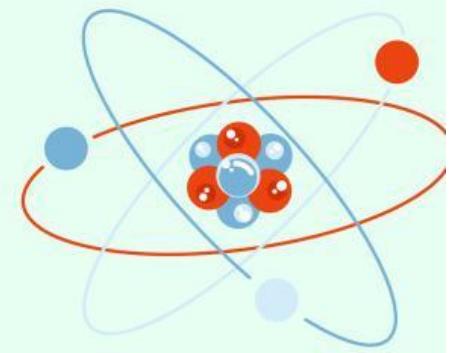


Kurikulum  
Merdeka



# L K P D

## TERMOKIMIA

Reaksi Eksoterm dan Reaksi Endoterm

Kelompok : \_\_\_\_\_

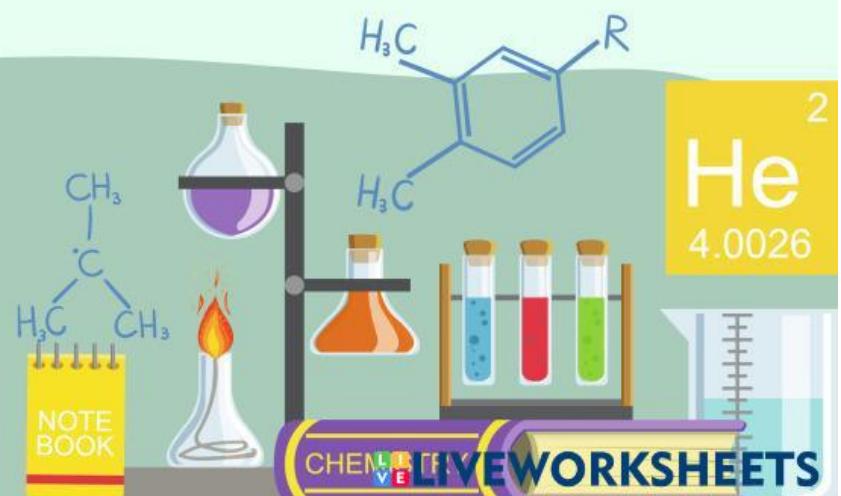
Nama : \_\_\_\_\_

XI

SEMESTER 1

SMA/MA

Iswatul Ummah  
21104060036



## Orientasi siswa terhadap masalah

Perhatikan contoh peristiwa berikut !



1

Berdasarkan peristiwa tersebut, terdapat perbedaan jenis perpindahan kalor yang berbeda. Proses perpindahan kalor yang terjadi diklasifikasikan menjadi 2, yaitu reaksi eksoterm dan reaksi endoterm.

2

1. Apakah reaksi eksoterm dan endoterm itu?
2. Manakah dari kedua peristiwa tersebut yang termasuk reaksi eksoterm dan endoterm?
3. Bagaimana cara membedakan reaksi eksoterm dan endoterm?



## Organisasi siswa dalam belajar

Setelah mempelajari materi tersebut, kerjakan latihan soal berikut !

1. Apa yang dimaksud sistem dan lingkungan?

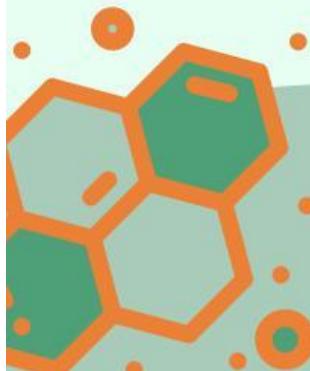
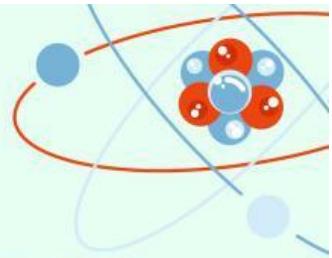
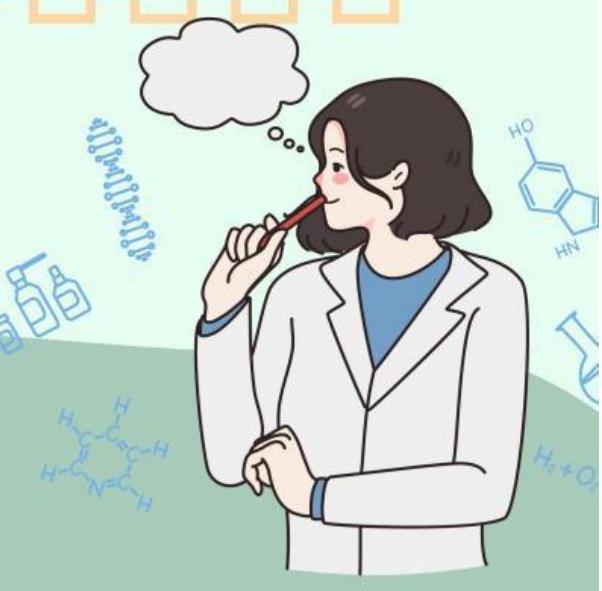
2. Jelaskan jenis-jenis sistem dengan mengisi tabel berikut!

Jenis Sistem	Contoh	Perpindahan Materi	Perpindahan Kalor
...	api unggun	ya	...
tertutup	...	...	ya
...	...	tidak	tidak

3. Apa yang kamu ketahui tentang reaksi eksoterm dan endoterm?

4. Contoh reaksi eksoterm dan reaksi endoterm adalah...

- reaksi eksoterm :
- reaksi endoterm :



## Analisis dan Evaluasi Pemecahan Masalah

Buatlah kesimpulan dari hasil pembelajaran tersebut, kemudian presentasikan di depan kelas !

Perbedaan  
Eksoterm dan  
Endoterm

Eksoterm

Endoterm

Definisi  
Termokimia

Jenis  
sistem