



Lembar kerja peserta didik (LKPD)

✿ Nama :

Kelas :



Ikatan kimia

- ✓ Menentukan jumlah DEI dan DEB berdasarkan struktur lewis suatu senyawa
- ✓ Menentukan bentuk molekul suatu senyawa berdasarkan teori VSEPR
- ✓ Menjelaskan hubungan bentuk molekul suatu senyawa dengan kepolaran senyawa

SMAN 6 LHOKSEUMAWE
Kelas XI

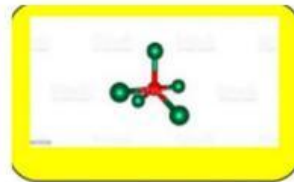


 Setelah membaca bahan bacaan, silahkan jawab pertanyaan berikut.

1. Yang dimaksud dengan pasangan elektron bebas adalah....
 - a. Pasangan atom-atom yang tidak terikat oleh ikatan kimia
 - b. Sepasang elektron yang terletak diantara dua atom
 - c. Dua atom yang tidak saling terikat
 - d. Sepasang elektron yang tidak digunakan untuk terikat
 - e. Bukan salah satu diatas
2. Bentuk molekul suatu senyawa yang terbentuk dari 15 X dan 17 Y adalah....
 - a. Linear
 - b. Segi empat datar
 - c. Bipiramida segitiga
 - d. Segitiga datar
 - e. Tetrahedral
3. Senyawa yang terbentuk jika 15 A berikatan dengan 20 B mempunyai rumus kimia....
 - a. AB
 - b. AB₂
 - c. A₂B
 - d. A₂B₃
 - e. A₃B₂
4. Molekul XeF₄ mempunyai 4 pasang elektron ikatan dan 2 pasang elektron bebas bentuk molekul yang paling mungkin adalah....
 - a. Tetrahedron
 - b. Segiempat datar
 - c. Limas segiempat
 - d. Octahedron
 - e. Segitiga bipiramida
5. Molekul XCl₃ mempunyai momen dipol sama dengan nol. Bentuk molekul itu adalah....
 - a. Linear
 - b. Segitiga planar
 - c. Tetrahedral
 - d. Piramida trigonal
 - e. Segiempat datar

Tariklah garis pada kotak yang membuat jawaban yang benar!!

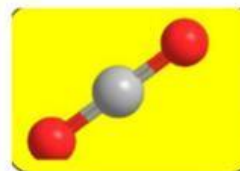
Bentuk T



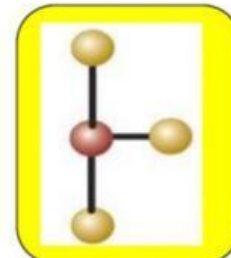
Linear



Segitiga datar



Octahedral



Bipiramida
segitiga

