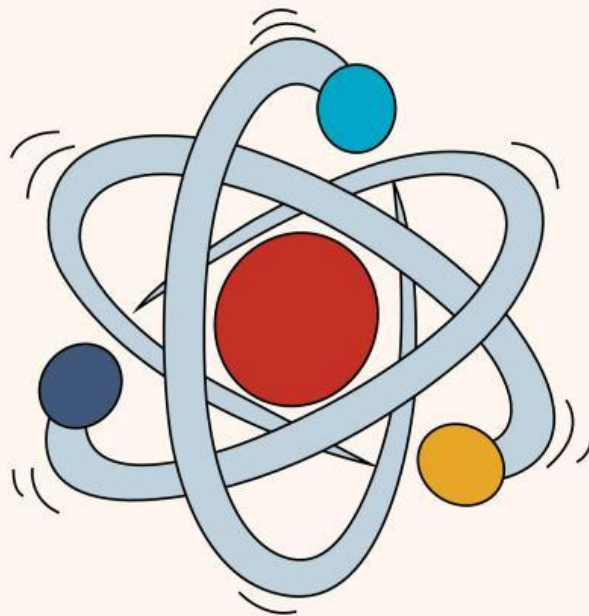


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Fisika



Kalor

BY RIZQI NUR LAILY

2023

LKPD FISIKA

Suhu dan Kalor



Mata Pelajaran : Fisika

Kelas/Semester : XI / I

Satuan Pendidikan : SMA

Tahun Ajaran : 2023/2024

Materi Pokok : Suhu dan Kalor

Alokasi waktu : 3 x 2 JP

A. KOMPETENSI DASAR DAN INDIKATOR PENCAPAIAN KOMPETENSI

KOMPETENSI DASAR	INDIKATOR PENCAPAIAN KOMPETENSI
3.5 Menganalisis pengaruh kalor dan perpindahan kalor yang meliputi karakteristik termal suatu bahan, kapasitas, dan konduktivitas kalor pada kehidupan sehari-hari	3.5.1 Memahami definisi suhu dan kalor
	3.5.2 Mengidentifikasi suhu dan pemuaian
	3.5.3 Menganalisis pengaruh kalor terhadap perubahan suhu dan wujud benda
	3.5.4 Menerapkan prinsip Azas Black
4.5 Merancang dan melakukan percobaan tentang karakteristik termal suatu bahan, terutama terkait dengan kapasitas dan konduktivitas kalor, beserta presentasi hasil percobaan dan pemanfaatannya	4.5.1 Melakukan simulasi percobaan menggunakan <i>Web-Based Simulation</i>

B. PETUNJUK PENGGUNAAN E-LKPD

1. Isilah identitas terlebih dahulu!
2. Baca dan pahami materi yang disajikan dalam E-LKPD ini!
3. Cermatilah ilustrasi video dan simulasi website dalam E-LKPD ini!
4. Lengkapilah jawaban pada kolom yang rumpang!
5. Kumpulkan jawaban Anda dengan mengsubmit E-LKPD pada website!

Nama: _____

Kelas: _____



STIMULASI

Salah satu langkah untuk mengantisipasi pencegahan terinfeksi virus corona adalah memeriksa suhu tubuh seperti gambar disamping. Maka dari itu, sejumlah tempat umum seperti pusat perbelanjaan hingga bandara selalu menerapkan pengecekan suhu tubuh. Dari suhu tubuh itulah seseorang bisa mengetahui kondisi tubuhnya sedang sehat atau tidak. Upaya ini merupakan salah satu cara pencegahan virus seperti penularan covid-19.



1. Jelaskan pengertian suhu!

Jawab:

2. Sebutkan alat ukur suhu yang terdapat pada gambar di atas!

Jawab:



MATERI



Suhu

Pendalaman Materi Suhu



Perubahan Suhu menyebabkan perubahan sifat benda yang disebut dengan sifat termometrik.

