

# E-MODUL

## IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning

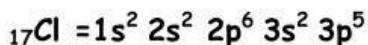
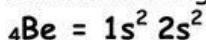


### EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

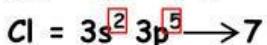
#### Model 11 Oktet Tidak Sempurna

Perhatikan struktur lewis pada  $\text{BeCl}_2$  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  $\text{BeCl}_2$ ?

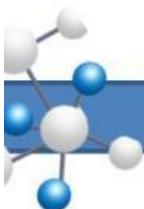
.....  
.....

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

.....  
.....

- Atom Be pada senyawa  $\text{BeCl}_2$  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?

.....

.....

