EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 7 IKatan Kovalen Rangkap Tiga pada N_2

Perhatikan proses pembentukan ikatan kovalen rangkap tiga dibawah ini!!!

a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N

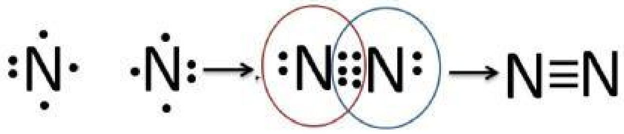
$_{7}N = 1s^2\ 2s^2\ 2p^3$

b. Tentukan elektron valensi dari atom N

$N = 2s^2\ 2p^3 \longrightarrow 5$

c. Menggambarkan ikatan kovalen yang terjadi :

Karena atom N memiliki 5 elektron valensi sehingga belum stabil, oleh karena itu atom N membutuhkan 3 elektron lagi agar stabil dengan cara penggunaan bersama elektron dari atom lain seperti gambar dibawah ini



Dari gambar diatas terlihat bahwa antar atom N terjadi ikatan rangkap tiga

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Berapa elektron yang diperlukan masing-masing atom N untuk mencapai kestabilan ?

   ....

   ....

2. Berdasarkan model diatas, berapa **pasang elektron yang digunakan bersama** antar atom N ?

   ....

   ....

3. Berdasarkan pertanyaan no.2, maka N_2 termasuk jenis ikatan kovalen........

   ....

   ....

LIVEWORKSHEETS