

Nama :

Kelas :



Tujuan Praktikum

1. Menentukan kapasitas kalor kalorimeter dengan menerapkan Asas Black
2. Menentukan kalor jenis logam (besi, tembaga, dan aluminium) dengan memanfaatkan kalorimeter serta menerapkan Asas Black berdasarkan data perubahan suhu sebelum dan sesudah pencampuran.



Alat dan Bahan

1. Set kalorimeter virtual



Prosedur Praktikum

1. Buka link berikut [kotak biru]
2. Klik menu *Experiment* dan pilih *Run Experiment*

Kegiatan 1 – Kapasitas Kalor

1. Klik menu *Choose a liquid* dibawah beaker glass pilih Air (Water-H₂O).
2. Atur massa air hingga 100 gram dan suhu 60°C
3. Klik *Next*
4. Klik menu *Choose a liquid* dibawah kalorimeter pilih Air (Water-H₂O)
5. Atur massa air hingga 100 gram dan suhu 20°C
6. Klik *Next*
7. Silang pada bagian *Show graph view* dan *Show microscopic view*
8. Klik *Start* dan tunggu hingga suhu stabil
9. Lihat pada termometer dan catat hasil percobaan



Kegiatan 2 – Kalor Jenis

1. Klik *Reset* untuk memulai kegiatan 2
2. Klik menu *Solids* dibawah beaker glass dan pilih besi (Iron-Fe)
3. Atur massa besi hingga 20 gram dan suhu 60°C
4. Klik *Next*
5. Klik menu *Choose a liquid* dibawah kalorimeter pilih air (Water-H₂O)
6. Atur massa air hingga 100 gram dan suhu 20°C
7. Klik *Next*
8. Silang pada bagian *Show graph view* dan *Show microscopic view*
9. Klik *Start* dan tunggu hingga suhu stabil
10. Lihat pada termometer dan catat hasil percobaan
11. Ulangi mulai dari langkah 1 dengan mengganti jenis logam Tembaga (Copper - Cu) dan Aluminium (Aluminum - Al).



Tabel Data Pengamatan

Kegiatan 1 – Kapasitas Kalor

Besaran	Hasil Pengukuran
Massa air panas	
Suhu air panas	
Massa air dingin	
Suhu air dingin	
Suhu Campuran	

Kegiatan 2 – Kalor Jenis

Jenis Logam	Massa (kg)	Suhu Awal (°C)	Suhu Akhir (°C)
Besi			
Tembaga			
Alumunium			



Analisis Data

Kegiatan 1 – Kapasitas Kalor

1. Hasil kapasitas kalor kalorimeter

2. Apa makna dari hasil kapasitas kalor yang kamu peroleh?

3. Bagaimana pergerakan molekul air yang panas dan air yang dingin ketika dicampur?



Analisis Data

Kegiatan 2- Kalor Jenis

1. Hasil kalor jenis logam

Besi

Tembaga

Alumunium

2. Bandingkan dengan kalor jenis yang ada di buku, apakah sama?

3. Bagaimana pergerakan molekul logam panas dan air yang dingin ketika dicampur?



Kesimpulan