

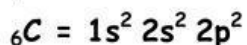
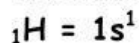


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

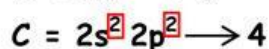
Model 8 IKatan Kovalen Rangkap Tiga dari C_2H_2

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

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



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



- c. Menggambarkan ikatan kovalen yang terjadi :

Karena :

atom H memiliki 1 elektron valensi \rightarrow belum stabil,

atom C memiliki 4 elektron valensi \rightarrow belum stabil,

Sehingga :

atom H **membutuhkan** 1 elektron agar stabil

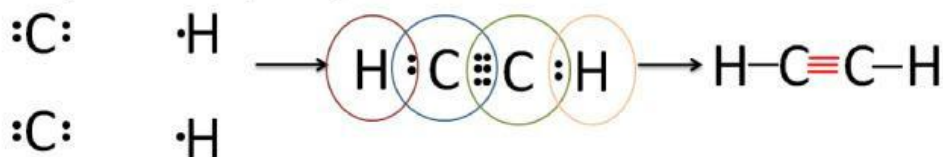
atom C **membutuhkan** 4 elektron agar stabil

Cara pemakaian bersama elektron dari atom H dan atom C yaitu :

Atom C dapat mengikat maksimal 4 elektron dari atom lain

Atom H dapat mengikat maksimal 1 elektron dari atom lain

Dapat dilihat seperti gambar dibawah ini



Dari gambar diatas terlihat bahwa antar atom C terjadi ikatan rangkap tiga (perhatikan garis merah)

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Tuliskanlah elektron valensi dari atom H dan C?

.....

.....





2. Berapa elektron yang diperlukan atom H untuk mencapai kestabilan ?

.....
.....



3. Berapa elektron yang diperlukan atom C untuk mencapai kestabilan ?

.....
.....



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

.....
.....



5. Berdasarkan pertanyaan no.3, maka C_2H_2 termasuk jenis ikatan kovalen.....

.....
.....



6. N_2 dan C_2H_2 merupakan salah satu contoh ikatan kovalen rangkap tiga, sehingga apa yang dimaksud dengan ikatan rangkap tiga?

.....
.....

