

E-Modul IKATANKIMIA

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

$${}_7\text{N} = 1s^2 2s^2 2p^3$$

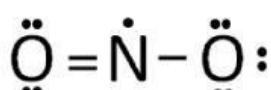
$${}_8\text{O} = 1s^2 2s^2 2p^4$$

- Tuliskan elektron valensi dari atom N dan O

$$\text{N} = 2s^{\boxed{2}} 2p^{\boxed{3}} \rightarrow 5$$

$$\text{Cl} = 2s^{\boxed{2}} 2p^{\boxed{5}} \rightarrow 7$$

- 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 ?

.....
.....



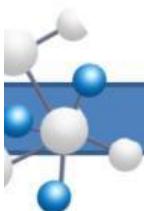
- Berdasarkan model diatas, berapakah jumlah elektron ikatan pada N?

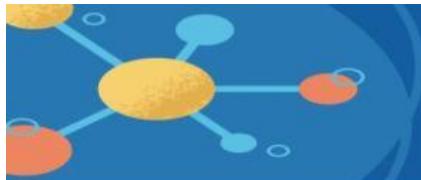
.....
.....



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

.....
.....





E-Modul IKATANKIMIA

Guided Inquiry Learning



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

.....
.....

