

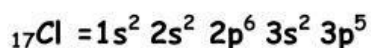
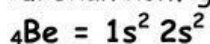


EKSPLOKASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

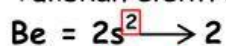
Model 11 Oktet Tidak Sempurna

Perhatikan struktur lewis pada BeCl_2 dibawah ini!!!

- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom Be dan Cl



- b. Tuliskan elektron valensi dari atom Be dan Cl



- c. Gambarkan struktur 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!!!

1. Berdasarkan model diatas, tentukan atom pusat dari BeCl_2 ,?

.....

.....



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

.....

.....



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

.....

.....



E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



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

.....
.....

