

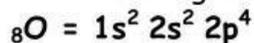


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 5 IKatan Kovalen Rangkap Dua pada O₂

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

- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom O

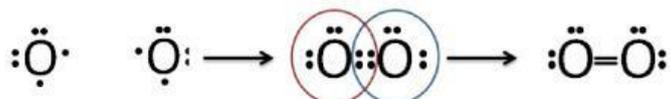


- b. Tentukan elektron valensi dari atom O



- c. Menggambarkan ikatan kovalen yang terjadi :

Karena atom O memiliki 6 elektron valensi sehingga belum stabil, oleh karena itu atom O membutuhkan 2 elektron lagi agar stabil dengan cara penggunaan bersama elektron dari atom lain seperti gambar dibawah ini



Dari gambar diatas terlihat bahwa antar atom O terjadi ikatan rangkap dua

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Berdasarkan model diatas, berapa elektron yang diperlukan masing-masing atom O untuk mencapai kestabilan ?

.....

.....

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

.....

.....

3. Berdasarkan pertanyaan no 2, maka O₂ termasuk jenis ikatan kovalen.....

.....

.....

