

UNSUR, SENYAWA, & CAMPURAN

Tujuan

1. Mengetahui pengertian unsur, senyawa, dan campuran
2. Mengidentifikasi unsur, senyawa, dan campuran
3. Mengidentifikasi pemisahan campuran

Simaklah video mengenai unsur, senyawa, dan campuran berikut.



Setelah menyimak video tersebut, jawablah beberapa soal berikut dengan **menjodohkan** dan **memilih jawaban yang paling tepat**. Kalian juga dapat mencari jawaban melalui buku paket dan lks.

Kerjakan dengan cara menjodohkan (menarik garis).

SENYAWA

Zat paling sederhana yang tidak dapat diuraikan lagi

CAMPURAN

Zat Tunggal yang dapat diuraikan menjadi dua jenis atau lebih zat yang lebih sederhana dengan cara kimia

UNSUR

Suatu materi yang terdiri atas dua zat lebih dan masih mempunyai sifat asalnya

Kerjakan dengan memilih jawaban yang paling tepat.

✚ Unsur

Ciri-ciri	Unsur Logam/Non Logam
Memiliki sifat mengilap	
Memiliki wujud beragam (padat, cair, dan gas)	
Umumnya merupakan penghantar Listrik dan panas yang baik	
Contoh unsur: besi, emas, perak	
Contoh unsur: helium, karbon, nitrogen	
Umumnya berwujud padat, hanya raksa yang berwujud cair	

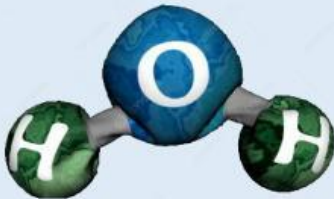
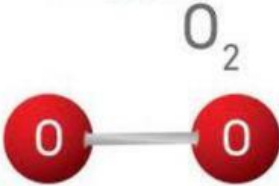
✚ Senyawa

Bagian terkecil sebuah unsur adalah atom.

Dua buah atom yang bergabung melalui reaksi kimia akan membentuk molekul.

Bagian terkecil suatu senyawa adalah molekul.

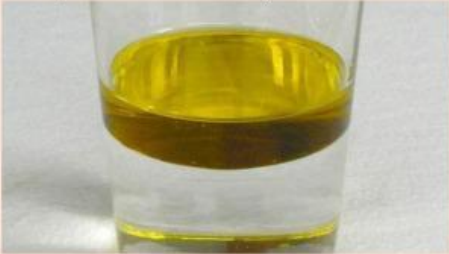
Berdasarkan atom penyusunnya, molekul dibagi menjadi 2 yaitu molekul unsur dan molekul senyawa. Lengkapi tabel perbedaan molekul unsur dan molekul senyawa berikut.

Ciri-ciri	Molekul Senyawa/Molekul Unsur
Molekul yang atom penyusunnya berasal dari unsur yang sama	
Molekul yang atom penyusunnya berasal dari unsur yang berbeda	
Air (H_2O) terdiri atas 2 atom H dan 1 atom O dengan model molekul sebagai berikut: 	
Oksigen (O_2) terdiri atas 2 atom O dengan model molekul sebagai berikut: 	

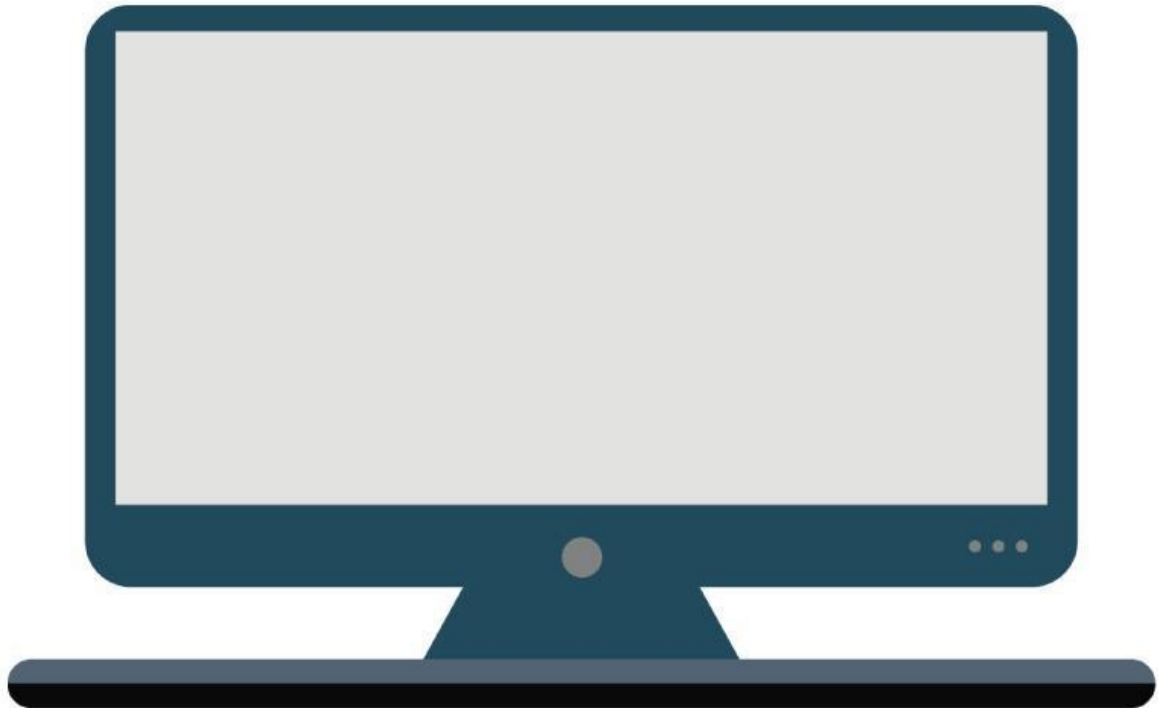


Campuran

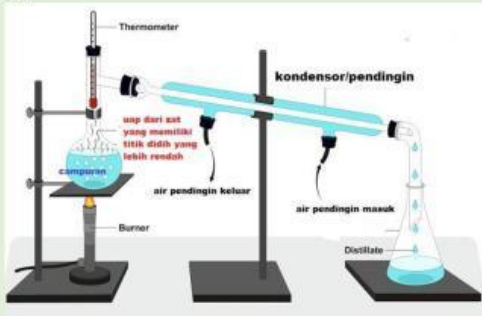
Berdasarkan sifatnya, campuran dibedakan menjadi campuran homogen dan campuran heterogen. Lengkapi tabel perbedaan molekul unsur dan molekul senyawa berikut.

Ciri-ciri	Campuran Homogen/Campuran Heterogen
Campuran dua macam zat atau lebih yang partikel-partikel penyusunnya tidak dapat diamati secara langsung	
Campuran dua macam atau lebih yang partikel-partikel penyusunnya masih dapat dibedakan satu sama lain	
Campuran air dan minyak 	
Campuran air dan sirup 	

Simaklah video mengenai pemisahan campuran berikut.



Lengkapilah tabel pemisahan campuran berikut.

Ciri-ciri	Pemisahan Campuran
Metode untuk memisahkan berdasarkan perbedaan titik didih Contoh: 	
Pemisahan campuran dengan prinsip perbedaan ukuran partikel Contoh: menyaring kopi 	

Teknik pemisahan menggunakan gaya sentrifugal (gaya putaran) untuk memisahkan partikel berukuran kecil

Contoh :



Memisahkan komponen atau molekul larutan berdasarkan perbedaan pola pergerakan fase diam dan fase gerak

