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	CO_2
CaF_2	NH_3	MgO	SO_2

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	N_2
Senyawa kovalen polar	CO_2
Senyawa kovalen nonpolar	CH_4

LIVEWORKSHEETS

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 . . . .

   a. $P\begin{matrix}\times\times\\ \bullet\times Q\times\\ \times\times\end{matrix}$

   b. $\begin{matrix}\times\times\\ \times Q\bullet\\ \times\times\end{matrix}\ P\begin{matrix}\times\times\\ \bullet\times Q\times\\ \times\times\end{matrix}$

   c. $[P]^+\left[\begin{matrix}\times\times\\ \bullet\times Q\times\\ \times\times\end{matrix}\right]^-$

   d. $\left[\begin{matrix}\times\times\\ \times Q\bullet\\ \times\times\end{matrix}\right]^-[P]^{2+}\left[\begin{matrix}\times\times\\ \bullet\times Q\times\\ \times\times\end{matrix}\right]^-$

   e. $[P]^+\left[\begin{matrix}\times\times\\ \bullet\times Q\bullet\\ \times\times\end{matrix}\right]^{2-}[P]^+$

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

   a. 9
   b. 11
   c. 13
   d. 18
   e. 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 . . . .

a. 1) dan 2)
b. 1) dan 4)
c. 2) dan 3)
d. 2) dan 4)
e. 3) dan 4)

4. Pasangan senyawa berikut yang hanya memiliki ikatan ion adalah . . . .

   a. natrium sulfida dan hidrogen peroksida
   b. aluminium oksida dan litium hidrida
   c. karbon dioksida dan natrium sulfida
   d. magnesium nitrat dan asam sulfat
   e. asam sulfat dan litium hidrida

5. Perhatikan beberapa senyawa berikut!

   1) SF_4
   2) SiO_2
   3) NO_2
   4) HCN
   5) 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)

   a. 1) dan 2)
   b. 1) dan 3)
   c. 2) dan 3)
   d. 2) dan 4)
   e. 4) dan 5)

LIVEWORKSHEETS