

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

НАПРИМЕР: составить электронную схему образования сероуглерода.

Последовательность действий	Выполнение действий
1. Составить химическую формулу данного соединения с учетом степени окисления каждого элемента.	+4 -2 C S ₂
2. Определить число атомов каждого элемента.	На каждый атом углерода приходится два атома серы.
3. Изобразить с помощью электронных формул атомы, вступающие в химическую связь.	$\cdot\overset{\cdot}{\text{C}}\cdot+\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}\cdot+\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}\cdot\rightarrow$
4. Изобразить электронную формулу получившегося вещества (показываем образование общих электронных пар в молекуле).	$\cdot\overset{\cdot}{\text{C}}\cdot+\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}\cdot+\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}\cdot\rightarrow:\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}\text{:}:\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{C}}}\text{:}:\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}\text{:}$
5. Проверить правильность написания электронной формулы соединения.	Атом углерода может дать 4 электрона на образование связей; каждый атом серы на образование связи дает по два электрона.

!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ

Задание.

Составить электронную схему образования: O₂, H₂O, PH₃, F₂, SO₃, N₂.