

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK REAKSI EKSOTERM, ENDOTERM, DAN PERSAMAAN TERMOKIMIA

Kelas :

Anggota kelompok:

1.
2.
3.
4.

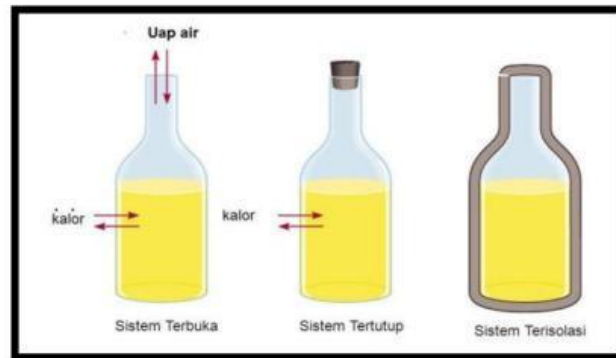
Diskusikan dengan teman kelompok dalam mengerjakan lembar kerja ini!

1. Perhatikan gambar berikut!



Pada gambar di samping, tunjukkan mana yang menjadi sistem dan lingkungan berdasarkan pengertian sistem dan lingkungan dalam termokimia!

2. Amati gambar berikut!



Jelaskan perbedaan yang mendasari jenis-jenis sistem!

3. Kajiilah perbedaan reaksi eksoterm dan endoterm, lengkapi tabel berikut!

| No | Perbedaan | Eksoterm | Endoterm |
|----|---------------------------------------|----------|----------|
| 1 | Aliran kalor | | |
| 2 | Entalpi sistem (bertambah/berkurang) | | |
| 3 | Suhu lingkungan (bertambah/berkurang) | | |
| 4 | Perubahan entalpi (ΔH) | | |



4. Perhatikan gambar berikut!



Mengapa badan kita terasa hangat ketika berada dekat api unggun? Jelaskan reaksi yang terjadi (eksoterm/endoterm)!

5. Tuliskan persamaan termokimia dari reaksi berikut!

a. Pada reaksi 1 mol padatan Fe_2O_3 dengan padatan C akan membentuk padatan Fe dan gas karbon monoksida memerlukan 621kJ.

b. Reaksi antara larutan HCl dengan larutan NaOH akan membentuk larutan NaCl serta air melepaskan kalor 54kJ.

