

E-MODUL

IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning

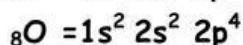
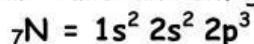


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

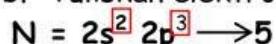
Model 12 oktet elektron tidak berpasangan

Perhatikan struktur lewis pada NO_2 dibawah ini!!!

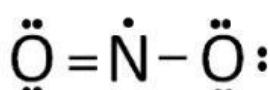
- Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N dan O



- Tuliskan elektron valensi dari atom N dan O



- Gambarkan strukur 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!!!

- Berdasarkan model diatas, tentukan atom pusat dari NO_2 ?

.....
.....



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

.....
.....



- Atom N pada senyawa NO_2 sudah dikatakan cukup stabil. Namun atom N tidak memenuhi aturan/ kaidah oktet, mengapa demikian?

.....
.....



E-MODUL

IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



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

.....

.....

