

Nama: Ayu Febrian Muhara Adila

NPM: 2013023062

Prodi: Pendidikan Kimia

Kelas: 3B

Judul materi: Interaksi antar partikel

tanggal: 12 Oktober 2021

Kelompok dan nama Penyaji:

- Nengah Anggraeni
- Elisabet Erlan Nadia
- Zhulal Zhipuzhidra

Partikel $\begin{cases} \text{atom} \\ \text{ion} \\ \text{molekul} \end{cases}$

Berdasarkan interaksi antar atom pada unsur-unsur gas mulia, diketahui bahwa titik didih dan titik leleh Gas mulia sangat rendah.

Momen dipol sesaat:

Momen dipol ini hanya berlangsung selama sepersekian detik yang sangat singkat.

Adanya momen dipol sesaat dapat menginduksi atau menginduksi molekul monatomik lain yang berada di dekatnya membentuk dipol induksi (Dipol Terimbas). dan pengaruh induksinya cepat menyebar.

Gaya Tarik menarik. "Gaya dispersi" ... "molekul nonpolar."

↳ Gaya dispersi biasanya meningkat dengan meningkatkannya massa molar karena molekul - molekul dengan massa molar yang lebih besar cenderung memiliki lebih banyak elektron, dan kekuatan Gaya dispersi akan meningkat dengan bertambahnya jumlah elektron.

Semakin kuat Gaya dispersi (Gaya London) antara molekul, semakin besar pula energi yang diperlukan untuk memisahkan interaksi antar molekulnya.

Semakin banyak jumlah elektron dalam molekul, maka titik leleh akan meningkat.

Model Ikatan logam berdasarkan TEB.

↳ Dalam logam, elektron - elektron ikatan terdistribusi (atau terdelokalisasi) di seluruh kristal. pada kenyataannya, atom - atom logam dalam kristal dapat dibayangkan sebagai sekumpulan loncatan positif yang terdapat dalam suatu lautan elektron yang terdelokalisasi. Ikatan logam terjadi sebagai akibat dari gaya tarik menarik antara elektron⁺ logam dengan elektron yang bermuatan negative yang tersebar dari elektron valensi dari atom - atom tersebut.

No. _____

Date _____

Sifat fisik logam :

- Mengkilap
- Konduktor listrik
- Mudah di tempa
- Memiliki titik leleh dan titik didih yang tinggi.

Never put off till tomorrow what you can do today

