

Nama: Alvira Melinda
NPM : 2013023030

Judul Materi : Interaksi Antarpartikel
Tanggal : 19 Oktober 2021
Kelompok : 7
Nama penyaji : 1. Zhilal Zhafirah
2. Nengah anggi P.D
3. Elisabet erlian N.P

Isi Materi :

- * Kecenderungan titik leleh dan titik didih pada gas mulia dari atas ke bawah semakin bertambahnya nomor atom dan massa atom.
- * proses terbentuknya Interaksi antar atom pada gas mulia, yaitu berdasarkan elektron selalu bergerak di sekitar inti atom, salah satu sisi molekul monoatomik dengan awan elektron semakin besar sehingga bermuatan parsial negatif dan sisi lain bermuatan parsial positif.
- * Model Ikatan pada logam berdasarkan TEB : logam dianggap terdiri dari ion-ion yang merupakan bola-bola keras, yang tersusun secara teratur dan berulang.
- * Keterkaitan TEB dengan sifat fisik logam (titik lebur dan titik didih). logam cenderung memiliki titik leleh dan didih yang tinggi sehingga memberikan kesan kuatnya ikatan yang terjadi antara atom-atomnya.
- * Ikatan logam adalah ikatan antaratom dalam suatu unsur logam dengan menggunakan interaksi antar elektron valensi.
- * pita energi yang digambarkan yaitu : (berdasarkan konduktivitasnya).
 - 1). konduktor $p \ll$
 - 2). Semi konduktor $0 \leq p \leq \infty$
 - 3). Isolator $p \approx \infty$
 - 4). Superkonduktor $p = 0$

- Besarnya celah energi pada tiap tingkatan / tiap ~~pita~~ pita energi tidak sama besar, karena sifat konduktivitas dan konsentrasi ditentukan oleh faktor perbandingan celah energi dengan temperatur.
- pada molekul NH_3 terjadi gaya tarik-menarik dari atom hidrogen parsial positif dari suatu molekul ditarik oleh pasangan elektron menyendiri dari atom nitrogen yang elektronegatif sehingga terjadi ikatan hidrogen karena tidak memenuhi syarat terjadinya ikatan hidrogen.
- pada ikatan hidrogen tidak termasuk gaya van der Waals. karena ikatan hidrogen termasuk dalam interaksi dipol-dipol. sehingga ikatan hidrogen merupakan salah satu gaya van der Waals. tetapi beberapa referensi ikatan hidrogen dianggap tidak termasuk gaya van der Waals karena kekuatan ikatan cenderung besar daripada interaksi antar molekul lain.