

Урок

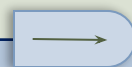
19 Металлическ ая связь

Разработал:

Учитель химии, биологии

высшей квалификационной
категории

Баженков Алексей Анатольевич



Тема Металлическая связь.

Урок 19



Повторение



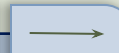
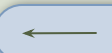
*

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:

H₂, H₂O, NaCl, CaO,

SF₂. Определите тип химической связи.

Проверк



Тема Металлическая связь.

Урок 19



Проверка знаний

Устн

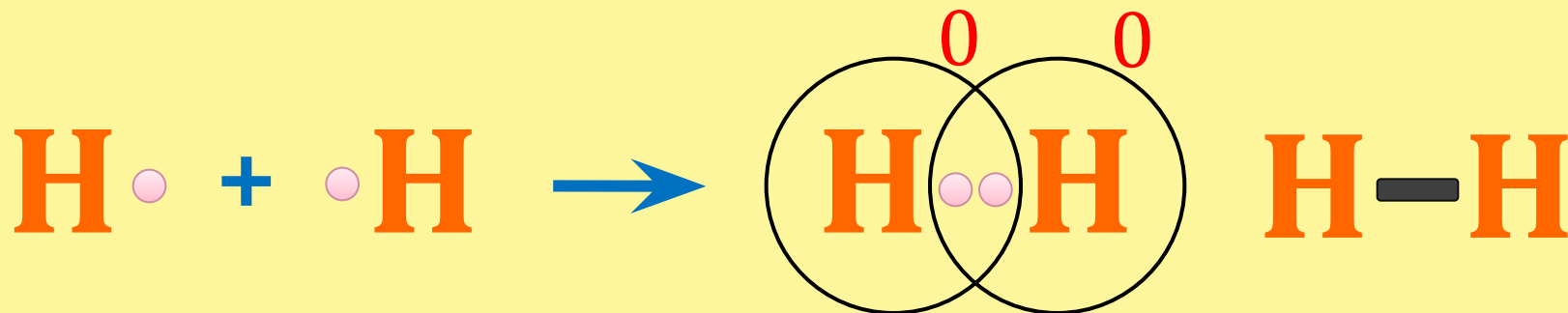
Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы:

Н



Связь – ковалентная неполярная

Далее

Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

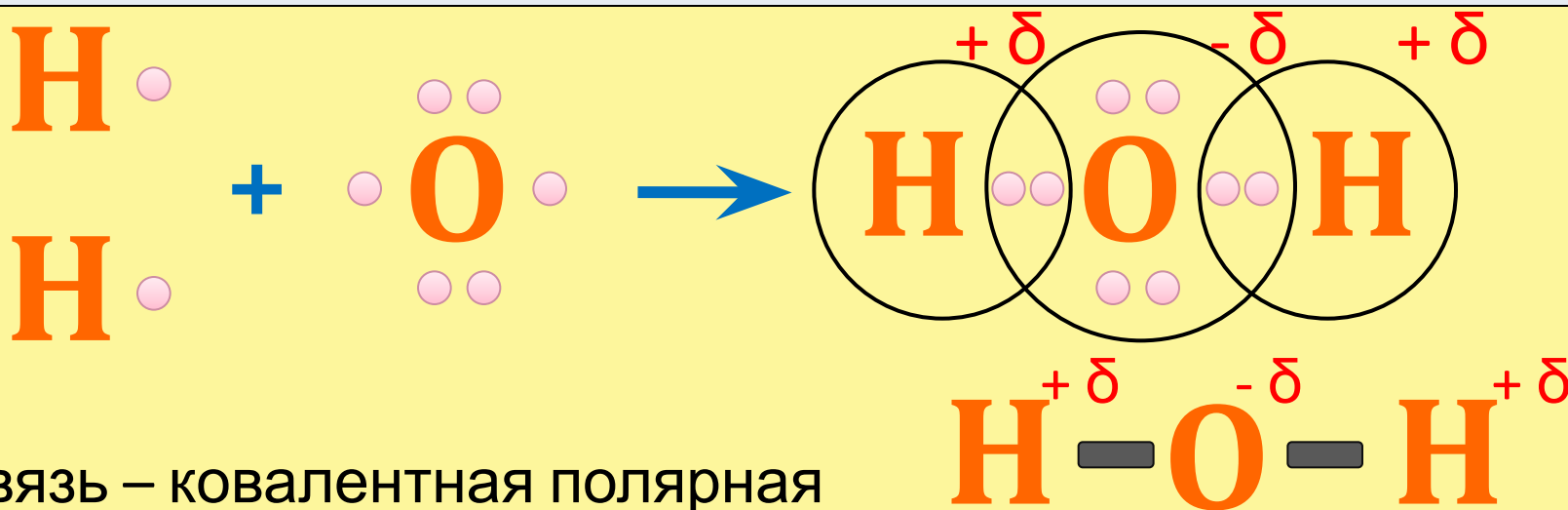
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы H_2O



