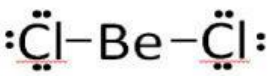
EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 11 Oktet Tidak Sempurna

Perhatikan struktur lewis pada $BeCl_2$ dibawah ini!!!

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

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



Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Tuliskan elektron valensi dari atom Be dan Cl?

   .....
   .....

2. Berdasarkan model diatas, tentukan atom pusat dari $BeCl_2$,?

   .....
   .....

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

   .....
   .....

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

   .....
   .....

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

   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS