



CHEMICAL BONDING CIRCLE QUEST

Nama :

Kelas :

Tanggal :

Lingkari (○) jawaban yang paling tepat!

1. Elektron Valensi

Tentukan jumlah elektron valensi dari setiap atom berikut!

No.	Atom	Konfigurasi Elektron (terakhir)	Pilihan Elektron Valensi
1.	Na	2,8,1	☐ 1 ☐ 7 ☐ 8
2.	Cl	2,8,7	☐ 1 ☐ 7 ☐ 8
3.	Mg	2,8,2	☐ 1 ☐ 2 ☐ 6
4.	O	2,6	☐ 2 ☐ 6 ☐ 8

2. Lepas atau Terima?

Tentukan kecenderungan atom berikut dalam membentuk ikatan!

No.	Atom	Pilihan
1.	Na	☐ LEPAS ☐ TERIMA
2.	Mg	☐ LEPAS ☐ TERIMA
3.	O	☐ LEPAS ☐ TERIMA
4.	Cl	☐ LEPAS ☐ TERIMA

3. Ionik atau Kovalen?

Tentukan jenis ikatan yang terbentuk dari pasangan unsur berikut!

1. Na – Cl ☐ IONIK ☐ KOVALEN	4. C – O ☐ IONIK ☐ KOVALEN
2. H – Cl ☐ IONIK ☐ KOVALEN	5. K – Br ☐ IONIK ☐ KOVALEN
3. Mg – O ☐ IONIK ☐ KOVALEN	6. N – H ☐ IONIK ☐ KOVALEN

4. Tebak Rumus

Pilih rumus kimia yang benar untuk pasangan ion berikut!

No.	Pasangan Ion	Pilihan Rumus
1.	Na^+ dan Cl^-	☐ NaCl ☐ Na_2Cl
2.	Mg^{2+} dan O^{2-}	☐ MgO ☐ Mg_2O
3.	Al^{3+} dan O^{2-}	☐ Al_2O_3 ☐ AlO
4.	Ca^{2+} dan F^-	☐ CaF_2 ☐ CaF

5. Sifat Senyawa

Berdasarkan ciri-ciri berikut, tentukan jenis ikatan yang dominan!

1. Titik leleh tinggi dan dapat menghantarkan listrik saat dilelehkan.	☐ IONIK ☐ KOVALEN ☐ LOGAM
2. Titik leleh rendah dan berbentuk molekul.	☐ IONIK ☐ KOVALEN ☐ LOGAM
3. Dapat menghantarkan listrik dalam keadaan padat dan memiliki kilap logam.	☐ IONIK ☐ KOVALEN ☐ LOGAM

6. Misi Detektif

Tentukan pernyataan yang benar atau salah!

1. NaCl terbentuk karena perpindahan elektron.	☐ BENAR ☐ SALAH
2. CO_2 merupakan senyawa ionik.	☐ BENAR ☐ SALAH
3. Al cenderung membentuk Al^{3+} .	☐ BENAR ☐ SALAH
4. NaCl cair dapat menghantarkan listrik.	☐ BENAR ☐ SALAH

FINAL CIRCLE

Senyawa X tersusun dari logam + nonlogam, titik leleh tinggi, menghantarkan listrik saat leleh.

Lingkari jenis ikatannya: ☐ IONIK ☐ KOVALEN ☐ LOGAM

Why? (Berikan alasan singkat dalam satu kalimat!)

.....