



# PENGENALAN ILMU KIMIA

# Ilmu Kimia dan Peranannya

## Pengenalan Kimia

Materi

Metode Ilmiah

# ILMU KIMIA

Asal Kata : Bahasa Arab

Kimiya



Perubahan Zat

Ilmu yang mempelajari struktur dan sifat materi (zat), perubahan materi (zat), dan energi yang menyertai perubahan tersebut.

# MANFAAT BELAJAR KIMIA

Memberikan Pemahaman Terhadap:



Pestisida merupakan produk yang menimbulkan masalah

Sumber : [OpenClipart-Vectors](#), pixabay.com



Derengent merupakan produk yang bermanfaat

Sumber: [www.Habelfrank](#)/[www.pixabay](#).com



Alam sekitar dan proses yang terjadi

Sumber : [shardy](#), pixabay.com

# PERAN ILMU KIMIA

Peranan Ilmu Kimia mencangkup beberapa bidang diantaranya :

**Kedokteran**

**Biologi**

**Farmasi**

**Seni**

**Pertanian**

**Kriminologi**



# KIMIA-KEDOKTERAN

Mendiagnosis Penyakit

Sumber : qimono/pixabay.com

# KIMIA-FARMASI

Obat-obatan

Sumber : jarmoluk/pixabay.com



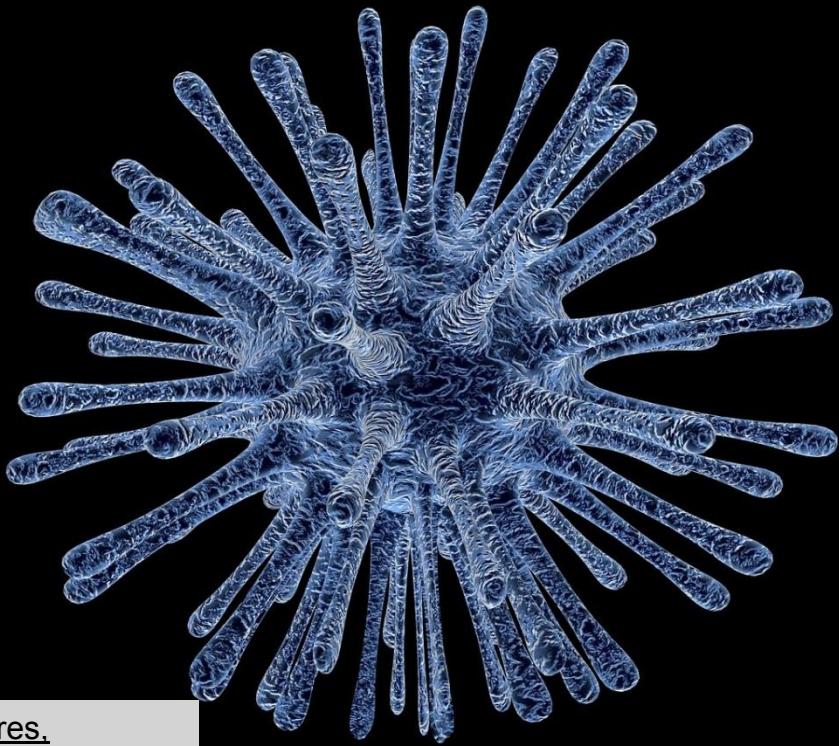
# KIMIA - PERTANIAN

Pupuk



Sumber : Jing,  
pixabay.com

# KIMIA - BIOLOGI



Sumber : PublicDomainPictures,  
pixabay.com



# Kimia - Seni

Cat

Sumber : bodobe,  
pixabay.com

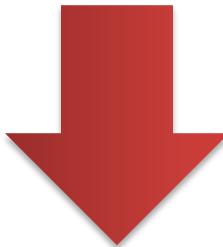
## Kimia - Kriminologi

### Tes Urine



Sumber : frolicsomepl.

