Урок 19

Металлическая связь

Разработал:
Учитель химии, биологии
высшей квалификационной категории
Баженов Алексей Анатольевич

Тема Металлическая связь.

Урок 19

Повторение

Автор Flash Ромахин Александр Степанович

Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

Устно | Письменно | Тесте | Повторение | 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?

Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

Устн | Письменн | Тес | Повторени | Проверка д.

Ряд неметаллов

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

Составьте схему образования молекул:

H_2, H_2O, NaCl, CaO, SF_2.

Определите тип химической связи.

Проверка:

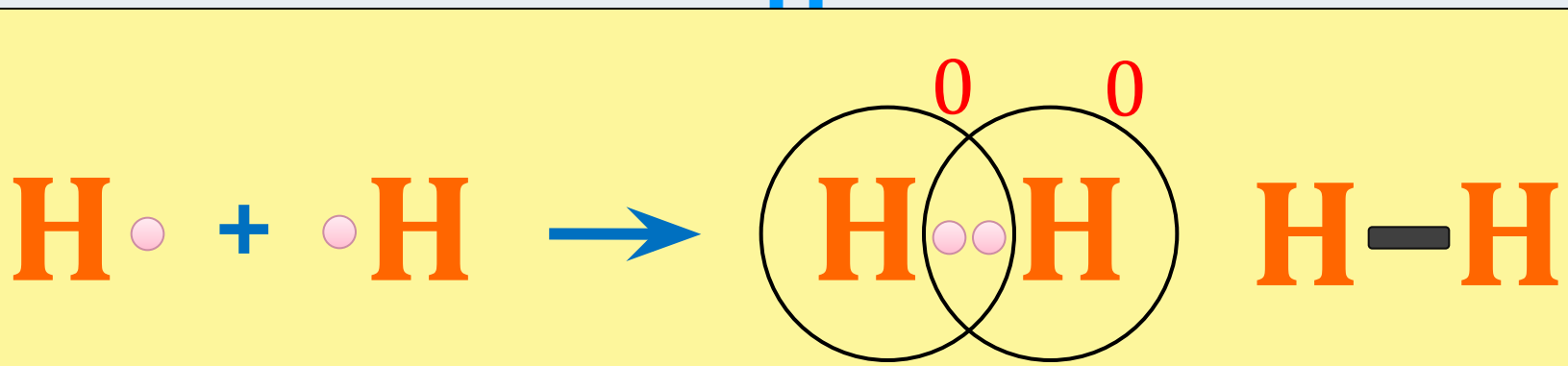
Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

Устн | Письменн | Тес | Проверка д.

Схема образования молекулы:



Связь – ковалентная неполярная

Далее

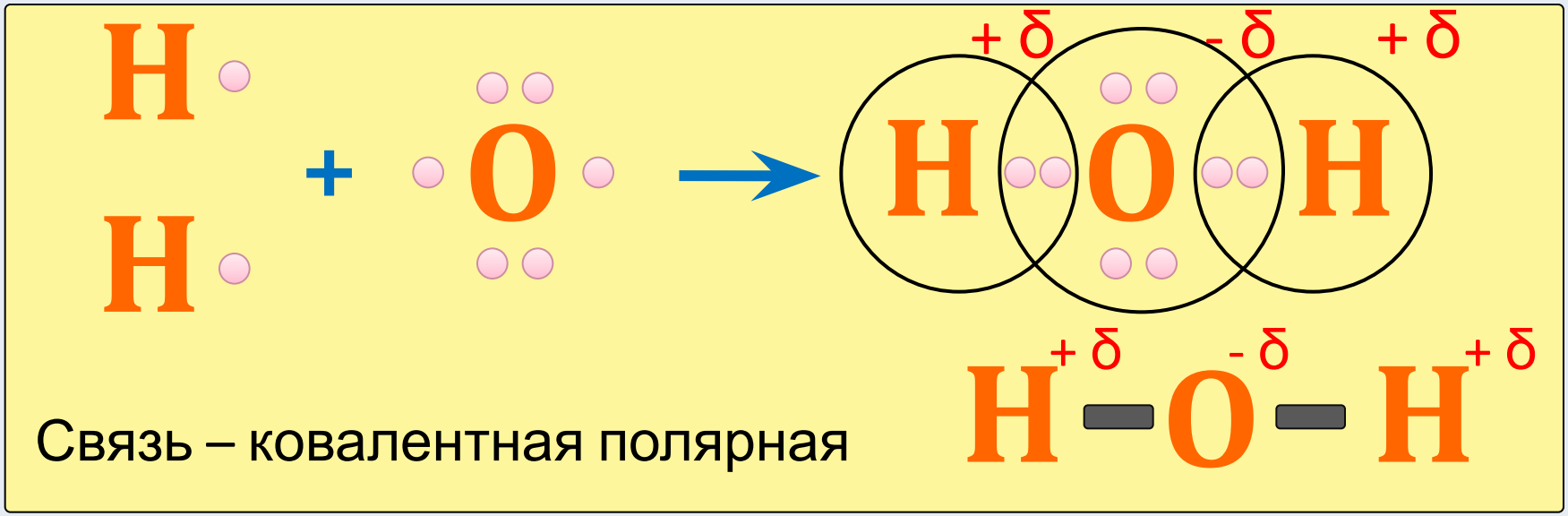
Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

