

# E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning

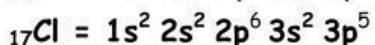
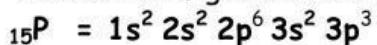


## EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

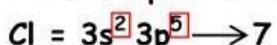
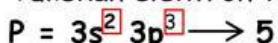
### Model 13 oktet diperluas

Perhatikan struktur lewis pada  $\text{PCl}_5$  dibawah ini!!!

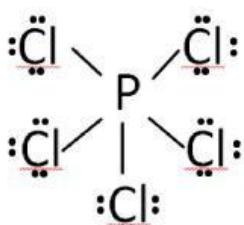
- Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N dan O



- Tuliskan elektron valensi dari atom N dan O



- Gambarkan struktur 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!!!

- Berdasarkan model diatas, tentukan atom pusat dari  $\text{PCl}_5$ ?

.....  
.....



- Berdasarkan model diatas, berapakah jumlah elektron ikatan pada P?

.....  
.....



- Atom P pada senyawa  $\text{PCl}_5$  sudah dikatakan cukup stabil. Namun atom P tidak memenuhi aturan/ kaidah oktet, mengapa demikian?

.....  
.....





# E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



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

.....  
.....



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

.....  
.....