# METODE ILMIAH

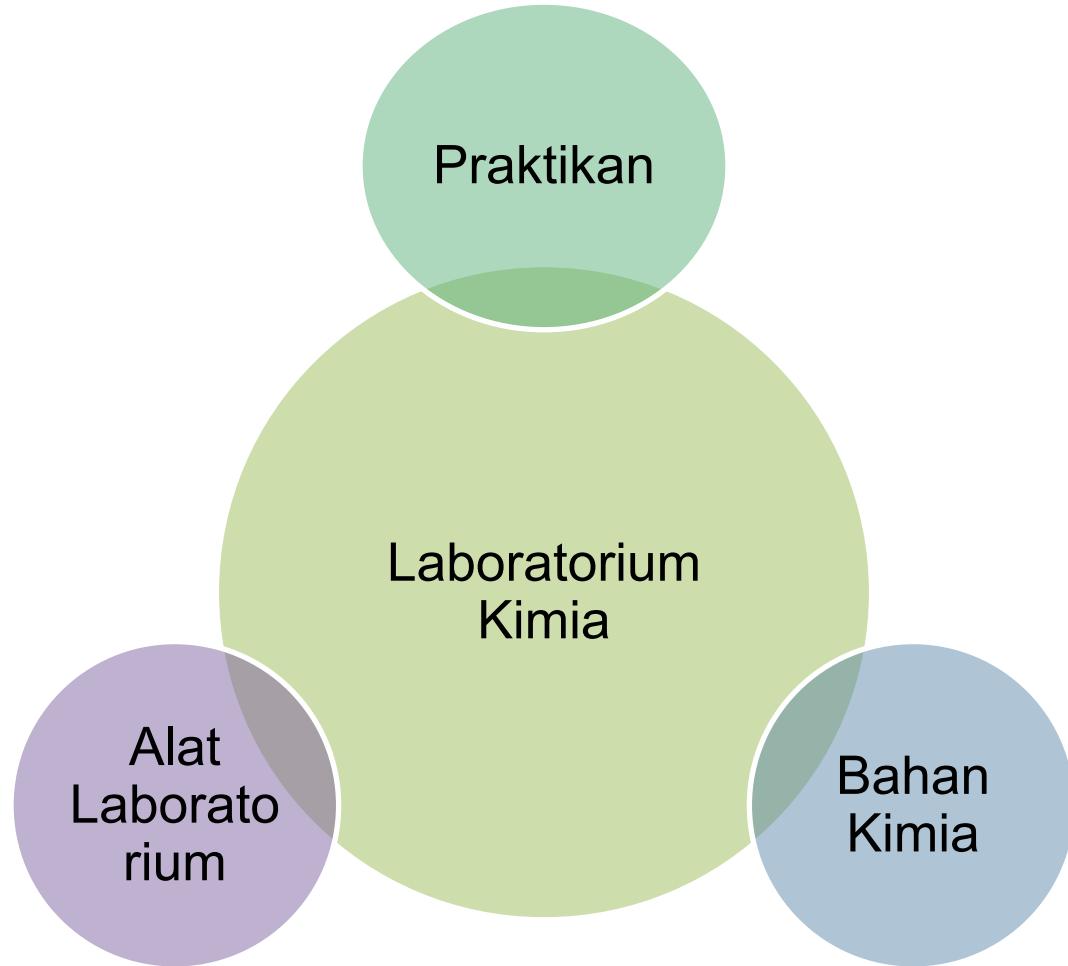


Ilmu yang mempelajari struktur dan sifat materi (zat), perubahan materi (zat), dan energi yang menyertai perubahan tersebut.

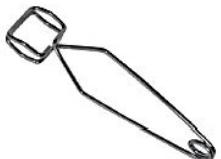
# Skema Metode Ilmiah



# LABORATORIUM KIMIA

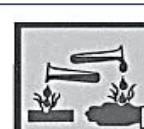


# ALAT-ALAT LABORATORIUM

Alat	Kegunaan
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Untuk mengukur volume cairan dengan teliti.</li> <li>Untuk membuat larutan dengan volume tertentu dan ketelitian tinggi.</li> </ul>
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Tabung reaksi digunakan untuk tempat mereaksikan zat dalam jumlah sedikit.</li> <li>Rak tabung reaksi digunakan untuk menempatkan tabung reaksi.</li> </ul>
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Untuk menjepit tabung reaksi pada saat pemanasan.</li> </ul>

Alat	Kegunaan
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Untuk menyiapkan larutan yang akan digunakan.</li> <li>Untuk tempat mereaksikan zat dalam volume yang banyak.</li> <li>Untuk melarutkan zat padat ke dalam air dalam proses pembuatan larutan.</li> </ul>
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Untuk wadah (menyimpan) larutan yang akan digunakan.</li> <li>Untuk mereaksikan larutan.</li> <li>Untuk melakukan titrasi.</li> </ul>
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Alat pengukur volume cairan.</li> </ul>
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Pipet gondok digunakan untuk mengambil larutan dengan volume tertentu sesuai ukuran pipet gondok.</li> <li>Pipet volumetri digunakan untuk mengambil cairan dengan volume tertentu dengan ketelitian lebih tinggi.</li> </ul>

# KARAKTERISTIK BAHAN KIMIA

Sifat bahan kimia	Contoh	Lambang
Mudah meledak ( <i>explosive</i> )	Asetilena, amonium nitrat	
Pengoksidasi ( <i>oxidizing</i> )	Aseton, asam sulfat	
Karsinogenik ( <i>carcinogenic</i> : memicu timbulnya sel kanker)	Benzena, asbes	
Mudah terbakar ( <i>flammable</i> )	Etil eter, propana	
Beracun ( <i>toxic</i> )	Merkuri, klorin	
Korosif ( <i>corrosive</i> )	Asam asetat, aluminium klorida	
Menyebabkan iritasi ( <i>irritant</i> )	Amonia, belerang dioksida	



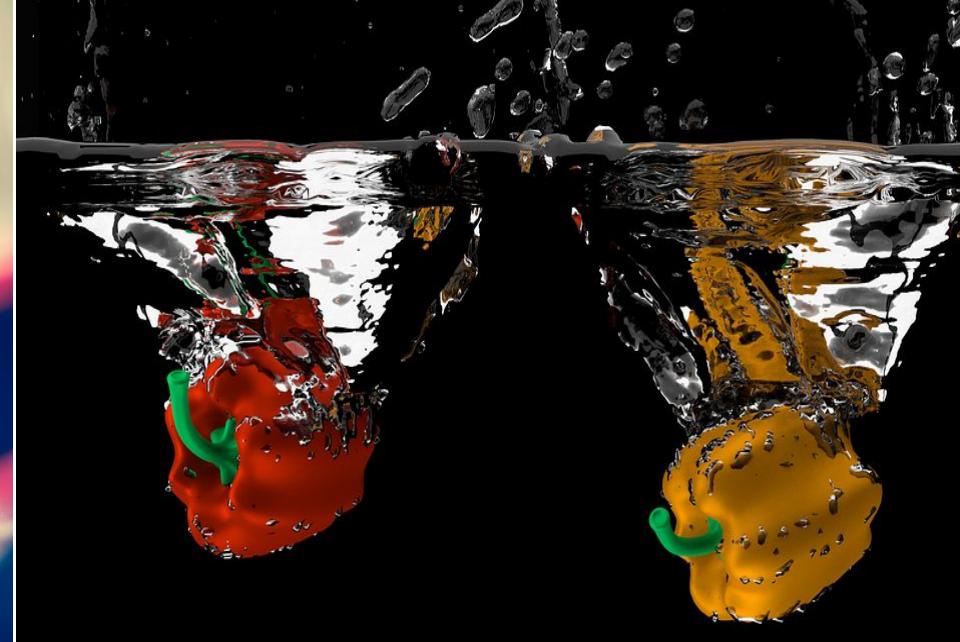


Apa yang dimaksud dengan materi?

[Sumber : william mitchelle/www.clipartfest](http://william-mitchelle/www.clipartfest)



Sumber : [www.pixabay.com/Pexels](https://www.pixabay.com/Pexels)



Sumber : [www.pixabay.com/Stviod](https://www.pixabay.com/Stviod)

**Materi** adalah segala sesuatu yang memiliki massa dan menempati ruang



Sumber : [www.pixabay.com/Pexels](https://www.pixabay.com/Pexels)

## SIFAT MATERI

Sifat Fisika

Sifat Kimia

Sifat Intensif

Sifat Ekstensif



# SIFAT FISIKA

- Keadaan Fisis Materi
- Titik leleh
- Titik didih
- Massa jenis

# SIFAT KIMIA

- Perubahan materi menjadi materi lain
- Mudah berkarat
- Reaktivitas



# Sifat Ekstensif

Bergantung pada jumlah

Massa

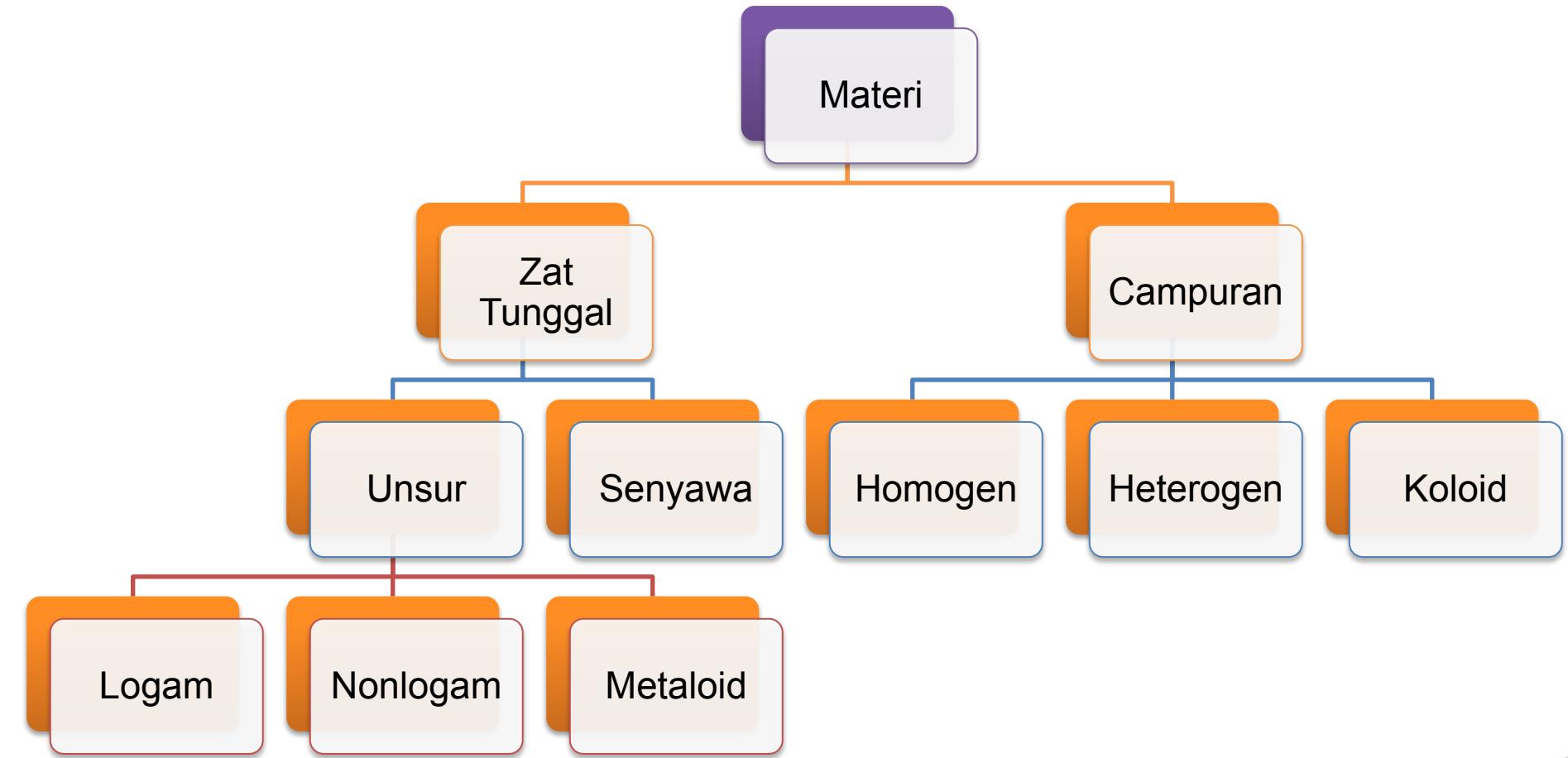
Volume

# Sifat Intensif

Tidak bergantung pada jumlah

Warna

Massa jenis



Zat Tunggal



Terdiri dari satu jenis materi

### Unsur

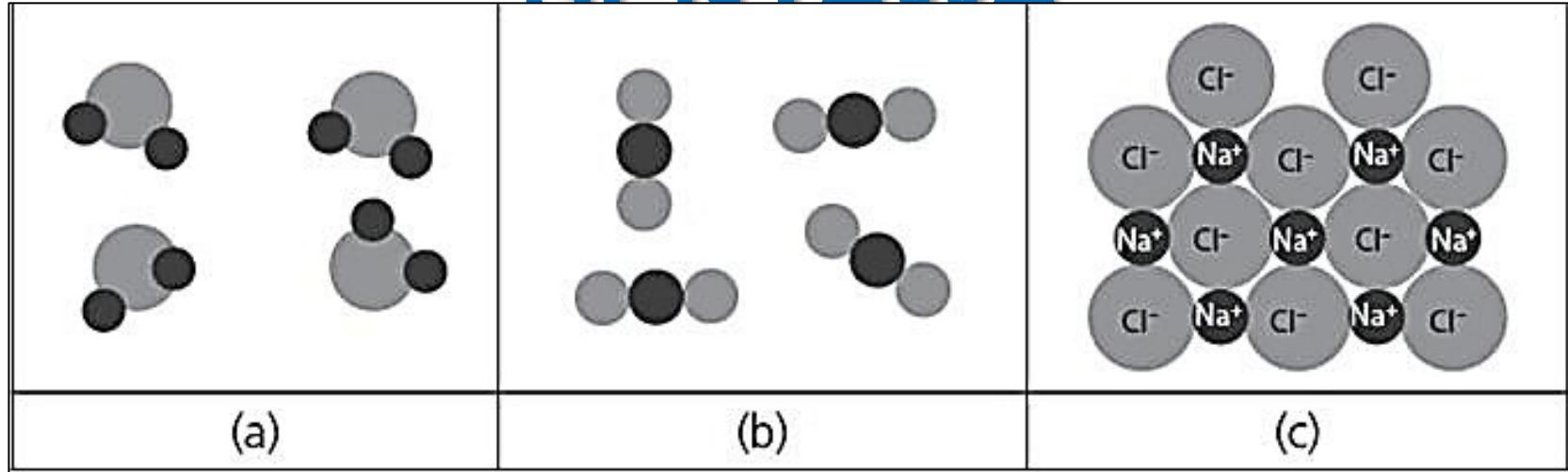
- Zat yang paling sederhana
- Oksigen (O)
- Hidrogen (H)

### Senyawa

- Gabungan unsur yang saling berikatan kimia
- Air ( $H_2O$ )
- Cuka ( $CH_3COOH$ )



# PARTIKEL SENYAWA

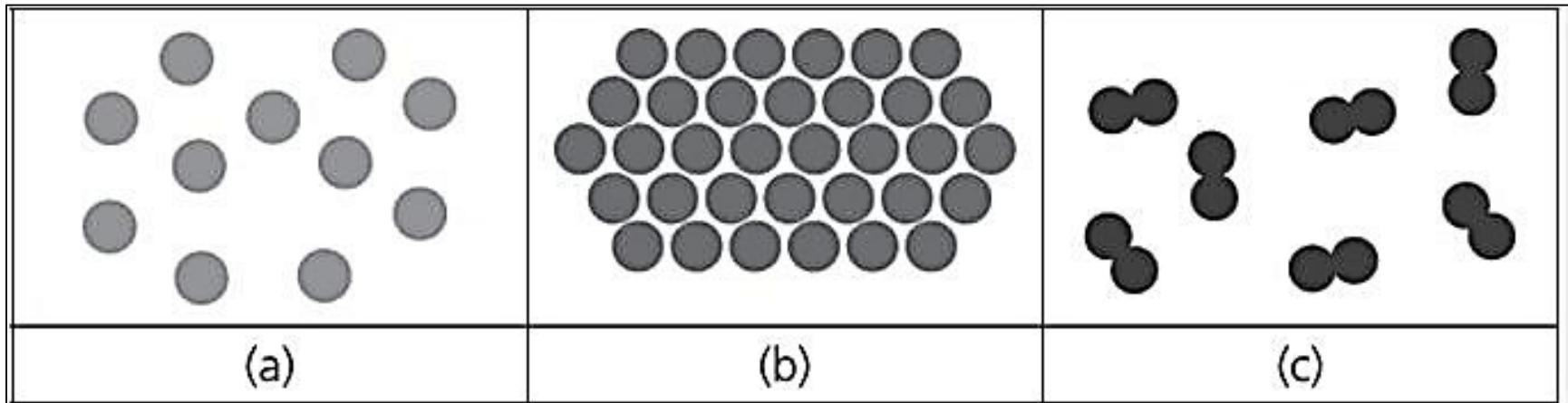


(a) Air ( $\text{H}_2\text{O}$ )

(b) Karbon dioksida ( $\text{CO}_2$ )

(c) Garam dapur ( $\text{NaCl}$ )

# PARTIKEL UNSUR



(a) Helium (Gas  
Mulia)

(b) Atom Logam

(c) Molekul Oksigen  
dan Unsur Nonlogam  
lainnya

Campuran



Terdiri dari dua jenis atau lebih materi

### Larutan

- Campuran homogen yang tidak dapat dibedakan lagi antara pelarut dan zat terlarut

### Suspensi

- Campuran heterogen yang antar zatnya dapat dibedakan tanpa mikroskop ultra

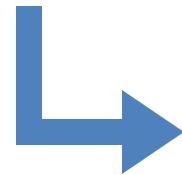
### Koloid

- Campuran yang keadaannya antara larutan dan suspensi



# PERUBAHAN FISIKA

Pelarutan



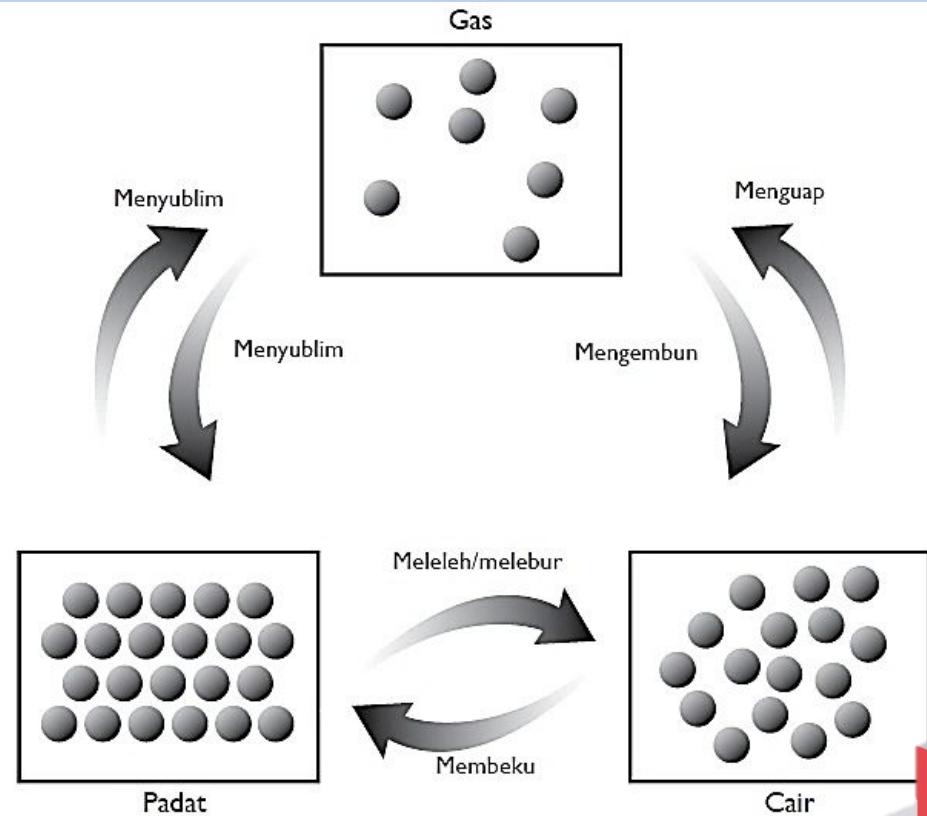
Perubahan yang tidak menghasilkan materi baru

Sumber:www.pixabaycom/niekverlaan

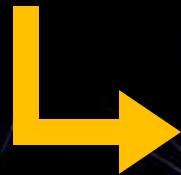
Perubahan Wujud



Sumber:www.pixabaycom/stevepb



# PERUBAHAN KIMIA



Perubahan yang menghasilkan materi baru

**Kembang Api**

[Sumber: www.pixabay.com/nosheep](http://www.pixabay.com/nosheep)

# REAKSI KIMIA

## Ciri-ciri

