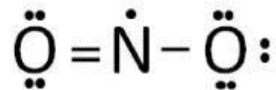


EKSPLOKASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

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 yang dimiliki atom N?



2. Tuliskan elektron yang dimiliki atom O?



3. Berdasarkan model diatas, tentukan atom pusat dari NO₂,?



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



5. Atom N pada senyawa NO₂ 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?