Устн | Письменн | Тес | Проверка д.

Схема образования молекулы H_2O.



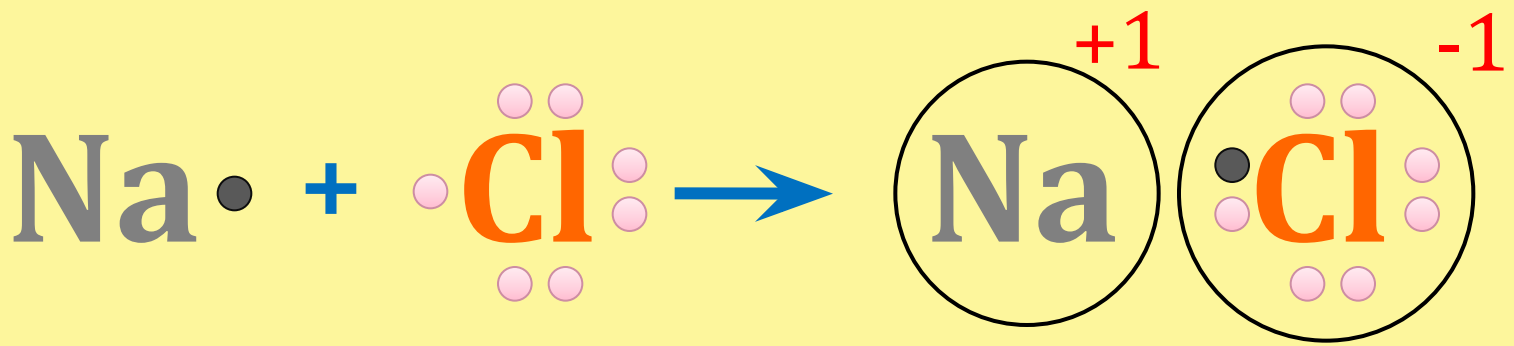
Связь – ковалентная полярная

Далее

Проверка знаний

Устно | Письменно | Тест | Проверка д.

