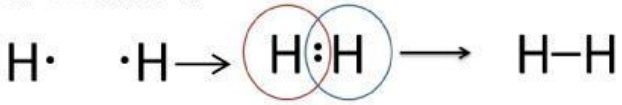
EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 3 Ikatan Kovalen Tunggal pada H_2

Perhatikan proses pembentukan ikatan kovalen tunggal dibawah ini!!!

a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom H
   $_1H = 1s^1$
b. Tentukan elektron valensi dari atom H
   $1s^{\boxed{1}} \rightarrow 1$
c. 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!!!

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

   .....
   .....

2. Berdasarkan model diatas, berapa **pasang elektron yang digunakan bersama** antar atom H ?

   .....
   .....

3. Berdasarkan pertanyaan no.2, maka H_2 termasuk jenis ikatan kovalen.....

   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS