

**АЛГОРИТМ**  
**ПО СОСТАВЛЕНИЮ ЭЛЕКТРОННЫХ СХЕМ ОБРАЗОВАНИЯ**  
**ВЕЩЕСТВА С ИОННОЙ СВЯЗЬЮ**

**НАПРИМЕР:** *составить электронную схему образования хлорида натрия.*

Последовательность действий	Выполнение действий
1. Составить химическую формулу данного соединения с учетом степени окисления каждого элемента.	+1 -1 NaCl
2. Изобразить с помощью электронных формул атомы, вступающие в химическую связь.	$\text{Na}\cdot + \cdot\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}\text{:} \rightarrow$
4. Изобразить электронную формулу получившегося вещества (показываем полный переход электронов и образование ионов).	$\text{Na}\cdot + \cdot\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}\text{:} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{:}\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}\text{:}^-$
5. Проверить правильность написания электронной формулы соединения.	Атом натрия может дать 1 электрон на образование связей; атом хлора принимает один электрон.

**!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ**

Задание.

Составить электронную схему образования: CaO, Na<sub>2</sub>O, AlCl<sub>3</sub>, K<sub>2</sub>O, Li<sub>2</sub>O, Ba<sub>3</sub>N<sub>2</sub>.