Схема образования молекулы NaCl



Связь – ионная

Далее

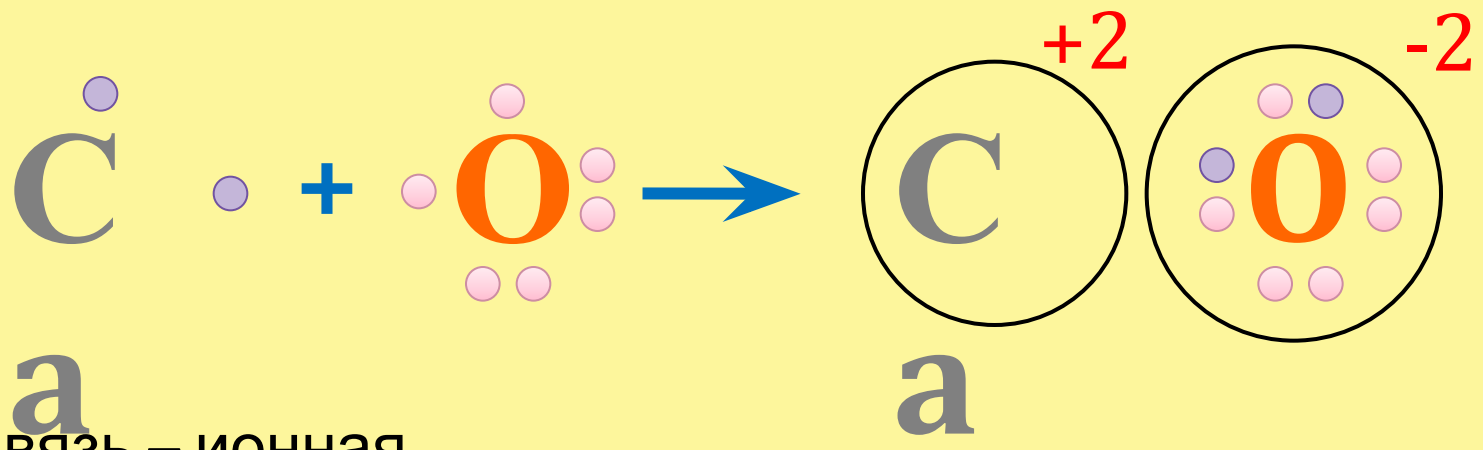
Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

Устно | Письменно | Тест | Проверка д.

Схема образования молекулы: CaO



Связь – ионная

Далее

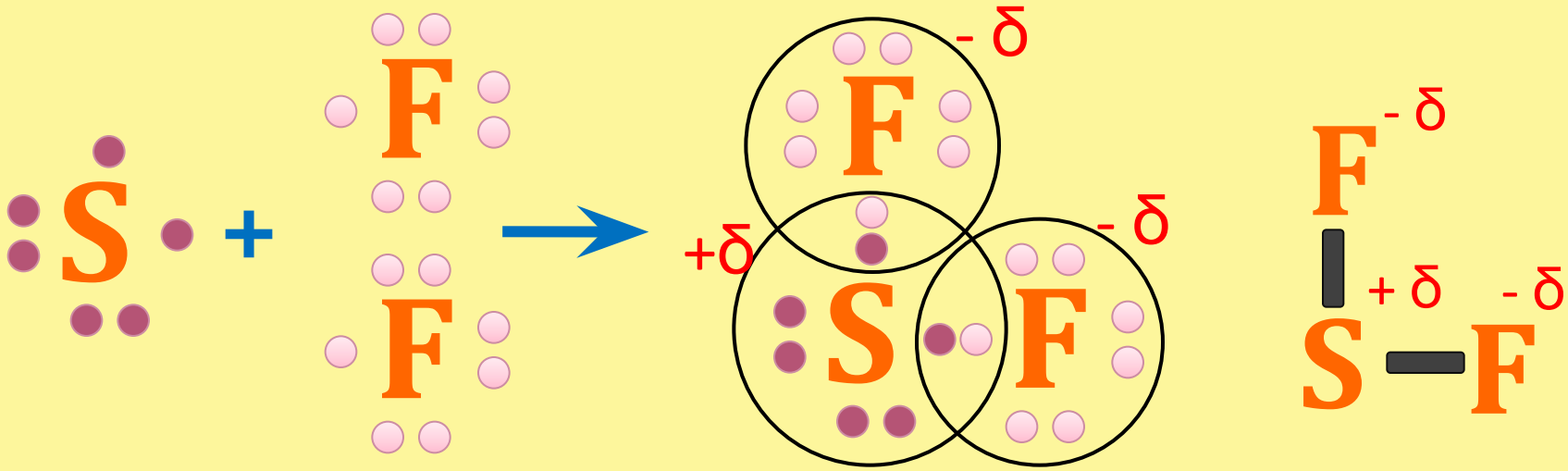
Тема Металлическая связь.

Урок 19

Проверка знаний

Устно | Письменно | Тест | Проверка д.