SIFAT TERMOMETRIK

Perubahan Wujud

Perubahan Tekanan

Perubahan Ukuran

Perubahan Warna

Perubahan Daya Hantar

Alat ukur suhu dinamakan Termometer.

Termometer dibuat berdasarkan sifat termometrik.

- Macam - macam termometer:

TERMOMETER RAKSA



TERMOKOPEL (THERMOCOUPLE)



TERMOMETER OPTIK (PIROMETER)



TERMOMETER GAS



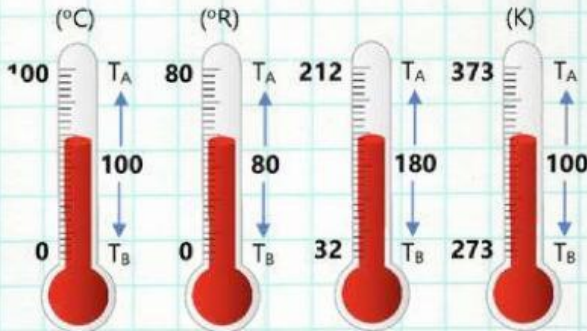
Macam - macam Termometer



MATERI



• SKALA TERMOMETER



Note

- Titik tetap atas (TA) = Titik didih air pada tekanan 1 atm
- Titik tetap bawah (TB) = Titik beku air pada tekanan 1 atm

Tekanan 1 atm berarti tekanan udara yang ada pada ketinggian 0 mdpl. Dikehidupan kita sehari-hari tubuh kita mendapatkan tekanan 1 atm.

• KONVERSI SKALA

$$\frac{X - X_B}{X_A - X_B} = \frac{Y - Y_B}{Y_A - Y_B}$$

- X = Suhu terukur °X
- Y = Suhu terukur °Y
- X_A = Titik atas skala °X
- Y_A = Titik atas skala °Y
- X_B = Titik bawah skala °X
- Y_B = Titik bawah skala °Y

Soal dan Pembahasan
Skala Termometer



Sehingga didapatkan persamaan:

$$\frac{C}{5} = \frac{R}{4} = \frac{F - 32}{9} = \frac{K - 273}{5}$$

Contoh Soal:

Suhu udara di suatu ruangan sebesar 36°C. Berapakah suhu ruangan tersebut jika diukur menggunakan Termometer Reamur, Kelvin, dan Fahrenheit?

Penyelesaian: C = 36°C

a. Termometer Reamur (R)

$$\begin{aligned} \frac{C}{5} &= \frac{R}{4} \\ \frac{36}{5} &= \frac{R}{4} \\ 5 \times R &= 36 \times 4 \\ 5R &= 144 \\ R &= \frac{144}{5} \\ R &= 28,8^\circ\text{R} \end{aligned}$$

b. Termometer Kelvin (K)

$$\begin{aligned} \frac{C}{5} &= \frac{K - 273}{5} \\ \frac{36}{5} &= \frac{K - 273}{5} \\ 5 \times (K - 273) &= 36 \times 5 \\ 5K - 1365 &= 180 \\ 5K &= 180 + 1365 \\ 5K &= 1545 \\ K &= \frac{1545}{5} \\ K &= 309^\circ\text{K} \end{aligned}$$

c. Termometer Fahrenheit (F)

$$\begin{aligned} \frac{C}{5} &= \frac{F - 32}{9} \\ \frac{36}{5} &= \frac{F - 32}{9} \\ 5 \times (F - 32) &= 36 \times 9 \\ 5F - 160 &= 324 \\ 5F &= 324 + 160 \\ 5F &= 484 \\ F &= \frac{484}{5} \\ F &= 96,8^\circ\text{F} \end{aligned}$$

Alternatif Pengerjaan

Untuk konversi:

