

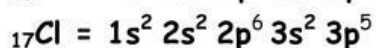
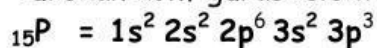


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

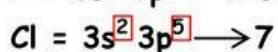
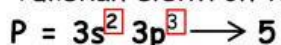
Model 13 oktet diperluas

Perhatikan struktur lewis pada PCl_5 dibawah ini!!!

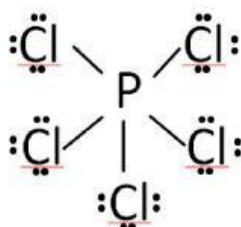
- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N dan O



- b. Tuliskan elektron valensi dari atom N dan O



- c. Gambarkan strukur lewis



Namun P memiliki 10 elektron dan 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 PCl_5 ?

.....

.....

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

.....

.....

3. Atom P pada senyawa PCl_5 sudah dikatakan cukup stabil. Namun atom P tidak memenuhi aturan/ kaidah oktet, mengapa demikian?

.....

.....





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

.....
.....



5. Rumuskan apa saja penyimpangan aturan oktet/duplet yang didapatkan?

.....
.....

