KIMIA

E-LKPD IKATAN KIMIA
SOAL EVALUASI

TAHUN AJARAN 2025/2026



Nama: Kelas :

KELAS XI SMA/MA

Disusun oleh :
Dewi Amiaty Jafar

LIVEWORKSHEETS

SOAL EVALUASI

1. Senyawa natrium klorida (NaCl) terbentuk melalui interaksi antara atom natrium (Na) dan atom klor (Cl). Setelah dilakukan pengujian, ditemukan bahwa senyawa ini memiliki titik leleh yang tinggi dan dapat menghantarkan listrik saat larut dalam air. Berdasarkan sifat-sifat tersebut, jenis ikatan apakah yang terjadi pada senyawa ini?

2. Unsur yang memiliki kecenderungan melepaskan elektron kulit terluarnya untuk mencapai kestabilan adalah...



A. B. C. D. D.

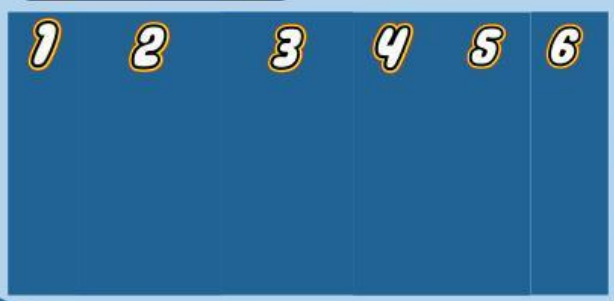
3. Pasangkan senyawa berikut dengan jenis ikatan yang tepat!

C_2H_6	Ikatan Ion
Fe	Ikatan kovalen rangkap dua
$AlCl_3$	Ikatan kovalen nonpolar
H_2O	Ikatan logam
CO2	Ikatan kovalen polar

4. Susunlah puzzle dibawah hingga membentuk suatu ikatan kovalen!



Termasuk dalam jenis ikatan kovalen apakah ini?





Seret dan tempatkan setiap potongan puzzle ke posisi yang benar seperti contoh pada gambar!

LIVEWORKSHEETS



5. Perhatikan tabel berikut!

No	Jumlah PEI	Jumlah PEB	Bentuk Molekul
1	3	1	Segitiga piramidal
2	5	0	Tetrahedral
3	2	2	Planar bentuk V
4	4	0	Segi empat pllanar

Pernyataan yang benar hubungan antara jumlah PEI, PEB dan bentuk molekul ditunjukkan pada nomor ( ) dan nomor ( )

6. Molekul yang memiliki bentuk molekul tetrahedral adalah…

A. SF_4
B. XeF_4
C. H_2O
D. PCl_3
E. CH_4

7. Pasangkan molekul berikut dengan bentuk molekul yang tepat!

H_2O	Segitiga sama sisi
SO_2	Linear
CO_2	Huruf V
BF_3	Trigonal piramida
PF_3	Bengkok

8. Gaya yang terjadi antara molekul polar dengan molekul polar disebut gaya?

9. Gaya london atau gaya dispersi pada molekul-molekul nonpolar terjadi karena terbentuk dipol ( ) dan dipol ( )

10. Urutkan titik didih senyawa dibawah ini dari yang paling tinggi adalah...

CF_4 CCl_4 CH_4

( ) > ( ) > ( )



LIVEWORKSHEETS