Celcius → Kelvin = C + 273°

Kelvin → Celcius = K - 273°

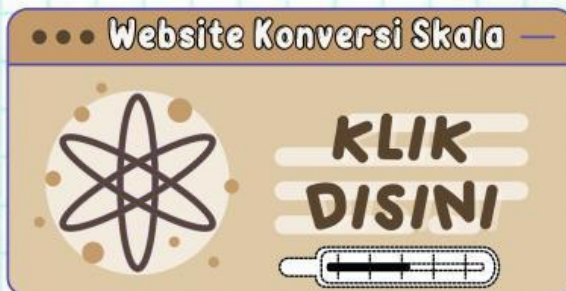


Lembar Kerja

Bagian 1

Langkah - Langkah:

1. Buka laptop/HP dan pastikan sudah terhubung dengan jaringan internet
2. Bukalah Web-Converter dibawah ini!



3. Ubahlah skala sesuai dengan variasi suhu yang telah ditentukan pada tabel!

Suhu Bagikan

Ketik jumlah Celsius yang ingin Anda konversi dalam kotak teks, untuk melihat hasilnya di tabel.

1 Celsius (C) ↕ Fahrenheit (F) 2 desimal →

1 C sama dengan 33,8 F

Kelvin (K)	274,15
Celsius (C)	1
Fahrenheit (F)	33,8
Reaumur (R)	0,8
Rankine	493,47

4. Isilah bagian yang rumpang dibawah ini!

$^{\circ}\text{R}$	$^{\circ}\text{C}$	$^{\circ}\text{F}$	$^{\circ}\text{K}$
...	10
...	20
...	30
...	40



MATERI



Suhu

• PEMUAIAN ZAT

Pemuaian adalah perubahan benda yang diakibatkan oleh perubahan suhu akibat adanya kalor sehingga membuat benda bertambah ukuran atau volumenya.

Pemuaian -> terjadi ketika benda mengalami perubahan suhu dari suhu rendah ke tinggi.

Penyusutan -> terjadi ketika benda mengalami perubahan suhu dari suhu tinggi ke rendah.

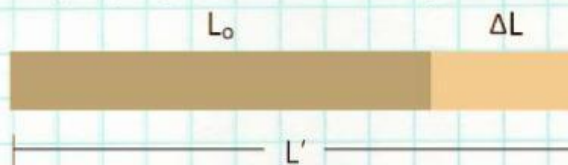
Pemuaian zat terdiri dari:

1. PEMUAIAN ZAT PADAT

Pemuaian zat padat dibagi menjadi 3, yaitu pemuaian panjang, pemuaian luas, dan pemuaian volume.

a) Pemuaian panjang

Besar pemuaian panjang suatu benda dapat dihitung menggunakan persamaan:



$$\Delta L = L_0 \alpha \Delta T$$

$$L' = L_0 + \Delta L$$

$$L' = L_0 (1 + \alpha \Delta T)$$

ΔL = Perubahan Panjang (m) α = Koefisien Muai Panjang ($1/^\circ\text{C}$)

L_0 = Panjang Awal (m) ΔT = Perubahan Suhu ($^\circ\text{C}$)

L' = Panjang Akhir (m)

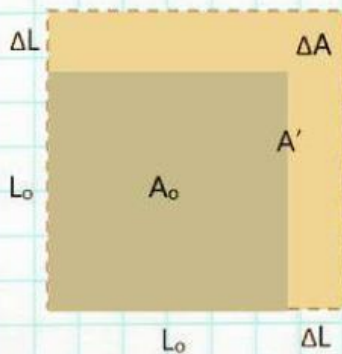


MATERI



b) Pemuaiian luas

Besar pemuaiian luas suatu benda dapat dihitung menggunakan persamaan:



$$\Delta A = A_0 \beta \Delta T$$

$$A' = A_0 + \Delta A$$

$$A' = A_0 (1 + \beta \Delta T)$$

ΔA = Perubahan Luas (m^2)

