



LKPD 3 KLASIFIKASI MATERI

Nama	
Kelas	

A. Tujuan

1. Peserta didik mampu menjelaskan klasifikasi materi berdasarkan wujudnya dan berdasarkan komposisinya
2. Peserta didik mampu mengidentifikasi unsur, senyawa, dan campuran

B. Petunjuk

1. Simaklah materi pembelajaran tentang klasifikasi materi
2. Jawablah soal pada LKPD di bawah ini secara mandiri
3. Jika sudah selesai menjawab maka klik finish

Klasifikasi Materi Berdasarkan Wujudnya

Buatlah garis untuk mencocokkannya!



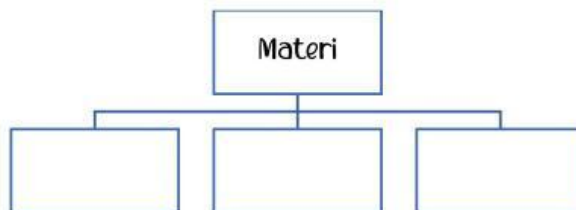
Padat

Cair

Gas

Plasma

Klasifikasi Materi Berdasarkan komposisinya



1. Unsur

Unsur adalah zat tunggal yang tidak dapat dibagi lagi menjadi bagian yang lebih sederhana dan akan tetap mempertahankan karakteristik asli dari unsur tersebut.

Di dunia terdapat 118 unsur yang memiliki karakter dan ciri khas yang berbeda-beda. Unsur apa saja yang ada di dunia ini? Mari kita simak pada Sistem Periodik Unsur di bawah ini!





Diagram of the periodic table showing the color-coding of elements. The table is organized into groups (1A to 8A) and periods. The color-coding is as follows:

- Alkali Metal:** 1A (Hydrogen, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)
- Alkaline Earth:** 2A (Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra)
- Basic Metal:** 3B to 10B (Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Cs, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr)
- Halogen:** 17A (F, Cl, Br, I, At)
- Noble Gas:** 18A (He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn)
- Non Metal:** 13A to 16A (B, C, N, O, Si, P, S, Se, Te, Po, Bi, Pb, Sn, Sb, Te, I, Xe, Cs, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr)
- Rare Earth:** Lanthanides and Actinides
- Semi Metal:** 15A (N, P, As, Sb, Bi)
- Transition Metal:** 3B to 10B (Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Cs, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr)

Warna-warna pada sistem periodik unsur menunjukkan sifat dari masing-masing unsur.

Berdasarkan Sistem Periodik Unsur, lengkapi tabel berikut.

Jenis	Lambang	Nama Unsur	Kegunaan
LOGAM		Besi	
			Bahan pengisi kabel
		Alumunium	
	Cr		
		Nikel	
NON LOGAM			Gas untuk bernapas
		Argon	
	F		
		Hidrogen	
METALOID (semilogam)	Ge		
		Silikon	
	As		

2. Senyawa

Senyawa adalah zat tunggal sebagai hasil penggabungan dua unsur atau lebih dengan perbandingan tertentu. Contoh : Air (H_2O) merupakan gabungan antara unsur Hidrogen (H) dan Oksigen (O) dengan perbandingan atom 2 : 1.





Lengkapi tabel senyawa di bawah ini!

Nama	Rumus Senyawa	Unsur Penyusun	Kegunaan
Air			
	H ₂ O ₂		
	Ca(OH) ₂		
Asam Sulfat			
	CO(NH ₂) ₂		
Garam dapur			Pengawet, menambah cita rasa makanan
Gula (glukosa)		C, H, O	Menambah rasa manis, sumber tenaga bagi tubuh
Etanol			Pelarut organik, bahan baku senyawa industri spt pewarna
Karbit			Untuk las, mempercepat pematangan buah
	CO ₂		Fotosintesis tumbuhan
Gamping (batu kapur)			Bahan bangunan

3. Campuran

Campuran adalah materi yang tersusun dari dua zat atau lebih yang masih memiliki sifat-sifat seperti zat pada keadaan semula.

Campuran dibagi menjadi 3, yaitu campuran homogen (larutan), campuran heterogen (suspensi.), dan koloid.

Pilih jenis campuran dari zat berikut!

No	Nama Campuran	Homogen	Heterogen	Koloid
1	Air kopi			
2	Es campur			
3	Santan			
4	Air gula			
5	Agar-agar			

Tentukan zat berikut termasuk unsur, senyawa, atau campuran! Berikan alasannya

Materi	Klasifikasi	Alasan
Air Sungai		
Urea		
Emas		
Karbon dioksida		
Susu		