Схема образования молекулы SF_2



Связь – ковалентная полярная

Тема Металлическая связь.

Урок 19

I. Металлическая связь

Определение:

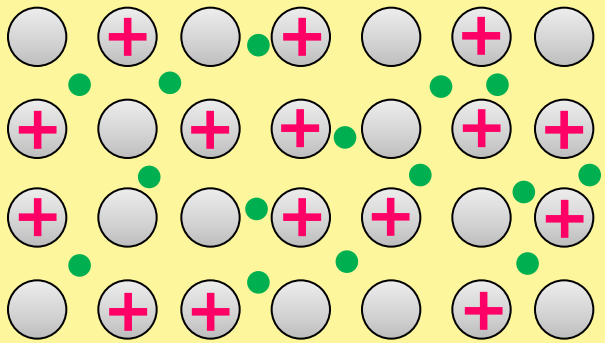
Связь в металлах и сплавах между атом – ионами посредством обобществленных электронов называют **металлической.**

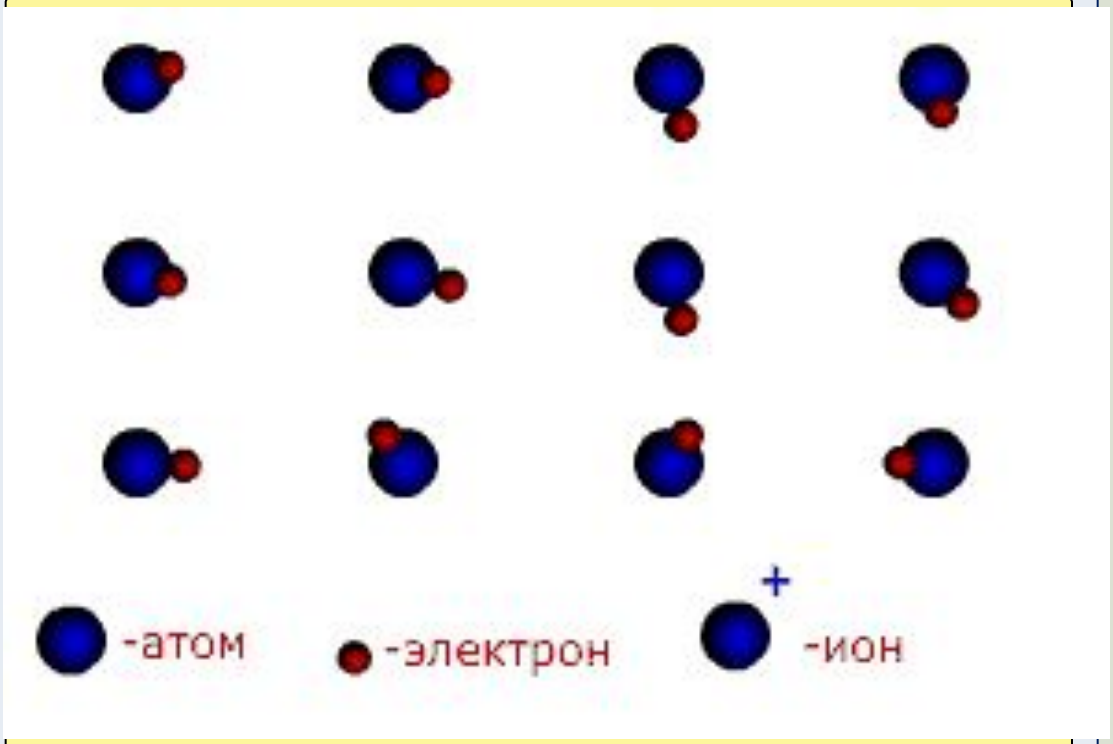
Тема Металлическая связь.

Урок 19

I. Металлическая связь

Схема металлической





Условные обозначения

- атом металла
- ион металла
- электрон

Тема Металлическая связь.

Урок 19

Домашняя работа

& 12 Стр. 66 - 68

Предложите схему строения молекулы

***Al_2O_3 ; **NaOH; ***H_2CO_3**

При составлении схем воспользуйтесь редактором-конструктором химических формул