

NAMA:

KELAS:

LEMBAR KERJA IKATAN KIMIA

1. Perhatikan rumus-rumus senyawa berikut, kemudian drag dan tempatkan di dalam tabel senyawa ion dan senyawa kovalen

NaCl

HBr

KI

CO₂

CaF₂

NH₃

MgO

SO₂

Tabel senyawa Ion dan Kovalen

SENYAWA ION	SENYAWA KOVALEN

2. Buatlah garis yang menghubungkan jenis ikatan kovalen dengan contoh senyawanya

Jenis Senyawa Kovalen

Contoh senyawa

Senyawa kovalen rangkap dua

HCl

Senyawa kovalen rangkap tiga

N₂

Senyawa kovalen polar

CO₂

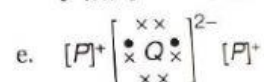
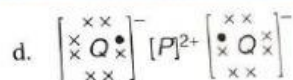
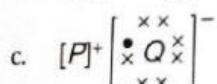
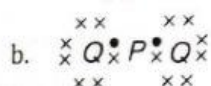
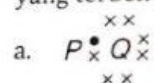
Senyawa kovalen nonpolar

CH₄

3. Kerjakan soal-soal berikut

A. Pilihlah jawaban yang benar!

1. Jika unsur $_{20}P$ berikatan dengan unsur $_{17}Q$, gambar struktur Lewis yang tepat untuk senyawa yang terbentuk adalah



2. Unsur X dengan konfigurasi elektron: $1s^2 2s^2 2p^3$ dapat berikatan kovalen dengan unsur yang mempunyai nomor atom

- 9
- 11
- 13
- 18
- 19

3. Tabel berikut menunjukkan sifat kalium iodida dan hidrogen sulfida.

	Kalium Iodida	Hidrogen Sulfida
1)	Menghantarkan arus listrik ketika dilarutkan dalam air.	Menghantarkan arus listrik ketika dilarutkan dalam air.
2)	Berwujud padat pada suhu kamar.	Berwujud cair pada suhu kamar.
3)	Terbentuk melalui ikatan kovalen.	Terbentuk melalui ikatan ion.
4)	Mudah larut dalam air.	Mudah larut dalam air.

Sifat yang sesuai ditunjukkan oleh angka

- 1) dan 2)
- 1) dan 4)
- 2) dan 3)
- 2) dan 4)
- 3) dan 4)

4. Pasangan senyawa berikut yang hanya memiliki ikatan ion adalah

- natrium sulfida dan hidrogen peroksida
- aluminium oksida dan litium hidrida
- karbon dioksida dan natrium sulfida
- magnesium nitrat dan asam sulfat
- asam sulfat dan litium hidrida

5. Perhatikan beberapa senyawa berikut!

- SF_4
- SiO_2
- NO_2
- HCN
- XeO_2

Pasangan senyawa yang mengikuti kaidah duplet/oktet ditunjukkan oleh angka (nomor atom: H = 1, C = 6, N = 7, O = 8, F = 9, Si = 14, S = 16, Xe = 54)

- 1) dan 2)
- 1) dan 3)
- 2) dan 3)
- 2) dan 4)
- 4) dan 5)