

E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



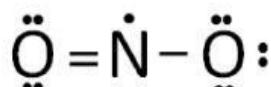
EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 12 oktet elektron tidak berpasangan

Perhatikan struktur lewis pada NO_2 dibawah ini!!!

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

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



Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Tuliskan elektron valensi dari atom N dan O?

.....
.....



2. Berdasarkan model diatas, tentukan atom pusat dari NO_2 ?

.....
.....



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

.....
.....



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

.....
.....



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

.....
.....

