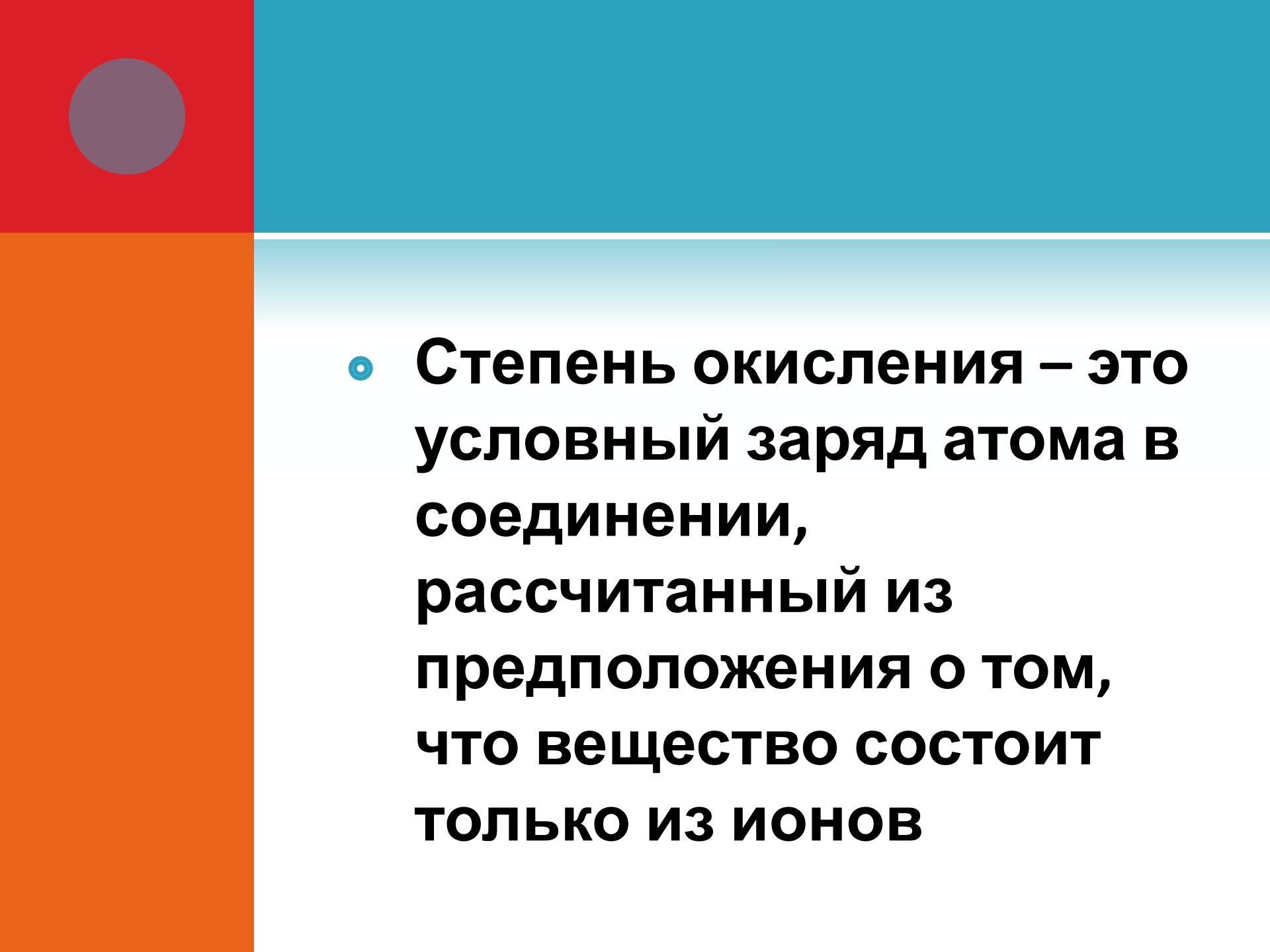
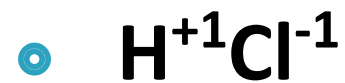


# **СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ (С.О.)**

- 
- **Степень окисления – это условный заряд атома в соединении, рассчитанный из предположения о том, что вещество состоит только из ионов**

# НАПРИМЕР,



# ПРАВИЛА ОПРЕДЕЛЕНИЯ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ

1. С.О. элемента в простом веществе = 0
  2. Сумма С.О. элементов в сложном веществе = 0
  3. С.О. Me I, II, III групп главных подгрупп = N группы
  4. С.О. водорода = + 1
  5. С.О. кислорода = - 2
- ❖ Чем меньше номер правила, тем оно важнее

# элементы

```
graph TD; A[элементы] --> B[С постоянной с.о.]; A --> C[С переменной с.о.]; C --> D[Минимальная]; C --> E[промежуточные]; C --> F[максимальная];
```

**С постоянной  
с.о.**

**С переменной  
с.о.**

**Мини-  
мальная**

**промежу  
точные**

**максимальн  
ая**



# *ПОДУМАЙТЕ, ПОЧЕМУ*

- **Значение степени окисления часто совпадает с валентностью элемента**
- **Мах с.о. элемента равна номеру группы (для элементов главных подгрупп)**

# *ПОДУМАЙТЕ*

- **Степень окисления и валентность – одно и то же?**