

Nama : Rizka Aulia Rodhiah

NPM : 2013023060

Kelas : 3B

Prodi : Pendidikan Kimia

Jurnal Anorganik

"Interaksi Antar Partikel"

Kelompok dan Nama penyaji : - Ethal Zafira

- Elisabet Erlina Nif

- Nengah Anggi

1) Interaksi antaratom pada gas mulia

→ kecenderungan titik leleh dan titik didih pada gas mulia dan atas kebawah 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 monatomik dengan awan elektron semakin besar sehingga bermuatan parsial negatif dan sisi lain bermuatan parsial positif bentuk monatomik biasa disebut dipol sesaat.

2) Teori Pita pada logam

→ Celah pita (band gap) : Jarak antara pita valensi dengan pita konduksi pada pita konduktor, semi konduktor dan isolator.

→ Permukaan Fermi (Fermi level):

orbital molekul dengan tingkat energi tertinggi yang ditempati oleh elektron.

→ Energi Fermi :

→ Keluaran ikatan logam bergantung pada banyaknya elektron valensi yang terdapat pada atom logam tersebut.

→ Besar celah energi pada tiap tingkatan (tiap pita energi tidak sama besar, karena sifat konduktivitas dan konsentrasi ditentukan oleh faktor perbandingan celah energi dengan temperatur, ketika perbandingan besar, maka konsentrasi sifat intrinsik akan rendah dan konduktivitasnya akan rendah.

- 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 dan pada interaksi antar molekul lain.