



E-LKPD

TERMODINAMIKA

(Hukum ke Nol, I, II, dan III Termodinamika)



Kelompok :

Anggota Kelompok :

.....
.....
.....
.....
.....

A. Tujuan

1. Menjelaskan konsep kesetimbangan termal (Hukum 0).
2. Menganalisis hubungan kalor, usaha, dan energi (Hukum I).
3. Menjelaskan arah perpindahan kalor dan entropi (Hukum II).
4. Memahami konsep suhu nol mutlak (Hukum III).

B. Orientasi Masalah

1. Termometer menunjukkan suhu tetap saat mengukur air
2. Air dipanaskan hingga mendidih
3. Es mencair di suhu ruang
4. Zat didinginkan hingga suhu sangat rendah

C. Rumusan Masalah

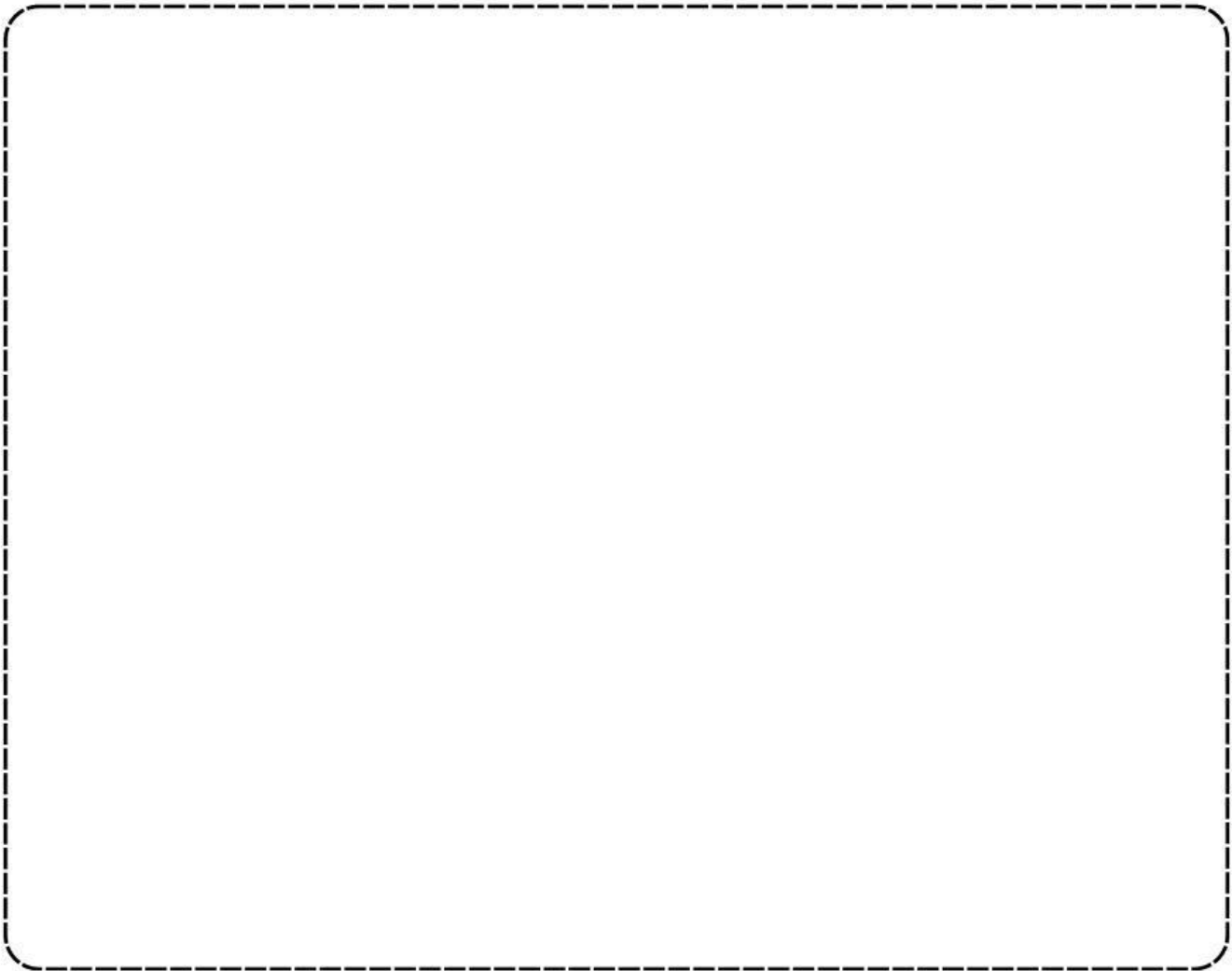
D. Hipotesis

E. Pengumpulan Data

No	Peristiwa	Hukum Termodinamika	Penjelasan Singkat
1	Termometer menunjukkan suhu tetap		
2	Air mendidih		
3	Es mencair		
4	Pendinginan ekstrem		

F. Analisis Data

1. Mengapa suhu termometer harus stabil untuk menunjukkan suhu benda?
2. Ke mana energi pergi saat air mendidih tetapi suhu tetap?
3. Mengapa es mencair secara alami tetapi sulit membeku sendiri?
4. Mengapa suhu nol mutlak tidak dapat dicapai?



G. Kesimpulan

