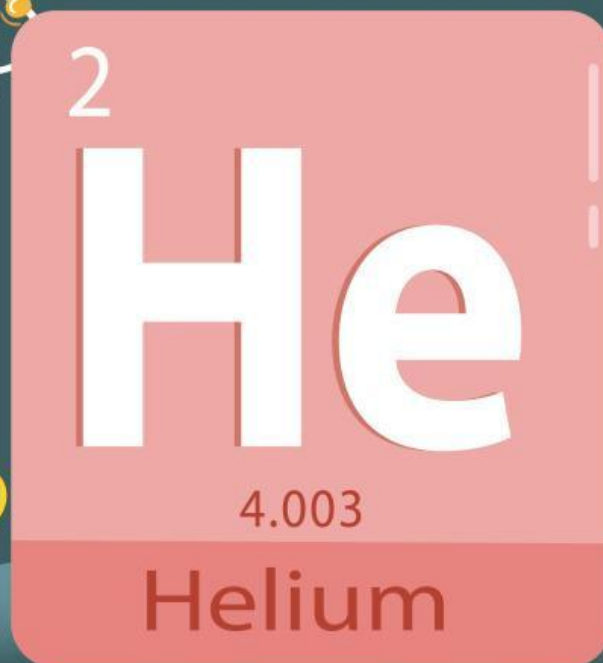
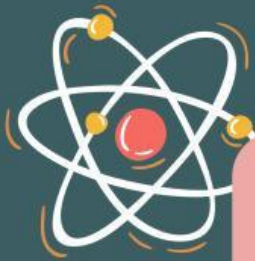


LKPD

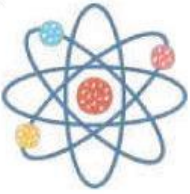
UNSUR, SENYAWA, DAN CAMPURAN

IPA Kelas VIII



PENYUSUN :

1. Nada Navisya, S.Pd.
2. Nina Nuraini Mabubah, S.Pd.
3. Nur Afriani Fatimah, S.Pd.
4. Pitanti Dhiah Cahyati, S.Pd.



Kelompok :

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.

TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Peserta didik mampu mengidentifikasi perbedaan unsur, senyawa dan campuran berdasarkan permasalahan dalam kehidupan sehari-hari
2. Peserta didik dapat memahami jenis-jenis dari unsur senyawa dan campuran beserta sifat-sifatnya

PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1. Berdoa terlebih dahulu sebelum memulai belajar
2. Pelajari materi unsur senyawa dan campuran
3. Bacalah petunjuk LKPD dengan cermat
4. Lakukanlah analisis untuk memecahkan masalah yang dipaparkan pada tahap orientasi masalah tentang unsur, senyawa dan campuran bersama teman kelompokmu
5. Mintalah penjelasan Guru jika menemukan hal yang belum dipahami
6. Presentasikanlah solusi kelompokmu di depan kelas dan mintalah tanggapan dari teman ataupun guru.



A

Orientasi Pada Masalah

Kehidupan sehari-hari kita sangat berkaitan dengan kimia. Dalam pusat perhatian kimia, kita akan mempelajari unsur, senyawa, dan campuran. Lalu, apa sebenarnya unsur, senyawa, dan campuran itu?

Masih banyak sekali industri obat-obatan tradisional yang berjalan di pulau Jawa, salah satunya adalah jamu. Pernahkah kalian melihat bagian komposisi atau *ingredients* yang terdapat pada belakang suatu produk jamu? Jika dilihat dengan baik, ternyata jamu mengandung banyak komposisi, dari yang padat hingga cair. Lantas termasuk dalam apakah jamu itu? Apakah unsur, senyawa, atau campuran?



B

Berkelompok

Untuk dapat menyelesaikan permasalahan di atas, mari kita melakukan penyelidikan secara berkelompok





Berkelompok



Ayo lakukan berikut secara berkelompok!!!

Coba baca 3 artikel di bawah ini dan kerjakan beberapa pertanyaan setelahnya!

BACAAN 1



Besi adalah unsur kimia dengan lambang Fe (dari bahasa Latin “ferrum”) dan nomor atom 26. Ini adalah salah satu unsur logam yang paling melimpah di Bumi dan telah digunakan oleh manusia selama ribuan tahun. Besi adalah salah satu bahan konstruksi yang paling umum digunakan di dunia, terutama dalam pembuatan baja.

BACAAN 2



Air merupakan salah satu sumber kehidupan bagi makhluk hidup. Air merupakan zat kimia paling mudah kita jumpai dalam kehidupan sehari-hari. Air terbentuk karena adanya reaksi kimia antara gas hidrogen dan gas oksigen dengan perbandingan tertentu. Air termasuk molekul kimia yang tersusun atas 2 atom hidrogen (H) dan 1 atom oksigen (O) pada setiap molekulnya. Atom hidrogen dan atom oksigen tersebut berikatan secara kovalen membentuk molekul air. Sifat fisika air adalah tidak memiliki warna, tidak berasa, dan tidak berbau.

BACAAN 3



Larutan gula terbentuk karena kita mencampurkan sejumlah gula ke dalam air dan mengaduknya. Gula dan air akan bercampur menjadi satu membentuk suatu larutan gula. Sementara saat kita mencampurkan pasir ke dalam air dan mengaduk kedua campuran tersebut, ternyata masih tetap akan diperoleh padatan pasir yang dibagian bawah gelas. Kedua peristiwa tersebut ternyata memberikan hasil yang berbeda meskipun perlakuan yang kita berikan sama. Gula yang dimasukkan dalam air walaupun satu sendok atau 2 sendok akan tetap larut dan bercampur. Sedangkan apabila kita memasukkan pasir walaupun setengah sendok atau seperempat sendok akan tetap tidak larut

Berdasarkan ketiga bacaan diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini !

1. Pada 3 artikel bacaan manakah yang termasuk unsur?

2. Jelaskan alasan zat tersebut dikatakan sebagai unsur !

3. Mengapa air termasuk dalam golongan senyawa ?

4. Adakah zat yang termasuk campuran dalam bacaan di atas? Sebutkan!









5. Jelaskan masing-masing jenis campuran dari zat tersebut !

Dari pengamatan yang sudah kalian lakukan maka perbedaan antara unsur, senyawa, dan campuran adalah sebagai berikut.

No.	Perbedaan	Unsur	Senyawa	Campuran
1.	Komponen penyusun			
2.	Sifat zat			
3.	Proses pembentukan			
4.	Cara pemisahan			



Setelah mempelajari karakteristik dari setiap materi, kelompokkanlah materi berikut ini!

Contoh	1	2	3
Air (H ₂ O) 	Tembaga (Cu) 	Susu coklat 	Sirup 
SENYAWA
4	5	6	7
Air dan Minyak 	Air kopi 	Jamu 	Garam (NaCl) 
.....
8	9	10	11
Alumunium (Al) 	Oksigen (O ₂) 	Alkohol 	Air Tepung 
.....

D

Menyajikan Karya

Presentasikan hasil diskusi kelompok kalian dalam menyelesaikan LKPD ini di depan kelas.

E

Evaluasi

Catat setiap saran ataupun masukan dari teman kelompok lain dan guru dalam presentasi tersebut, Apabila ada jawaban yang berbeda silahkan konfirmasi kembali bersama guru!