

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK UNSUR, SENYAWA DAN CAMPURAN

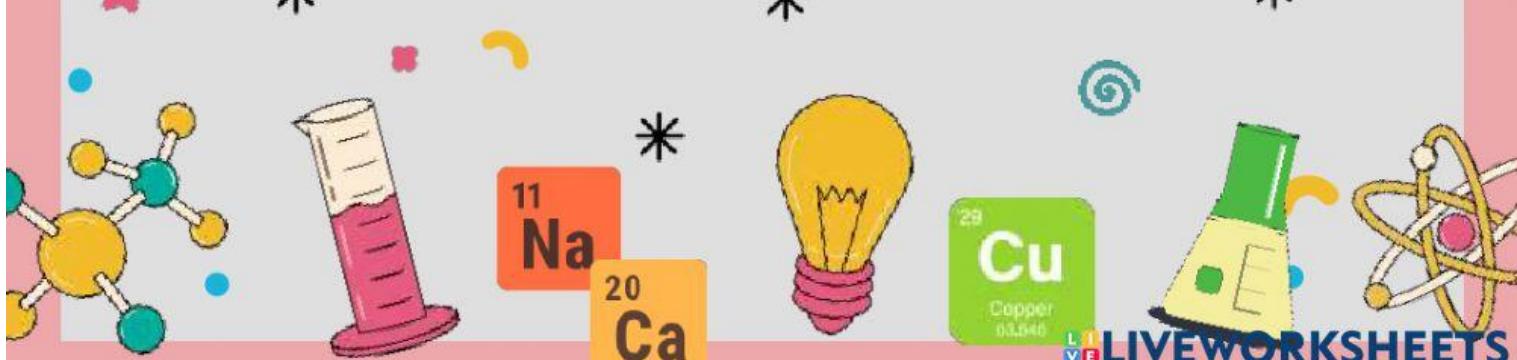
UNTUK PESERTA DIDIK KELAS IX SMP/MTS

By  
Helmaliza Fitri (20231017)  
Absen 04

**NAMA**

**KELAS**

**NO. ABSEN**



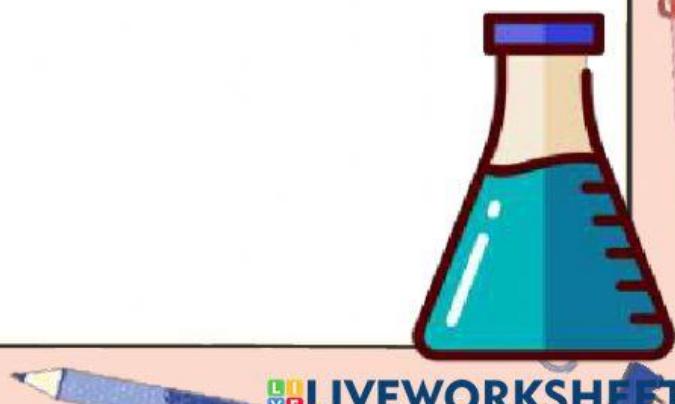
# Unsur, Senyawa dan Campuran

## Capaian Kompetensi

Pada akhir fase D, Peserta didik dapat mendeskripsikan atom dan senyawa sebagai unit terkecil penyusun materi serta dapat memisahkan campuran sederhana.

## Tujuan Pembelajaran

Mendeskripsikan perbedaan antara unsur, senyawa dan campuran



## MATERI AJAR

Unsur merupakan zat tunggal yang tidak dapat diuraikan lagi menjadi zat yang lebih sederhana dengan proses kimia biasa. Contoh unsur antara lain yaitu besi, timah, seng, tembaga, dan nikel.

Senyawa merupakan zat tunggal/murni yang dapat diuraikan menjadi dua atau lebih zat yang lebih sederhana dengan proses kimia biasa. Misalnya, air yang memiliki rumus  $H_2O$  dapat diuraikan menjadi unsur hidrogen (H) dan oksigen (O).

