

E-Modul IKATAN KIMIA

Guided Inquiry Learning



EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 7 IKatan Kovalen Rangkap Tiga pada N₂

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

- Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N

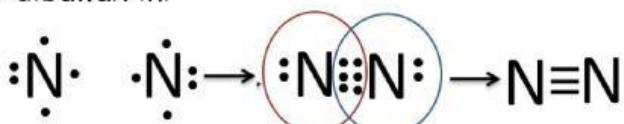
$${}_7\text{N} = 1s^2 2s^2 2p^3$$

- Tentukan elektron valensi dari atom N

$$\text{N} = 2s^2 2p^3 \rightarrow 5$$

- 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!!!

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

.....
.....



- Berdasarkan model diatas, berapa pasang elektron yang digunakan bersama antar atom N ?

.....
.....



- Berdasarkan pertanyaan no.2, maka N₂ termasuk jenis ikatan kovalen.....

.....
.....

