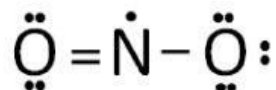
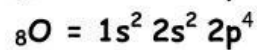
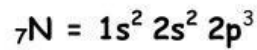


EKSPLOKASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP


Model 12 oktet elektron tidak berpasangan
Perhatikan struktur lewis pada NO₂ dibawah ini!!!



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 NO₂,?



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



4. Atom N pada senyawa NO₂ 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?



