

Nama

Kelas



Pendahuluan Kimia

Kimia kelas 10 Semester Ganjil

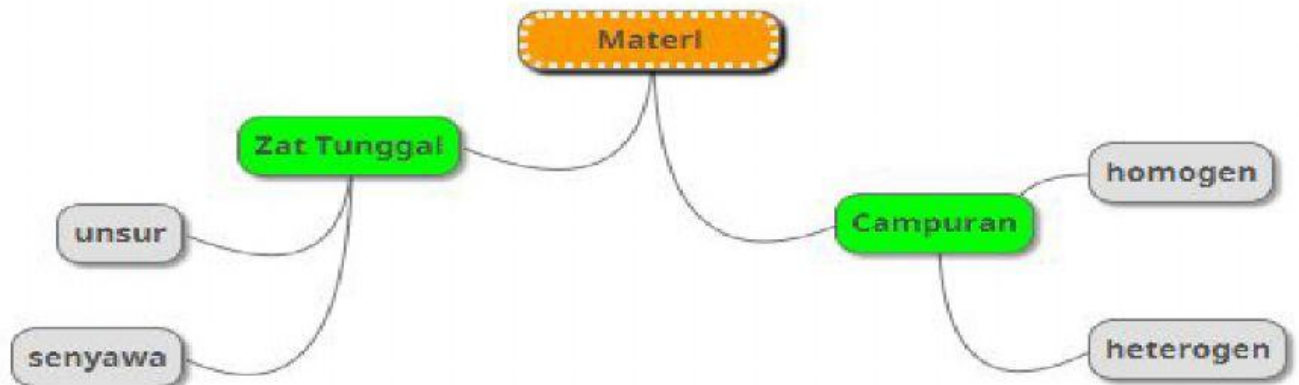


Ilmu Kimia

Adalah bagian dari ilmu pengetahuan alam yang mempelajari tentang materi yang meliputi struktur, susunan, sifat dan perubahan materi serta energi yang menyertainya



a. Penggolongan Materi



Zat Tunggal adalah zat yang partikelnya terdiri atas satu jenis zat

Petunjuk : drag n drop

Unsur adalah

Contoh unsur

Nama Unsur	Lambang Unsur	Nama Unsur	Lambang Unsur
Besi		Raksa	
Aluminium		Oksigen	
Emas		Hidrogen	
Zink		Karbon	
Tembaga		Natrium	

C

H

Zn

Au

Fe

Cu

Na

Al

Hg

Zat Tunggal adalah zat yang partikelnya terdiri atas satu jenis zat

Senyawa
adalah

Molekul unsur / molekul senyawa

Molekul	Molekul unsur / molekul senyawa
H_2	
H_2O	
O_2	

Contoh molekul senyawa

Nama senyawa	Rumus kimia
Garam dapur	
Glukosa	
Asam cuka	
Alkohol	
Air	

Campuran adalah dua macam zat atau lebih yang bercampur dengan perbandingan berbeda-beda tanpa melalui reaksi kimia

Campuran homogen adalah

Contoh:

Campuran heterogen adalah

Contoh:

b. Pemisahan campuran

Petunjuk : drag n drop

Pengertian	Nama Pemisahan
memisahkan zat padat dari cairannya dengan menggunakan alat berpori (penyaring).	
menguapkan zat padat tanpa melalui fasa cair terlebih dahulu	
pemisahan campuran berdasarkan perbedaan titik didih	
pemisahan untuk memperoleh zat padat yang terlarut dalam suatu larutan	
pemisahan campuran dengan melarutkan bahan campuran dalam pelarut yang sesuai.	
pemisahan untuk membersihkan bahan dari pengotornya dengan cara penarikan bahan pengabsorpsi secara kuat sehingga menempel pada permukaan bahan pengabsorpsi	
pemisahan berdasarkan perbedaan kecepatan perambatan pelarut pada suatu lapisan zat tertentu	

sublimasi

kristalisasi

ekstraksi

kromatografi

absorpsi

destilasi

filtrasi

c. Perubahan Materi (kimia)

Pengertian



Contoh



Kimia menurut kelompok / saya

Apakah kimia selalu berbahaya?
Jelaskan!

Tuliskan bahan kimia dalam kehidupan sehari-hari

Jelaskan Peran kimia dalam ilmu pengetahuan lain! (min 3)

Kesimpulan

