

# ХИМИЯ

## 8 класс

# Валентность

Мария Дмитриевна  
Смирнова

[Smirnova@sch2101.ru](mailto:Smirnova@sch2101.ru)

[Vkontakte.com/masha2101](https://vk.com/masha2101)

# Как составить химическую формулу?



## Порядок действий при составлении химической формулы:

1. Пишут рядом химические знаки элементов, которые входят в состав соединения.
2. Над символами элементов проставляют их валентность.
3. Определяют наименьшее общее кратное числу, выражающих валентность обоих элементов
4. Делением наименьшего общего кратного на валентность соответствующего элемента находят индексы.

Примеры: соединения железа с хлором; калий с кислородом и алюминий с кислородом

# Как составить химическую формулу?



Порядок действий при составлении химической формулы:

- 1. Пишут рядом химические знаки элементов, которые входят в состав соединения.**
2. Над символами элементов проставляют их валентность.
3. Определяют наименьшее общее кратное числу, выражающих валентность обоих элементов
4. Делением наименьшего общего кратного на валентность соответствующего элемента находят индексы.

1:                    FeCl                    KO                    AlO

# Как составить химическую формулу?



Порядок действий при составлении химической формулы:

1. Пишут рядом химические знаки элементов, которые входят в состав соединения.
2. **Над символами элементов проставляют их валентность.**
3. Определяют наименьшее общее кратное числу, выражающих валентность обоих элементов
4. Делением наименьшего общего кратного на валентность соответствующего элемента находят индексы.

II I

I II

III II

2:

FeCl

KO

AlO

# Как составить химическую формулу?



Порядок действий при составлении химической формулы:

1. Пишут рядом химические знаки элементов, которые входят в состав соединения.
2. Над символами элементов проставляют их валентность.
3. **Определяют наименьшее общее кратное числу, выражающих валентность обоих элементов**
4. Делением наименьшего общего кратного на валентность соответствующего элемента находят индексы.

2

II I

2

I II

6

III II

3:

FeCl

KO

AlO

# Как составить химическую формулу?



Порядок действий при составлении химической формулы:

1. Пишут рядом химические знаки элементов, которые входят в состав соединения.
2. Над символами элементов проставляют их валентность.
3. Определяют наименьшее общее кратное числу, выражающих валентность обоих элементов
4. Делением наименьшего общего кратного на валентность соответствующего элемента находят индексы.

2

II I

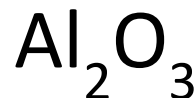
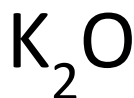
2

I II

6

III II

4:





- 1. В реакции с соляной кислотой один атом металла вытесняет два атома водорода. Как это можно объяснить пользуясь понятием о валентности?*
2. Составьте химические формулы по схемам:

LiO, BaO, PO, SnO, KO, PH,

MnO, FeO, BO, HS, NO, CrCl