

E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning

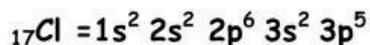
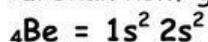


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

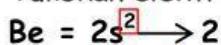
Model 11 Oktet Tidak Sempurna

Perhatikan struktur lewis pada BeCl_2 dibawah ini!!!

- Tuliskan konfigurasi elektron dari atom Be dan Cl



- Tuliskan elektron valensi dari atom Be dan Cl



- Gambarkan strukur lewis



Namun Be hanya memiliki 4 elektron dan sudah dikatakan stabil, dimana ini merupakan salah satu penyimpangan aturan oktet

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

- Berdasarkan model diatas, tentukan atom pusat dari BeCl_2 ?

.....
.....

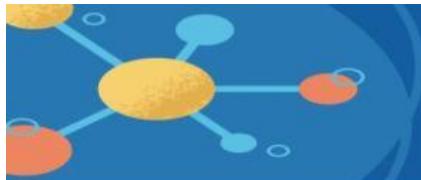
- Berdasarkan model diatas, berapakah jumlah pasangan elektron ikatan pada Be?

.....
.....

- Atom Be pada senyawa BeCl_2 sudah dikatakan cukup stabil. Namun atom Be tidak memenuhi aturan/ kaidah oktet, mengapa demikian?

.....
.....





E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



4. Berdasarkan jawaban no 1-3, apakah yang dimaksud dengan oktet tidak sempurna?

.....

.....

