

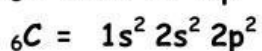
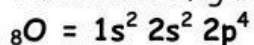


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

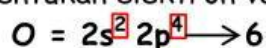
Model 6 IKatan Kovalen Rangkap Dua pada CO₂

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

- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom O dan atom C



- b. Tentukan elektron valensi dari atom O dan atom C



- c. Menggambarkan ikatan kovalen yang terjadi :

Karena :

atom O memiliki 6 elektron valensi $\rightarrow$ **belum stabil**,

atom C memiliki 4 elektron valensi $\rightarrow$ **belum stabil**,

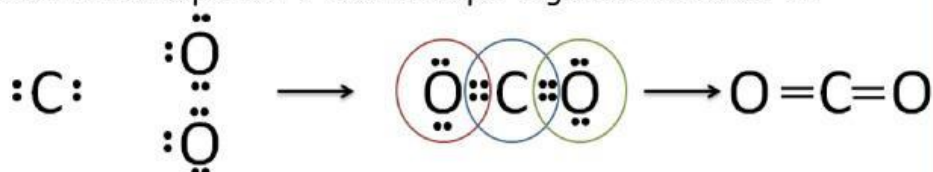
Sehingga :

atom O **membutuhkan** 2 elektron agar stabil

atom C **membutuhkan** 4 elektron agar stabil

Dengan cara **pemakaian bersama elektron** dari atom O dan atom C ,

Namun C akan mengikat 2 atom O karena 1 atom O hanya menyumbangkan 2 elektron sehingga dibutuhkan 2 atom O agar atom C mendapatkan 4 elektron seperti gambar dibawah ini



Dari gambar diatas terlihat bahwa antar atom CO₂ terjadi ikatan rangkap dua

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Berdasarkan model diatas, berapa elektron yang diperlukan atom C untuk mencapai kestabilan ?

.....

.....



E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



2. Berdasarkan model diatas, berapa elektron yang diperlukan atom O untuk mencapai kestabilan ?

.....
.....



3. Berdasarkan model diatas, berapa pasang elektron yang digunakan bersama antara atom C dan O ?

.....
.....



4. Berdasarkan pertanyaan no.3, maka CO_2 termasuk jenis ikatan kovalen.....

.....
.....



5. O_2 dan CO_2 merupakan ikatan kovalen rangkap dua, sehingga apa yang dimaksud dengan ikatan kovalen rangkap dua?

.....
.....

