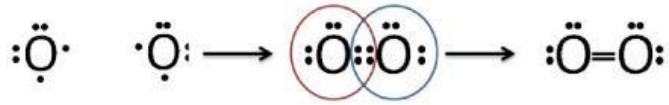
EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 5 IKatan Kovalen Rangkap Dua pada O_2

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

a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom O
   $_8O = 1s^2\ 2s^2\ 2p^4$
b. Tentukan elektron valensi dari atom O
   $O = 2s^2\ 2p^4 \longrightarrow 6$
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 O_2 termasuk jenis ikatan kovalen.....

   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS