

KUIS

IKATAN ION

Nama :	
Kelas :	



Petunjuk Pengerjaan Soal Pilihan Ganda

1. Bacalah setiap soal dengan cermat dan teliti sebelum memilih jawaban.
2. Setiap soal memiliki lima pilihan jawaban (A, B, C, D, dan E).
3. Pilihlah satu jawaban yang paling tepat sesuai dengan konsep ikatan kimia yang dipelajari.
4. Tidak diperkenankan memilih lebih dari satu jawaban pada setiap soal.
5. Kerjakan soal secara mandiri, jujur, dan teliti.
6. Periksa kembali jawaban sebelum waktu pengerjaan berakhir.



A. Pilihan Berganda

1. Senyawa dengan konfigurasi elektron:

X : 2,8,8,2 dan Y : 2,8,18,7

Ikatan yang terbentuk adalah ...

- A. Kovalen nonpolar
- B. Kovalen polar
- C. Kovalen koordinasi
- D. Ikatan ion
- E. Ikatan logam

2. Rumus senyawa yang terbentuk dari unsur bernomor atom 20 dan 9 adalah ...

- A. XY
- B. X_2Y
- C. XY_2
- D. X_2Y_3
- E. XY_3