

E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 3 Ikatan Kovalen Tunggal pada H₂

Perhatikan proses pembentukan ikatan kovalen tunggal dibawah ini!!!

- Tuliskan konfigurasi elektron dari atom H

$${}^1\text{H} = 1\text{s}^1$$

- Tentukan elektron valensi dari atom H

$$1\text{s}^{\boxed{1}} \rightarrow 1$$

- Menggambarkan ikatan kovalen yang terjadi :

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



Dari gambar diatas terlihat bahwa antar atom H terjadi ikatan kovalen tunggal

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan Model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

- Berdasarkan model diatas, berapa elektron yang diperlukan masing-masing atom H untuk mencapai kestabilan ?

.....
.....



- Berdasarkan model diatas, berapa pasang elektron yang digunakan bersama antar atom H ?

.....
.....



- Berdasarkan pertanyaan no.2, maka H₂ termasuk jenis ikatan kovalen.....

.....
.....

