EKSPLORASI 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

$_4Be = 1s^2\ 2s^2$

$_{17}Cl = 1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$

b. Tuliskan elektron valensi dari atom Be dan Cl

$Be = 2s^{\boxed{2}} \longrightarrow 2$

$Cl = 3s^{\boxed{2}}\ 3p^{\boxed{5}} \longrightarrow 7$

c. Gambarkan strukur lewis

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

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?

   .....

   .....

LIVEWORKSHEETS

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

.....

.....

LIVEWORKSHEETS