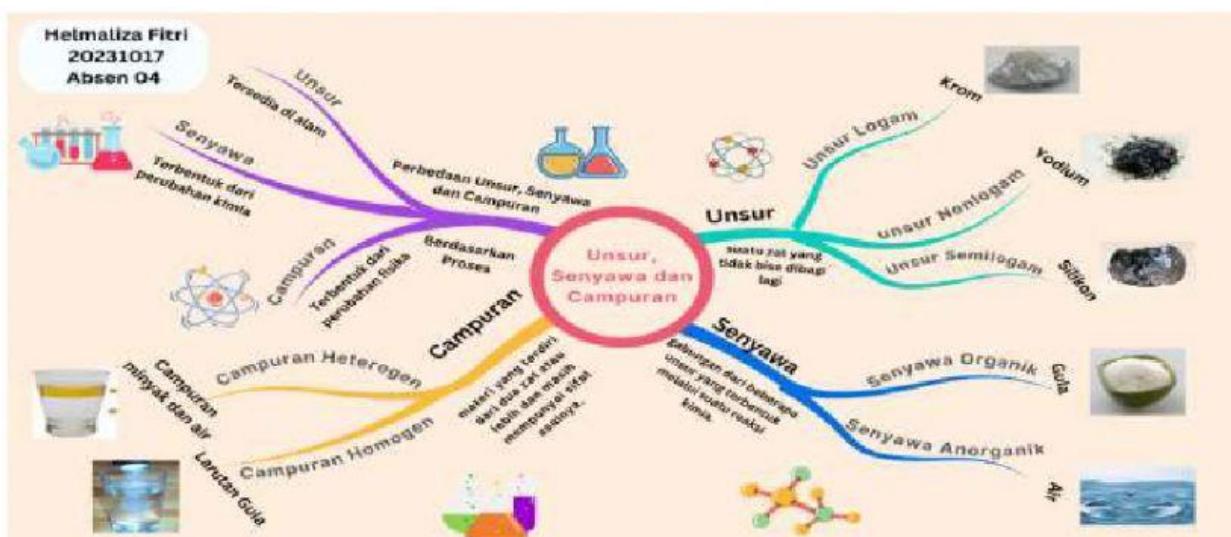
Campuran adalah suatu materi yang terdiri atas dua zat atau lebih yang masih mempunyai sifat zat asalnya. Contoh beberapa campuran yang sering kita jumpai dalam kehidupan sehari-hari adalah susu cokelat, air sungai, udara, batuan, garam, dan paduan logam.

Agar lebih memahami materi unsur, senyawa dan campuran, silahkan akses link berikut ini



# MATERI AJAR

Agar dapat memahami materi unsur, senyawa dan campuran bisa dilihat pada mind map berikut ini.



Untuk lebih memahami kembali materi unsur senyawa dan campuran bisa disimak penjelasan dalam video berikut ini.



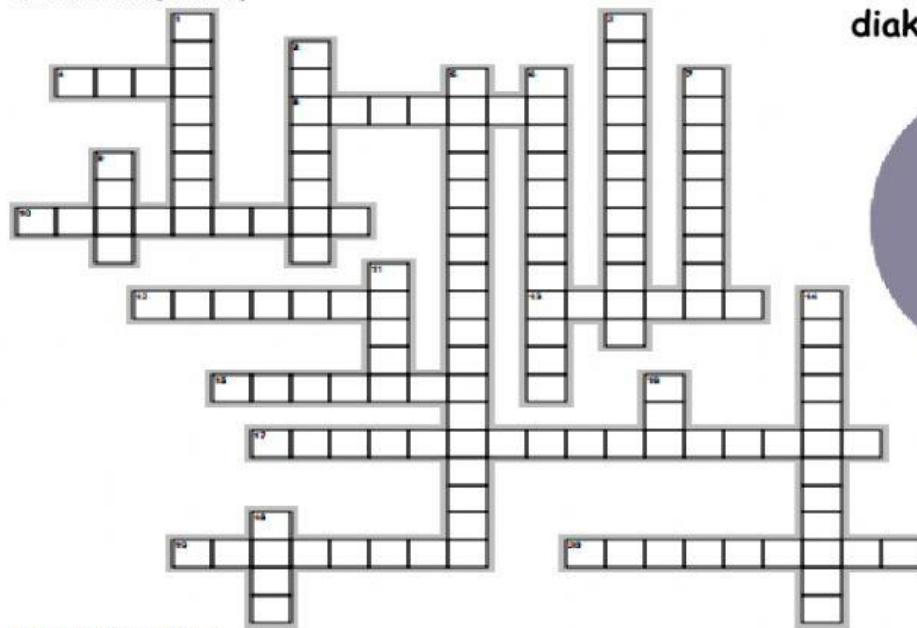
Dan penjelasan yang lebih lengkap bisa dilihat dari materi tambahan mengenai unsur, senyawa dan campuran dalam link flipbook berikut



## AKTIVITAS 1

Lengkapilah teka-teki silang berikut!

