

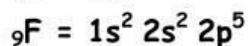
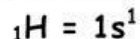


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

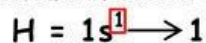
Model 4 Ikatan Kovalen Tunggal pada HF

Perhatikan proses pembentukan ikatan kovalen tunggal dibawah ini!!

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



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



- c. Menggambarkan ikatan kovalen yang terjadi :

Karena atom H memiliki 1 elektron sehingga belum stabil dan atom F memiliki 7 elektron dan belum stabil, oleh karena itu atom H membutuhkan 1 elektron lagi begitu juga atom F membutuhkan 1 lagi agar stabil dengan cara penggunaan bersama elektron dari atom lain seperti gambar dibawah ini



Dari gambar diatas terlihat bahwa antara atom H dan atom F terjadi ikatan kovalen tunggal

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan Model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

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

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



E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



3. Berdasarkan model diatas, berapa **pasang elektron** yang digunakan **bersama** antara atom H dan F?



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



5. H_2 dan HF merupakan contoh ikatan kovalen tunggal, sehingga apa yang dimaksud dengan ikatan kovalen tunggal ?

