



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 ₂ Cl
2.	Mg ²⁺ dan O ²⁻	☐ MgO	☐ Mg ₂ O
3.	Al ³⁺ dan O ²⁻	☐ Al ₂ O 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!)

.....