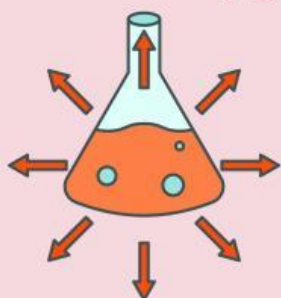


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Termokimia : Sistem, Lingkungan, Reaksi Eksoterm dan Endoterm



Nama Kelompok :

Nama Anggota : 1.
2.
3.
4.
5.



TUJUAN PEMBELAJARAN

- Peserta didik mampu menjelaskan pengertian sistem dan lingkungan dalam konteks termokimia setelah mempelajari berbagai sumber serta berdiskusi dengan benar.
- Peserta didik mampu membedakan reaksi eksoterm dan endoterm berdasarkan perpindahan energi setelah mempelajari berbagai sumber yang ada dan berdiskusi dengan benar.

PETUNJUK

- Baca dan pahami setiap instruksi yang diberikan dengan cermat.
- Kerjakan tugas sesuai dengan kelompok yang telah ditentukan
- Pelajari materi dari berbagai sumber belajar yang tersedia (buku teks, internet, video pembelajaran) dengan menscan barcode di bawah ini:



SCAN HERE!

- Diskusikan tugas dengan teman kelompok dan catat hasil diskusi.



Kegiatan 1

MENJODOHKAN

Petunjuk

Jodohkan pernyataan pada bagian A dengan jawaban yang tepat pada bagian B dengan menarik garis.

Bagian A

Bagian tertentu dari alam semesta yang menjadi pusat perhatian atau objek pengamatan dalam suatu percobaan

Reaksi kimia yang melepaskan energi (kalor) ke lingkungan.

cabang ilmu kimia yang mempelajari perubahan kalor atau energi yang menyertai reaksi kimia atau perubahan fisika.

segala sesuatu di luar sistem yang dapat berinteraksi dengan sistem tersebut.

reaksi kimia yang menyerap energi (kalor) dari lingkungan.

Bagian B

Reaksi Eksoterm

Termokimia

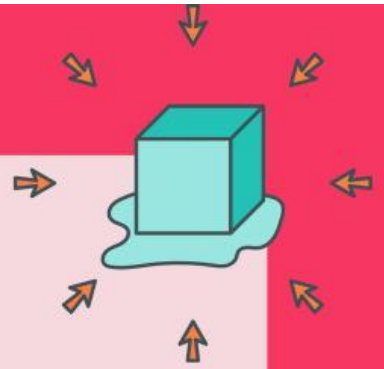
Sistem

Lingkungan

Sistem Endoterm



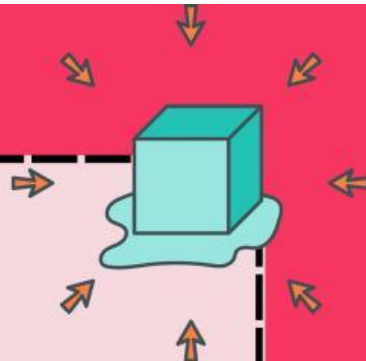
Kegiatan 2



Saksikan video praktikum berikut ini!



TUGAS



Eksperimen 1

- Berdasarkan eksperimen 1, tuliskan suhu awal dan akhir!
.....
- Berdasarkan eksperimen 1, Tuliskan yang dimaksud sistem dan lingkungan!
.....
- Tuliskan Persamaan reaksi yang terjadi!
.....
- Jelaskan perpindahan energi yang terjadi pada reaksi tersebut!
.....
.....
- Gambarkan diagram energi dari reaksi tersebut!
.....
.....
.....
- Berdasarkan diagram energi, tentukan reaksi eksoterm atau endoterm yang terjadi!
.....

Eksperimen 2

- Berdasarkan eksperimen 2, tuliskan suhu awal dan akhir!
.....
- Berdasarkan eksperimen 2, Tuliskan yang dimaksud sistem dan lingkungan!
.....
- Tuliskan Persamaan reaksi yang terjadi!
.....
- Jelaskan perpindahan energi yang terjadi pada reaksi tersebut!
.....
.....
- Gambarkan diagram energi dari reaksi tersebut!
.....
.....
.....
- Berdasarkan diagram energi, tentukan reaksi eksoterm atau endoterm yang terjadi!
.....



Kegiatan 3

DRAG AND DROP

Petunjuk

- Perhatikan gambar-gambar berikut.
- Tentukan gambar-gambar yang ada berdasarkan jenis reaksi yang terjadi yaitu reaksi eksoterm dan endoterm!

