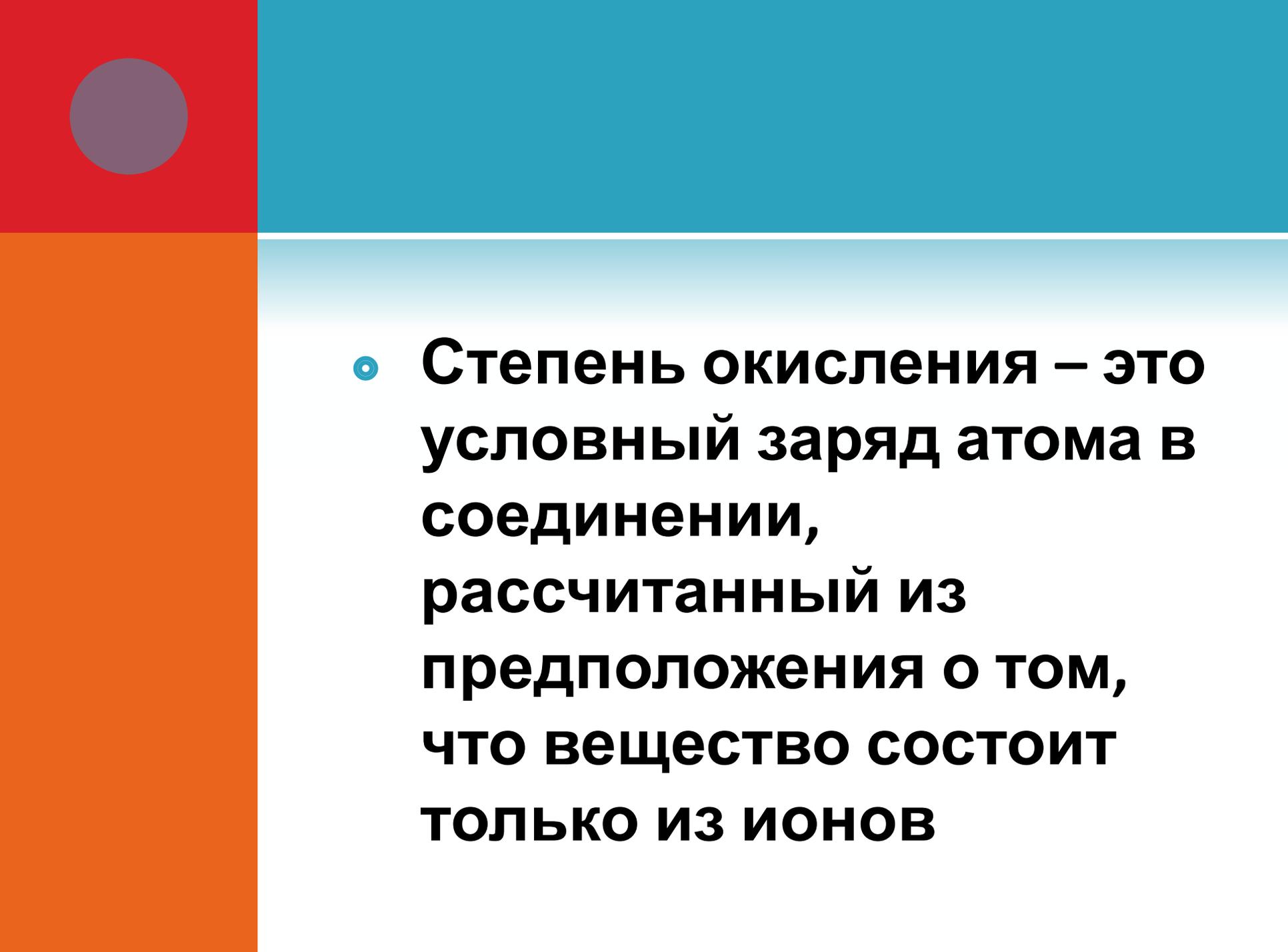


СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ (С.О.)

- 
- **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?**