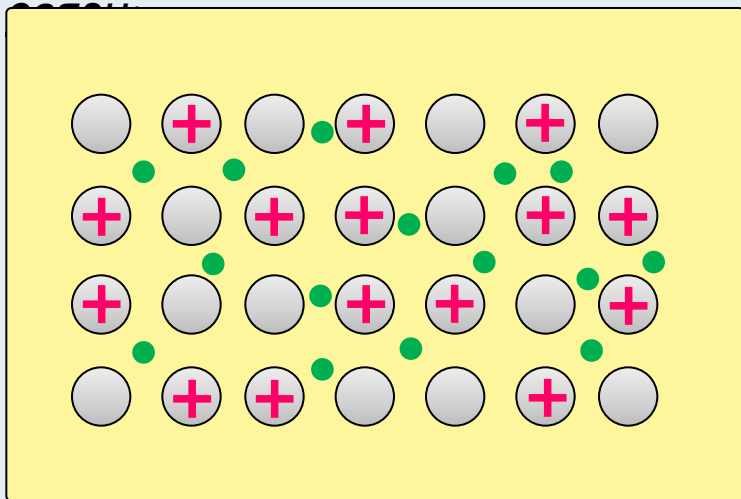
# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## I. Металлическая связь

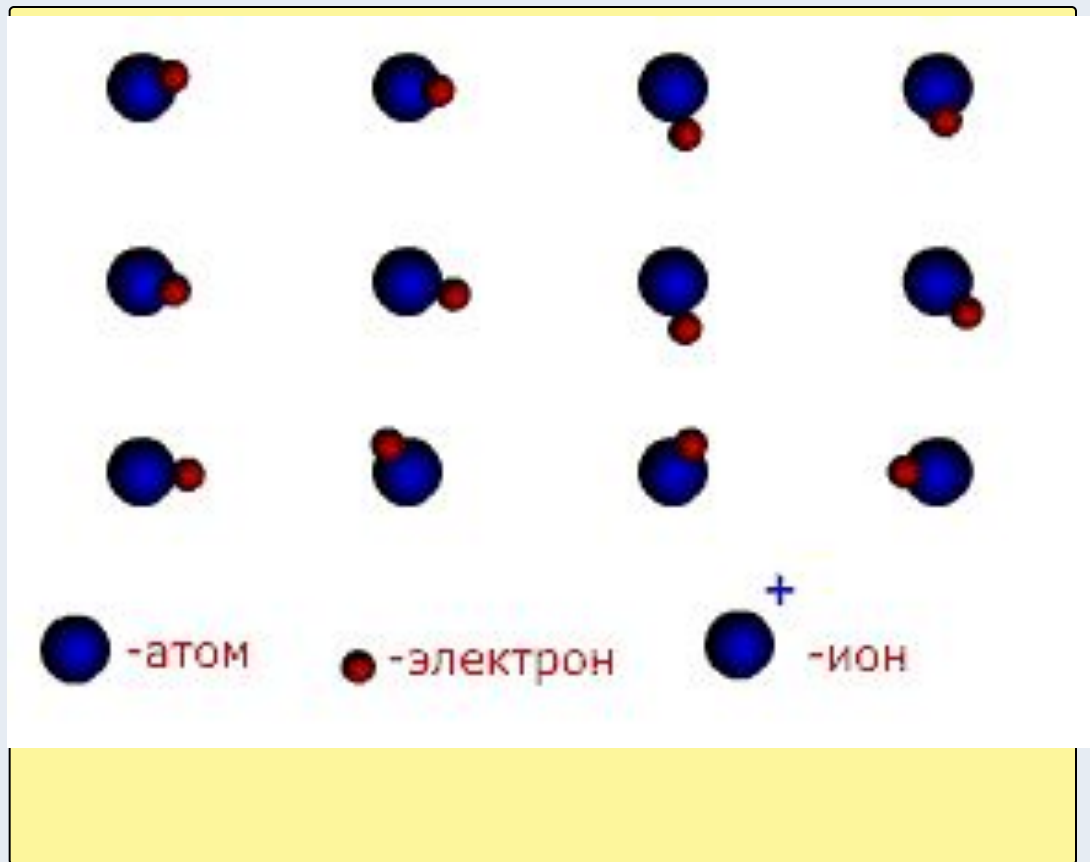
### Схема металлической



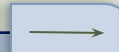
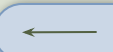
#### Условные

#### обозначения

- атом
- металл  
- ион
- металл  
электрон



- атом
- электрон
- +  
- ион



# Тема Металлическая связь.

Урок 19



## Домашняя работа

& 12 Стр. 66 -

Предложите схему строения молекулы



При составлении схем воспользуйтесь редактором-конструктором химических формул