

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.	$\text{Na}\cdot + \cdot\text{Cl}:\rightarrow$
4. Изобразить электронную формулу получившегося вещества (показываем полный переход электронов и образование ионов).	$\text{Na}\cdot + \cdot\text{Cl}:\rightarrow \text{Na}^+ + [:\text{Cl}:]^-$
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, Na₂O, AlCl₃, K₂O, Li₂O, Ba₃N₂.