A_0 = Luas Awal (m^2)

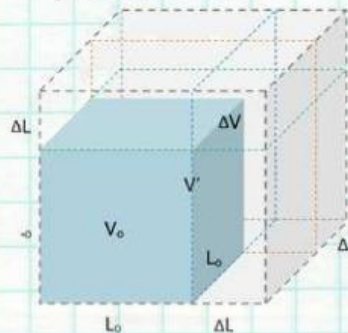
A' = Luas Akhir (m^2)

β = Koefisien Muai Luas ($1/^\circ C$)

ΔT = Perubahan Suhu ($^\circ C$)

c) Pemuaiian volume

Besar pemuaiian volume suatu benda dapat dihitung menggunakan persamaan:



$$\Delta V = V_0 \gamma \Delta T$$

$$V' = V_0 + \Delta V$$

$$V' = V_0 (1 + \gamma \Delta T)$$

ΔV = Perubahan Volume (m^3)

V_0 = Volume Awal (m^3)

V' = Volume Akhir (m^3)

γ = Koefisien Muai Volume ($1/^\circ C$)

ΔT = Perubahan Suhu ($^\circ C$)

2. PEMUAIAN ZAT CAIR

- Pemuaiian yang terjadi pada zat cair adalah pemuaiian volume.
- Volume zat cair yang mengalami perubahan suhu sebanding dengan kenaikan suhu.
- Semakin tinggi suhu yang diberikan pada zat cair , maka semakin besar volumenya.



MATERI



3. PEMUAIAN ZAT GAS

- Pemuaiian yang dapat terjadi pada zat gas adalah pemuaiian volume akibat pengaruh tekanan dan suhu.
- Gas mengalami pemuaiian ketika suhunya bertambah dan akan mengalami penyusutan jika suhu menurun.
- Pemuaiian gas dijelaskan oleh Hukum Boyle, Hukum Gay-Lussac, dan Hukum Charles.
- Gabungan dari ketiga hukum tersebut, diperoleh persamaan gas ideal, yakni sebagai berikut:

Persamaan Gas Ideal

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$$

Penerapan Prinsip
Pemuaiian



Pembahasan Soal
Pemuaiian



MATERI



Kalor

PENGERTIAN

- **Kalor** adalah perpindahan energi panas yang terjadi dari benda yang bersuhu tinggi ke benda yang bersuhu rendah.

- **Satuan Kalor** yang sering digunakan:

$$1 \text{ joule (J)} = 0,24 \text{ kalori}$$

$$1 \text{ kalori} = 42 \text{ joule}$$

- **Kalor Jenis** adalah banyaknya kalor yang diperlukan untuk menaikkan suhu sebesar 1 K pada 1 kg benda.

Persamaan Kalor Jenis:

$$c = \frac{Q}{(m)(\Delta T)}$$

- **Kapasitas Kalor** adalah banyaknya kalor yang diperlukan untuk menaikkan suhu sebesar 1 K.

Persamaan Kapasitas Kalor:

$$C = \frac{Q}{\Delta T} = (m)(c)$$

- **Pengaruh kalor**

Pendalaman Materi
Kalor



Pengaruh Kalor



MATERI



Kalor

- **Azas Black** adalah suatu prinsip dalam termodinamika yang dikemukakan oleh Joseph Black. Bunyi Azas Black:

"Pada pencampuran dua zat, banyaknya kalor yang dilepas zat yang suhunya lebih tinggi sama dengan banyaknya kalor yang diterima zat yang suhunya lebih rendah"

- Besar kalor (Q) yang diperlukan dapat diketahui dengan persamaan:

$$Q = (m)(c)(\Delta T)$$

c = Kalor Jenis Suatu Zat ($J/kg^{\circ}C$)

C = Kapasitas Kalor ($J/^{\circ}C$)

atau

Q = Kalor yang diserap atau dilepas (J)

$$Q = (C)(\Delta T)$$

m = Massa Zat (kg)

