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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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 H2O 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.

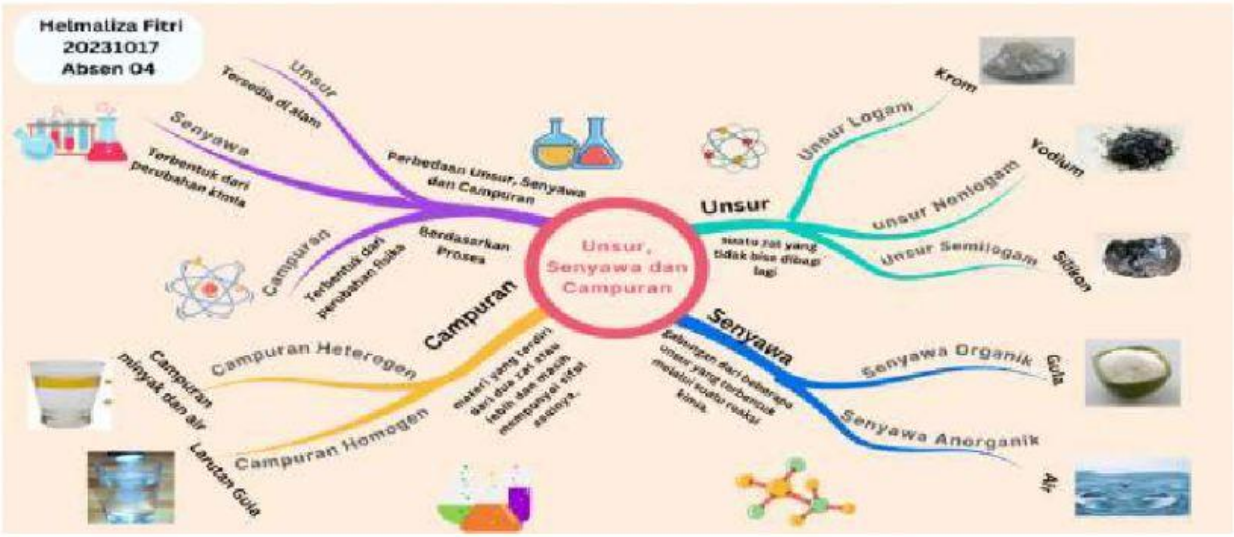
Agar lebih memahami materi unsur, senyawa dan campuran, silahkan akses link berikut ini



LIVEWORKSHEETS

MATERI AJAR

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



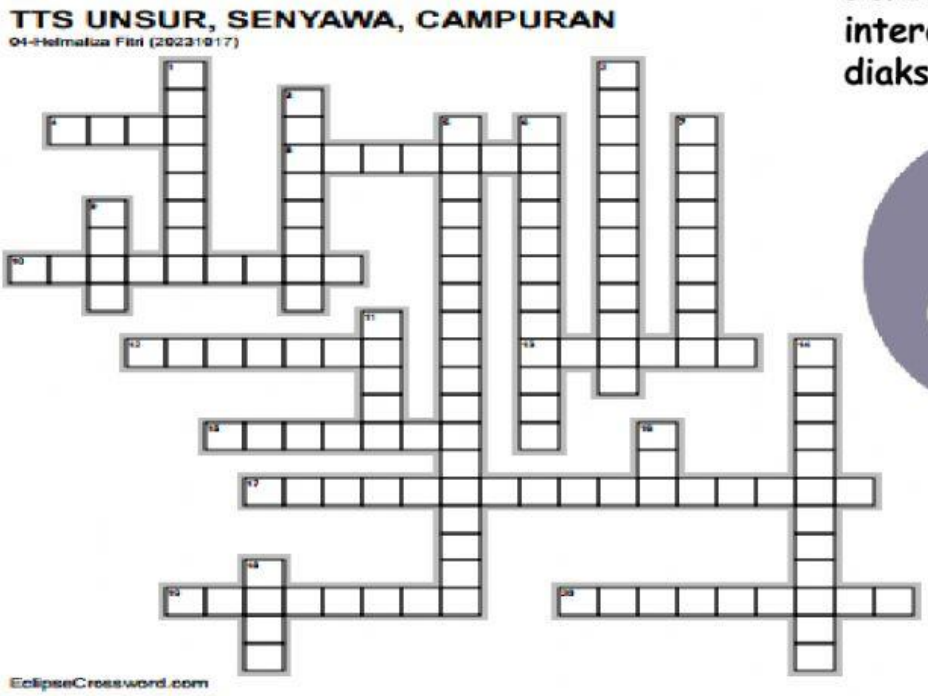
Untuk lebih memahami kembali materi unsur senyawa dan campuran bisa disimak penjelasan dalan video berikut ini.

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

LIVEWORKSHEETS

AKTIVITAS 1

Lengkapilah teka-teki silang berikut!



Berikut link tts 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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

DATA HASIL

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

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

Keterangan : Pengisian dilakukan dengan menggunakan tanda centang (v)

LIVEWORKSHEETS

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 :

LIVEWORKSHEETS

JAWABLAH PERTANYAAN BERIKUT INI

1 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	zat tunggal yang tidak dapat diuraikan lagi menjadi zat yang lebih sederhana
Senyawa	zat tunggal/murni yang dapat diuraikan menjadi dua atau lebih zat yang lebih sederhana
Campuran	Gabungan dari dua unsur atau lebih melalui reaksi kimia

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






Unsur | Senyawa | Campuran Homogen | Campuran Heterogen

LIVEWORKSHEETS