

E-MODUL

IKATAN ION & KOVALEN

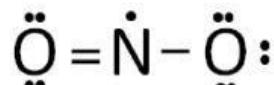
Guided Inquiry Learning



EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 12 oktet elektron tidak berpasangan

Perhatikan struktur lewis pada NO_2 dibawah ini!!



Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Tuliskan elektron yang dimiliki atom N?

.....
.....



2. Tuliskan elektron yang dimiliki atom O?

.....
.....



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

.....
.....



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

.....
.....



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

.....
.....



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

.....
.....

