

Правила определения валентности

1. Валентность записывают римскими цифрами над символом химического элемента.
2. Водород, фтор всегда *одновалентны*.
3. Кислород всегда *двухвалентен*.
4. Валентность может быть *постоянной и переменной*.
5. *Металлы*, расположенные в IA, IIA, IIIA группах имеют *постоянную валентность I, II, III* соответственно.
6. *Неметаллы* проявляют *переменную валентность*: высшую и низшую.
Высшая валентность – это № группы химического элемента,
низшая валентность – это VIII-№ группы химического элемента.
7. Если *металл* в соединении с *неметаллом*, то *неметалл* проявляет *низшую валентность*.
8. Если *неметалл* в соединении с *неметаллом*, то *неметалл*, стоящий на *втором месте*, проявляет *низшую валентность*.

Адрес публикации: <https://www.prodlenka.org/metodicheskie-razrabotki/554630-pravila-opredelenija-valentnosti>