Далее

Тема Металлическая связь.

Урок 19



Проверка знаний

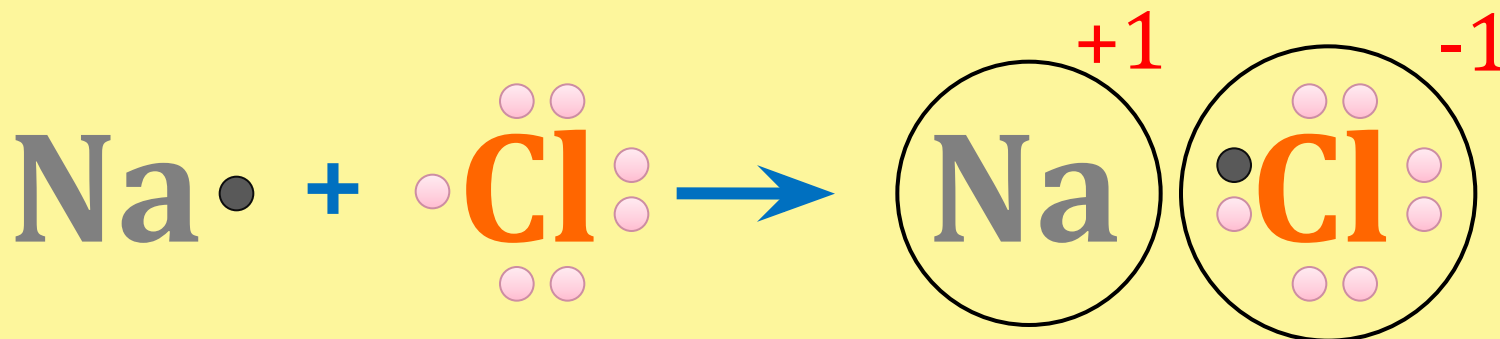
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы **NaCl**



Связь – ионная

Далее

Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

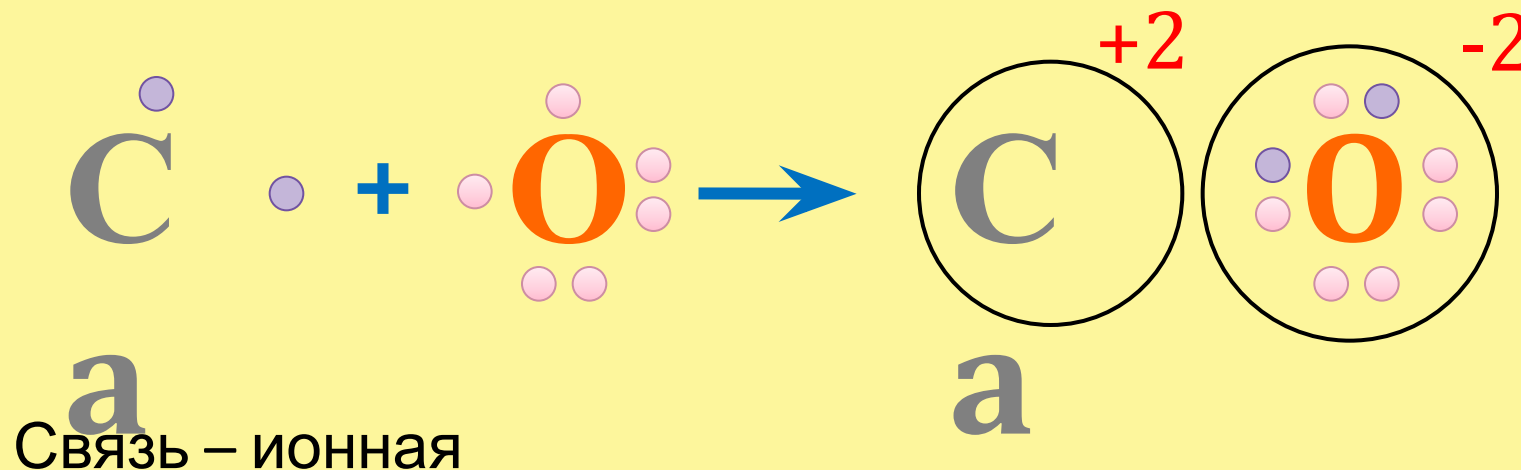
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы: CaO



