

BAHAN AJAR

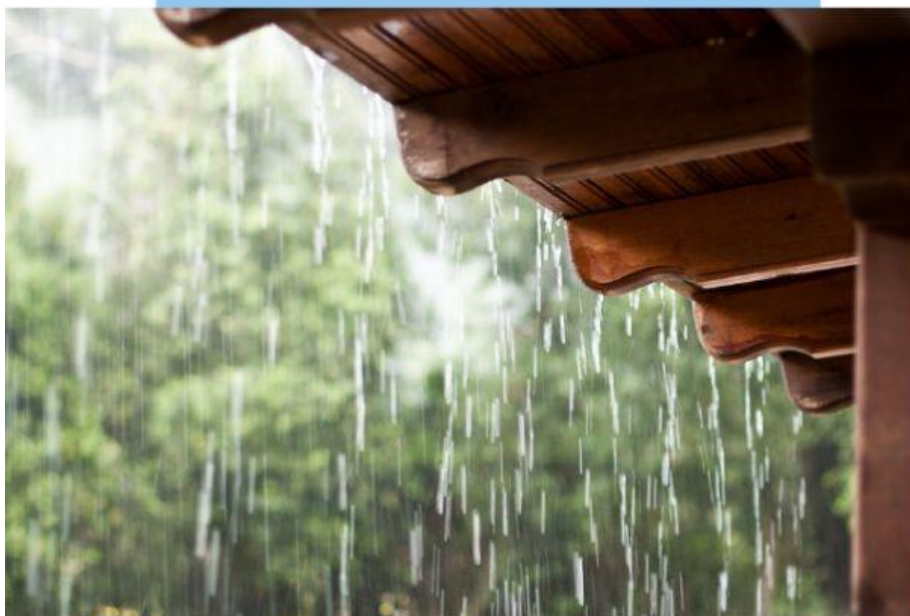
Perubahan Fisika & Kimia

ANISA PUTERI

KELAS : VII

SMP IT AL QALAM

Jl. Pemuda No.41,
Pancoran Mas, Depok



Perubahan Fisika dan Kimia



KLASIFIKASI MATERI DAN PERUBAHANNYA

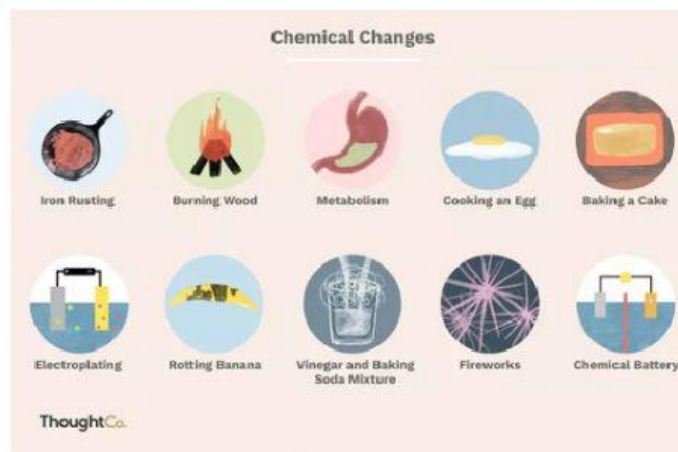
PERUBAHAN FISIKA

Perubahan fisika adalah perubahan wujud zat tanpa terbentuknya zat baru. Perubahan fisika dapat bersifat sementara dan tetap;



PERUBAHAN KIMIA

Perubahan kimia adalah salah satu perubahan yang terjadi pada bentuk dan ukuran zat yang kemudian menghasilkan zat baru. Perubahan materi ini menghasilkan jenis dan sifat materi yang berbeda atau baru dari zat semula dan kemudian disebut juga dengan istilah reaksi kimia atau reaksi.



Perubahan Fisika dan Kimia



PERBEDAAN PERUBAHAN FISIKA DAN KIMIA

TABEL PERBANDINGAN PERUBAHAN FISIKA DAN KIMIA

DASAR PERBANDINGAN	PERUBAHAN KIMIA	PERUBAHAN FISIKA
Deskripsi	Perubahan kimiawi adalah perubahan di mana konfigurasi atom suatu zat berubah total dan produk / zat baru terbentuk.	Perubahan fisika adalah perubahan di mana molekul-molekul suatu zat diatur ulang sementara komposisi aslinya tetap tidak berubah.
Massa Zat	Dalam perubahan kimiawi, massa suatu zat berubah.	Dalam perubahan fisik, massa suatu zat tidak berubah.
reversibilitas	Perubahan kimiawi adalah proses yang tidak dapat diubah di alam.	Perubahan fisik pada dasarnya adalah proses yang dapat dibalik.
Sifat Terlibat	Prosesnya melibatkan perubahan sifat kimia dan komposisi zat.	Ini melibatkan perubahan sifat fisik zat, bentuk, ukuran warna dll.
Pembangkit Energi	Dalam perubahan kimiawi, energi dihasilkan dalam bentuk panas, cahaya, suara, dll.	Sangat sedikit atau tidak ada energi yang dihasilkan / diberikan.

PERUBAHAN KIMIA DALAM KESEHARIAN

Contoh perubahan kimia dalam keseharian adalah fenomena browning yang merupakan reaksi oksidasi pada buah. Simaklah video berikut untuk memahami proses yang terjadi !