**Алгоритм составления схемы образования молекул соединения с ковалентной полярной связью**

**(на примере H2S)**

1. Определите число электронов на внешнем уровне (N) у атомов неметаллов и число непарных электронов по формуле 8 – N.

Ответ: У атома S - 6, 2 непарных, у атома H - 1.

1. Запишите электронную формулу атома элемента-неметалла, который представлен одним атомом в центре, и через знак «+» - электронные формулы атома (атомов) другого элемента так, чтобы непарные электроны были обращены к соседнему знаку.

H + S + H →

1. Запишите электронную формулу образовавшейся молекулы, показав обобществленные электроны между взаимодействующими атомами (дополните запись в п.2).

H + S + H → H S H

1. Запишите структурную формулу образовавшейся молекулы, обозначив каждую общую электронную пару черточкой

H δ+ → Sδ-← Нδ+

1. Покажите смещение электронных пар к атому (атомам) с большей электроотрицательностью, заменив черточки стрелками и обозначив частичные заряды (дополните запись в п.4).

**Алгоритм составления схемы образования молекул соединения с ковалентной неполярной связью**

**(на примере N2)**

1. Определите число электронов на внешнем уровне (N) у атомов неметаллов и число непарных электронов по формуле 8 – N.

Ответ: 5 на внешнем уровне, 3- непарных.

1. Запишите электронные схемы атомов неметалла через знак «+» так, чтобы непарные электроны были обращены к соседнему знаку.



N + N →

1. Поставьте стрелку, после которой запишите электронную формулу образовавшейся молекулы, показав обобществленные электроны между атомами неметаллов (дополните запись в п.2).

N + N → N N

1. Запишите структурную формулу образовавшейся молекулы, обозначив каждую общую электронную пару черточкой.

N N