

Nama :

Kelas :

LKPD Perubahan Fisika dan Perubahan Kimia

Tujuan:

- Peserta didik dapat mengidentifikasi perbedaan antara perubahan fisika dan perubahan kimia.
- Peserta didik dapat memberikan contoh-contoh perubahan fisika dan perubahan kimia dalam kehidupan sehari-hari.

Mengenal Perubahan Fisika dan Kimia

Setiap hari, kita melihat banyak benda mengalami perubahan. Es mencair menjadi air, kayu dibakar menjadi arang, atau kertas disobek. Perubahan-perubahan ini terbagi menjadi dua jenis utama: **perubahan fisika** dan **perubahan kimia**.

Perubahan Fisika adalah perubahan zat yang tidak menghasilkan zat baru. Sifat-sifat zat, seperti wujud (padat, cair, gas), ukuran, atau bentuk, bisa berubah, tetapi **komposisi kimianya tetap sama**. Misalnya, air yang membeku menjadi es tetaplah molekul air (H_2O)

Perubahan Kimia adalah perubahan zat yang **menghasilkan zat baru** dengan sifat yang berbeda dari zat asalnya. Proses ini sering melibatkan **reaksi kimia** yang mengubah komposisi molekul. Contohnya, pembakaran kayu mengubah kayu menjadi arang, abu, dan gas, yang semuanya memiliki komposisi berbeda dari kayu aslinya.

Tabel Pengamatan: Perubahan Fisika dan Kimia

Amati gambar berikut, kemudian lengkapi kolom yang ada di samping gambar

No	Gambar	Perubahan	Keterangan
1.			Asal Zat : Menjadi :
2.			Asal Zat : Menjadi :

No	Gambar	Perubahan	Keterangan
3.			Asal Zat : Menjadi :
4.			Asal Zat : Menjadi :
5.			Asal Zat : Menjadi :
6.			Asal Zat : Menjadi :
7.			Asal Zat : Menjadi :

Setelah mengamati dan mengisi kolom di atas. Sebutkan ciri perubahan fisika dan perubahan kimia dengan mengisi table berikut.

Perubahan Fisika	Perubahan Kimia

Selamat Mengerjakan