EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 12 oktet elektron tidak berpasangan

Perhatikan struktur lewis pada NO_2 dibawah ini!!!

a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom N dan O

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

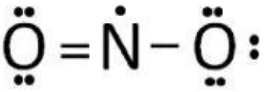
$_8O = 1s^2\ 2s^2\ 2p^4$

b. Tuliskan elektron valensi dari atom N dan O

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

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

c. Gambarkan strukur lewis



Namun N hanya memiliki 7 elektron dan sudah dikatakan stabil, dimana ini merupakan salah satu penyimpangan aturan otet

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

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

   .....
   .....

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

   .....
   .....

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

   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS

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

.....

.....

LIVEWORKSHEETS