Далее

Тема Металлическая связь.

Урок 19



Проверка знаний

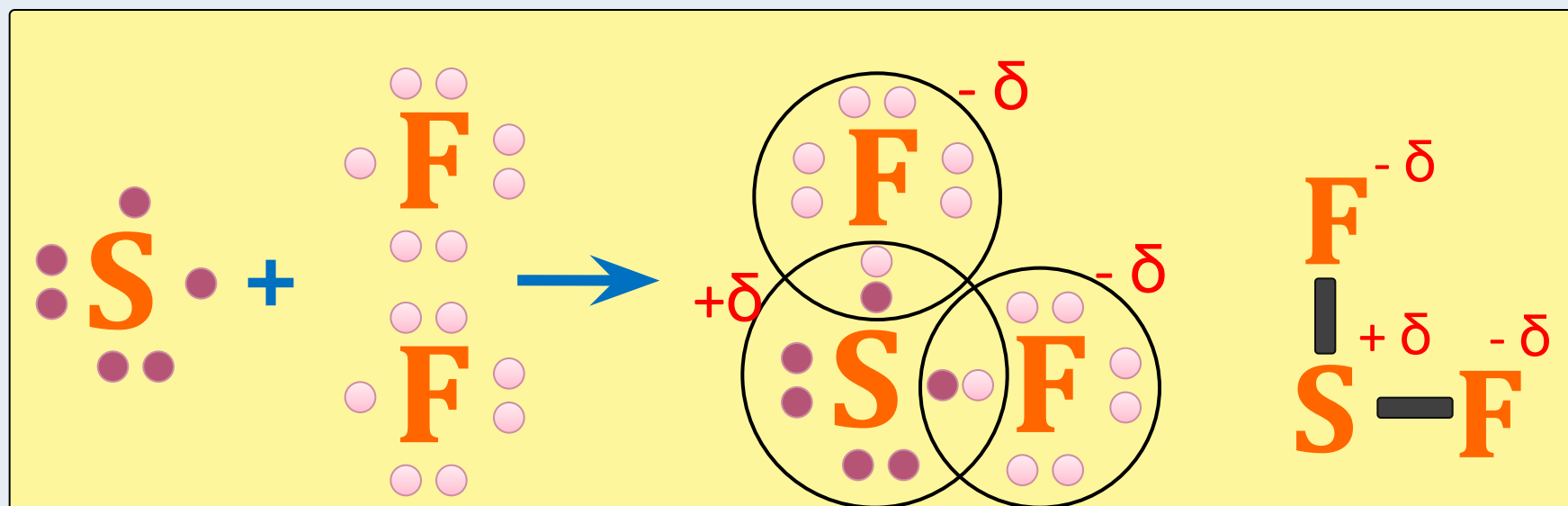
Устн

Письменн

Тес

Проверка д.

Схема образования молекулы 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**.

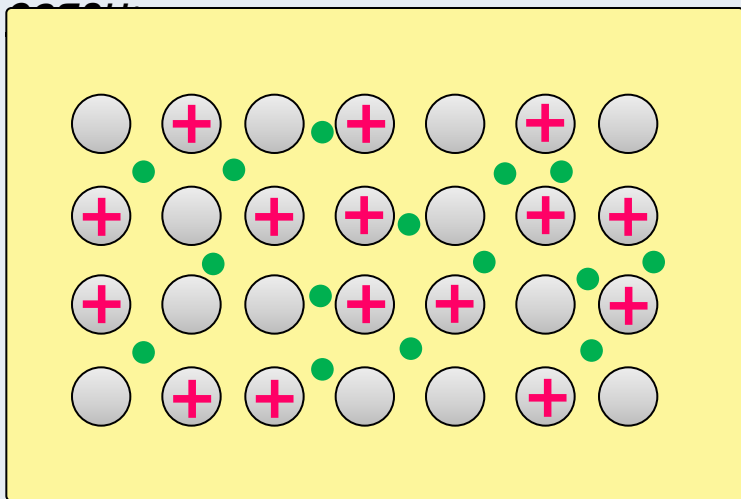
Тема Металлическая связь.

Урок 19



I. Металлическая связь

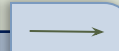
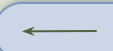
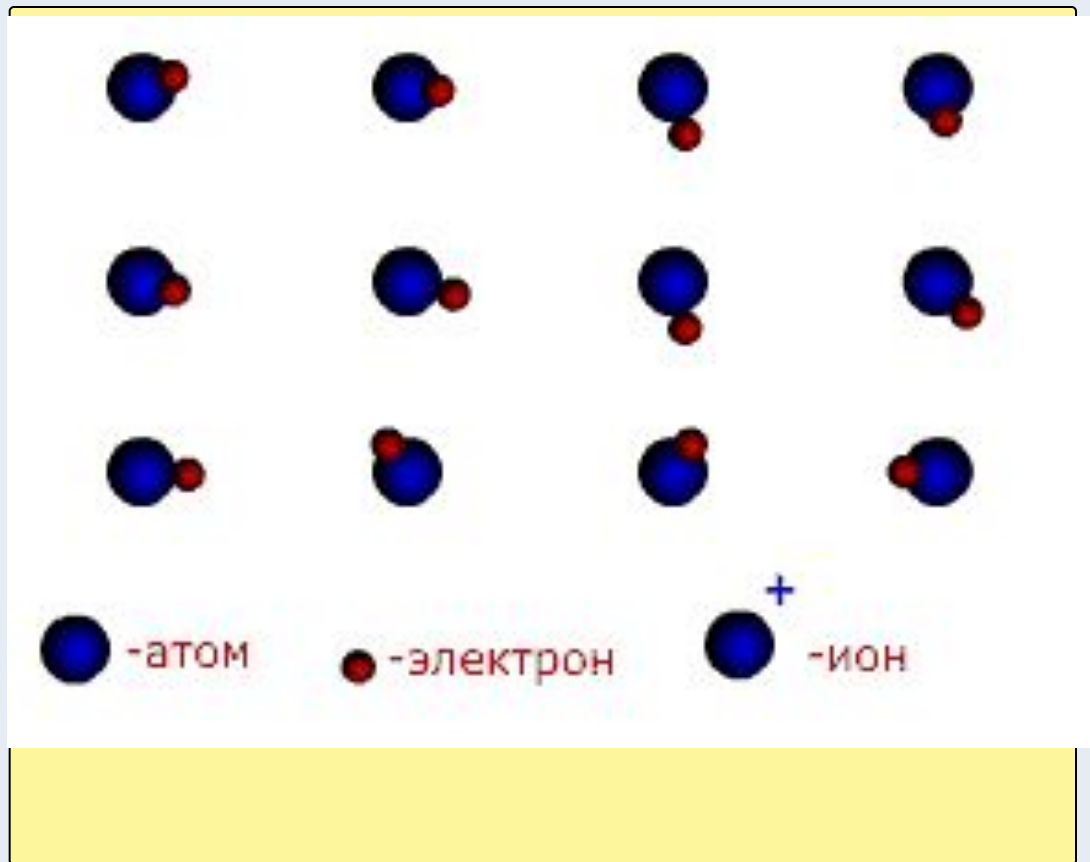
Схема металлической



Условные

обозначения

- атом
- металл
- ион
- металл
электрон



Тема Металлическая связь.

Урок 19



Домашняя работа

& 12 Стр. 66 -

Предложите схему строения молекулы



При составлении схем воспользуйтесь редактором-конструктором химических формул