

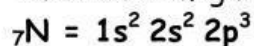


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

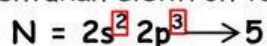
Model 7 IKatan Kovalen Rangkap Tiga pada N₂

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

- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N

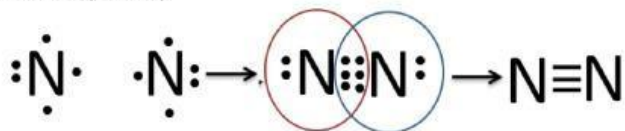


- b. Tentukan elektron valensi dari atom N



- 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 N₂ termasuk jenis ikatan kovalen.....

.....

.....

