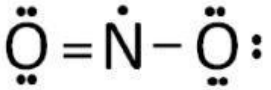
EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 12 oktet elektron tidak berpasangan

Perhatikan struktur lewis pada NO_2 dibawah ini!!!

$_7N$ = $1s^2\ 2s^2\ 2p^3$

$_8O$ = $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$



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?

   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS