

Muhammad Fasya Urmanah

NPM 2053023003

Kelas 3B Pendidikan Kemanusiaan

Jurnal 7 Prinsip-Prinsip Kemanusiaan

Jurnal 1: Interaksi Antar Partikel

Kelompok 2 Nama Febydi = - Elham Thafar

- Wajah yg. pake 2.

- Elham Thafar N. 9

Isi Materi

- Interaksi antar partikel & atom di dalam partikel gas
maka di atas ke bawah. Sederhana & sederhana
no atom & materi atom

- Proses interaksi. Interaksi antar atom: partikel
gas, materi, partikel beraturan. Sederhana
bagian dari atom. Sederhana & sederhana
model Monoclonal dengan atom. Sederhana & sederhana
besar. Sederhana & sederhana. Partikel negatif & sederhana
materi beraturan partikel positif. Interaksi Monoclonal.
partikel dengan atom sederhana.

- Model partikel pada lapisan beraturan. Teka = lapisan
dengan partikel di atas & di bawah yang beraturan
materi beraturan. Yang terdapat dalam partikel
& beraturan. Dengan demikian, partikel beraturan
materi beraturan yang beraturan. Sederhana & sederhana.

- & atom logam yang ada.
- Interaksi TEB dengan Sistem Fasa Logam (baik logam & fase bingkai) logam Casing Mekanik. titik leleh & titik didih Salingan memberikan kesan kuantum ilusi yang terjadi antara atom-atom. ~~logam~~
- Model Keadaan pada logam berdasarkan TEB: dimana pada teori orbital molekul (TOM) pada logam didasarkan dari pita. Teori ini menjelaskan bahwa apabila atom-atom molekul suatu molekul, molekul akan terjadi kuantisasi energi dari orbital orbital atom molekul orbital molekul. ~~logam~~

* Parameter fasa pita:

- a) Lebar pita (band gap) = jarak antara pita valensi - dengan pita konduksi pada pita konduksi. fasa konduksi & isolator
- b) Energi fasa (Fasa) (eV) = orbital molekul dengan tingkat energi tertinggi - by dengan UH Elektron
- c) Energi fasa -

* Mekanisme Logam adalah Mekanisme Antarkom dan Energi dari logam dengan Mekanisme Interaksi antara Mekanisme Valensi. Mekanisme ini dapat dijelaskan alasan logam sebagai penerang logam yang baik. Ciri-Ciri Mekanisme logam:

a) terbentuk dari unsur logam

b) Aliran selang hantaran elektron Valensi

c) Elektron Valensi bergerak bebas antara titik elektron

d) Medan antara atom sangat kecil.

- Elektron Medan logam bergerak pada banding elektron Valensi yang bergerak pada atom logam tersebut

- Perilaku atom konduktor (semikonduktor, isolator) berbeda konduktivitasnya & berbeda pula energi & pita energi yang dimilikinya (banding konduktivitas)

1) konduktor $\rho \ll 1$

2) semikonduktor $0 < \rho < \infty$

3) isolator $\rho \gg \infty$

4) superkonduktor $\rho = 0$

* Energi F_{el} yang mempunyai (elektron) tidak memiliki bentuk cara & pada suhu yang relatif tinggi. Energi elektron bergerak pada level yang ditetapkannya. Interaksi yang dapat melonggarkan inti atom. Gaya Van der Waals, elektron bergerak memiliki gaya pada energi celah kecil sehingga dapat lebih sedikit oleh molekul lain & pada antara elektron & proton pada pita energi terdistribusi elektron lebih sangat sulit.

Pergerakan elektron energi pada tiap elektron / tiap pita energi tidak sama besar. Untuk sifat konduktivitas & konsentrasi elektron oleh faktor perbandingan elektron energi dengan temperatur. Kalaupun pada suhu besar, maka konsentrasi elektron intrinsik akan lebih & konduktivitas akan rendah.

* Menganalisis intermolekul NH_3 terdapat ikatan hidrogen. Seberapa kuat molekul H_2O lebih - penguat konduktivitasnya sama? Untuk pada molekul NH_3 terjadi gaya tarik menarik antar atom hidrogen bagian positif dari suatu molekul ditarik oleh pasangan elektron mandiri dari atom nitrogen yang elektronegatif. Sehingga terjadi ikatan hidrogen antara molekul. H_2O lebih terjadi ikatan hidrogen karena tidak memiliki syarat terjadinya ikatan hidrogen.

* Pada ikatan hidrogen tidak termasuk gaya Van der Waals karena ikatan hidrogen termasuk dalam interaksi dipol-dipol. Sehingga ikatan hidrogen mungkin seluruh suatu gaya Van der Waals. Tetapi karena ikatan hidrogen dianggap tidak termasuk gaya Van der Waals karena ikatan hidrogen cenderung lebih & interaksi antar molekul lain.