ΔT = Perubahan suhu ($^{\circ}C$)

- Berdasarkan prinsip Azas Black, persamaan matematis dapat dituliskan sebagai berikut:

$$Q_{lepas} = Q_{terima}$$

$$(m_1)(c)(\Delta T_1) = (m_2)(c)(\Delta T_2)$$

$$(m)(c)(T_1 - T_c) = (m)(c)(T_c - T_2)$$

m_1 = Massa Benda I yang bersuhu tinggi (kg)

m_2 = Massa Benda II yang bersuhu rendah (kg)

c_1 = Kalor Jenis Benda I ($J/kg^{\circ}C$)

c_2 = Kalor Jenis Benda II ($J/kg^{\circ}C$)

T_1 = Suhu awal Benda I ($^{\circ}C$ atau K)

T_2 = Suhu awal Benda II ($^{\circ}C$ atau K)



Contoh Soal

1. Terdapat air bermassa 60-gram dan memiliki suhu 90°C . Lalu air tersebut dicampur dengan air bersuhu 25°C yang bermassa 40-gram. Diketahui bahwa kalor jenis air yaitu $1 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}$. Berapakah suhu akhir campuran air tersebut jika tidak terdapat faktor lain yang mempengaruhi?

Penyelesaian:

Diketahui: $m_1 = 60 \text{ gr}$	$m_1 c (T_1 - T_c) = m_2 c (T_c - T_2)$	$320 = 5T_c$
$m_2 = 40 \text{ gr}$	$60 \cdot 1 (90 - T_c) = 40 \cdot 1 (T_c - 25)$	$5T_c = 320$
$c = 1 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}$	$60 (90 - T_c) = 40 (T_c - 25)$	$T_c = \frac{320}{5}$
$T_1 = 90^{\circ}\text{C}$	$3 (90 - T_c) = 2 (T_c - 25)$	$T_c = 64^{\circ}\text{C}$
$T_2 = 25^{\circ}\text{C}$	$270 - 3T_c = 2T_c - 50$	
$T_c = ?$	$270 + 50 = 2T_c + 3T_c$	

2. Terdapat air yang memiliki massa 20-gram dan pada mulanya bersuhu 30°C . Berapakah perubahan suhu akhir air tersebut jika diketahui kalor yang diserap air adalah sebanyak 300 kalori?

Penyelesaian:

Diketahui: $m_1 = 60 \text{ gr}$	$Q = m c \Delta T$	$300 + 600 = 20T_1$
$T_0 = 30^{\circ}\text{C}$	$300 = 20 \cdot 1 (T_1 - T_0)$	$900 = 20T_1$
$Q = 300 \text{ kal}$	$300 = 20 \cdot 1 (T_1 - 30)$	$T_1 = \frac{90}{20}$
$c = 90^{\circ}\text{C}$	$300 = 20 (T_1 - 30)$	$T_1 = 45^{\circ}\text{C}$
$T_1 = ?$	$300 = 20T_1 - 600$	



Soal dan Pembahasan Suhu



Soal dan Pembahasan Kalor



Lembar Kerja

Bagian 2

Langkah - Langkah:

1. Buka laptop/HP dan pastikan sudah terhubung dengan jaringan internet
2. Bukalah Simulasi PheT



3. Klik opsi "pendahuluan/intro"
4. Centang dua kotak di bagian kanan atas



5. Letakkan masing-masing gelas yang berisi air dan olive oil ke kompor



Lembar Kerja

Bagian 2

6. Letakkan termometer di gelas berisi air dan gelas berisi olive oil



7. Nyalakan salah satu pemanas ke suhu yang paling tinggi "Heat"



8. Amati suhu gelas pada termometer dan amati jumlah energi yang ada di dalam gelas dan jawablah pertanyaan-pertanyaan yang ada di kolom pertanyaan!



Selanjutnya