



Kurikulum
Merdeka



SMA Kelas XI

Kimia Fase F

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK IKATAN KIMIA

Tahun Ajaran 2025/2026

Kelompok :

Nama Anggota :

1.
2.
3.
4.
5.
6.
7.

Disusun Oleh:

Uswatun Hasanah

2282220005

Latihan Soal

1. Perhatikan daftar senyawa berikut. Tentukan apakah masing-masing senyawa termasuk ikatan ion atau ikatan kovalen!

☐ NaCl	☐ CaCl ₂	☐ HNO ₃	☐ H ₂ O
☐ NH ₃	☐ MgCl ₂	☐ CO ₂	☐ SO ₂
☐ HBr	☐ KCl	☐ NaBr	☐ CaO

Ikatan Ion	Ikatan Kovalen

2. Bandingkan molekul berikut:

O₂ dan N₂

Bagaimana perbedaan jumlah ikatan kovalen rangkapnya? Jelaskan berdasarkan struktur Lewis.

Jawaban:

.....

.....

.....

.....

.....

3. Berikan jawaban mengapa molekul CO memiliki ikatan rangkap dua dan satu ikatan kovalen koordinasi? berikan alasannya?

- C melepas dua elektron
- O mendonasikan pasangan elektron kepada C
- C tidak memiliki elektron valensi
- O tidak dapat menarik elektron
- CO membentuk ikatan ion

Jawaban:

.....

.....

.....

.....

.....

4. Petunjuk :

- Buatlah masing masing dua jenis ikatan kimia (ikatan ion dan ikatan kovalen) untuk membentuk suatu bangun datar utuh menggunakan styrofoam sebagai atom dan tusuk gigi sebagai penghubung (elektron), serta spidol yang digunakan untuk menentukan jumlah elektron.
- Kemudian tuliskan bangun datar apa yang telah anda buat pada kolom yang tertera
- Lalu jawablah pertanyaan di bawah ini berdasarkan model yang telah kamu buat.

Pertanyaan :

- a. Bangun datar dan jenis ikatan apa yang telah anda buat?

Jawaban:

.....

.....

.....

- b. Sebutkan nama senyawa apa yang terbentuk dan jelaskan bagaimana proses terbentuknya ikatan kimia pada model yang kamu buat! (*Sebutkan konfigurasi elektron, arah perpindahan atau pembagian elektron, dan alasan terbentuknya ikatan*)

Jawaban:

.....

.....

.....

.....

.....

- c. Menurutmu, apa perbedaan utama antara ikatan ion dan ikatan kovalen berdasarkan model yang telah kamu buat dan amati?

Jawaban:

.....

.....

.....

.....

.....