TTS UNSUR, SENYAWA, CAMPURAN  
04-Helmaiza Fitri (20221917)



Berikut link tks interaktif dapat diakses:



## Across

4. Senyawa garam dapur dinyatakan dengan lambang
  8. Zat tunggal yang dapat diuraikan menjadi dua jenis atau lebih sederhana dengan cara kimia
  10. Pemisahan campuran berdasarkan perbedaan titik didih
  12. Unsur yang paling banyak dalam kerak bumi
  13. Campuran dua macam zat atau lebih yang bersifat antara larutan dan suspensi
  15. Zat yang jumlahnya lebih banyak dari pada zat lainnya dalam larutan
  17. Campuran antara dua macam zat atau lebih partikel penyusunnya yang tidak dapat dibedakan satu sama lainnya
  19. Suatu zat atau materi yang terbentuk dari penggabungan atau pencampuran dua buah zat tunggal atau lebih dengan perbandingan tidak tetap
  20. Contoh suspensi

Down

1. Metode pemisahan campuran yang digunakan untuk memisahkan cairan dan padatan yang tidak larut berdasarkan pada perbedaan ukuran partikel-zat-zat yang bercampur
  2. Contoh campuran homogen
  3. Campuran heterogen yang mana partikel di dalamnya lebih besar daripada partikel yang ditemukan dalam larutan
  5. Campuran antara dua macam zat atau lebih yang pertikel penyusunnya yang masih dapat dibedakan satu sama lainnya
  6. Contoh campuran heterogen
  7. Metode pemisahan campuran untuk memisahkan campuran alkohol dengan serbuk belerang
  9. Contoh koloid
  11. Zat tunggal yang tidak dapat diuraikan lagi menjadi lebih sederhana
  14. Zat yang jumlahnya lebih sedikit di dalam larutan
  16. Senyawa air dinyatakan dengan lambang
  18. Contoh kelompok unsur logam

## AKTIVITAS 2

### PERCOBAAN

#### Alat dan Bahan

- Gelas sebanyak 4 buah
- Air
- Gula
- Pasir
- Minyak goreng
- Garam
- Sendok



#### Prosedur

1. Siapkan alat dan bahan
2. Buatlah campuran air + gula pada gelas 1
3. Buatlah campuran air + pasir pada gelas 2
4. Buatlah campuran air + minyak goreng pada gelas 3
5. Buatlah campuran air + garam pada gelas 4
6. Aduk dan amatilah hasil yang terjadi
7. Isikan hasil pengamatan pada kolom yang tersedia

## DATA HASIL

Tuliskan data hasil apa yang terjadi pada keempat campuran dalam gelas tersebut

No	Objek	Jenis Campuran		
		Pengamatan	Homogen	Heterogen
1	Air + Gula			
2	Air + Pasir			
3	Air + Minyak goreng			
4	Air + Garam			

Keterangan : Pengisian dilakukan dengan menggunakan tanda centang (v)

## PERTANYAAN

- 1 Berdasarkan hasil percobaan, apa yang akan terjadi apabila masing-masing zat dilarutkan ke dalam air?, apa yang akan terjadi jika di aduk kembali dan didiamkan beberapa hari?

Jawab :

- 2 Berdasarkan pengamatan yang telah dilakukan, apa saja perbedaan campuran homogen dan heterogen

Jawab :

## KESIMPULAN

Buatlah kesimpulan dari hasil percobaan yang telah dilakukan

Jawab :

## JAWABLAH PERTANYAAN BERIKUT INI

Kelompok zat-zat berikut ini yang merupakan unsur yaitu...

- a raksa, hidrogen., dan udara
- b air, besi dan tembaga
- c natrium, karbon dan fosfor
- d alkohol, minyak dan air

2 Pasangkan pernyataan berikut ini !

Unsur

• Gabungan dari dua unsur atau lebih melalui reaksi kimia

Senyawa

• zat tunggal yang tidak dapat diuraikan lagi menjadi zat yang lebih sederhana

Campuran

• zat tunggal/murni yang dapat diuraikan menjadi dua atau lebih zat yang lebih sederhana

3 Drag and drop gambar di bawah ini ke kotak yang tepat



Unsur

Senyawa

Campuran Homogen

Campuran Heterogen