

NAMA : SITI NURANI

NPM : 2013023040

Kelas : 3B

Materi : Prinsip-prinsip kimia anorganik

Judul Materi : Interaksi antar molekul

Kelompok : Kelompok 7

1. Zhulal Zuhairah

2. Nengah anggi puspa Dewi

3. Elisabeth erliana radia Putri

- Kecenderungan titik leleh dan titik didih pada gas mulia dari atas kebawah semakin bertambahnya nomor atom dan massa atom.
- Proses terbentuknya interaksi antar atom pada gas mulia, yaitu berdasarkan elektron selalu bergerak disekitar inti atom, salah satu sisi molekul monoatomik dengan awan elektron semakin besar sehingga bermuatan parsial negatif dan sisi lain bermuatan parsial positif. bentuk monoatomik biasanya disebut dipol sesaat.
- Berdasarkan teori pita
 - 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

- Kekuatan ikatan logam tergantung pada banyaknya elektron Valensi yang terdapat pada atom logam tsb.
- 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. Ketiga 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 Vander Waals, tetapi beberapa referensi ikatan hidrogen dianggap tak termasuk gaya van der Waals. Karena kekuatan ikatan cenderung besar.