

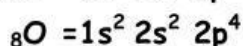
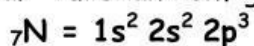


## EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

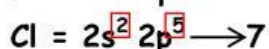
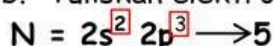
### Model 12 oktet elektron tidak berpasangan

Perhatikan struktur lewis pada  $\text{NO}_2$  dibawah ini!!!

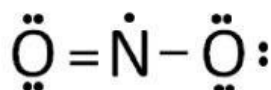
- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N dan O



- b. Tuliskan elektron valensi dari atom N dan O



- c. Gambarkan struktur lewis



Namun N hanya memiliki 7 elektron dan sudah 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  $\text{NO}_2$ ,?

.....

.....

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

.....

.....

3. Atom N pada senyawa  $\text{NO}_2$  sudah dikatakan cukup stabil. Namun atom N tidak memenuhi aturan/ kaidah oktet, mengapa demikian?

.....

.....



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

.....

.....

