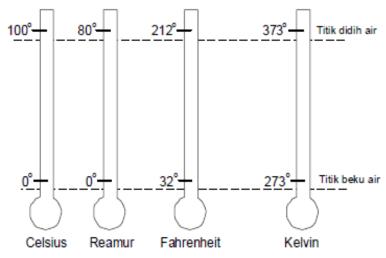
BAB 7 SUHU DAN KALOR

A. SUHU

Suhu adalah derajat panas atau dinginya suatu zat. Suhu dapat dirasakan sebagai panas, dingin atau hangat.

1. Skala termometer

Suhu diukur dengan menggunakan termometer. Terdapat 4 jenis skala termometer, yaitu : Celcius, Reamur, Fahrenheit dan kelvin.



Perbandingan skala termometer Celcius, Reamur, Fahrenheit dan Kelvin dapat ditulis:

$$\left(\frac{T_C}{5} = \frac{T_R}{4} = \frac{T_F - 32}{9} = \frac{T_K - 273}{5} \right)$$

Keterangan:

 T_C = suhu dalam satuan skala Celcius (°C)

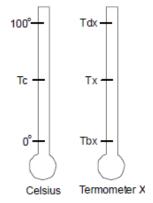
 T_R = suhu dalam satuan skala Reamur (0 R)

 T_F = suhu dalam satuan skala Fahrenheit (${}^{0}F$)

 T_K = suhu dalam satuan skala Kelvin (K)

2. Perbandingan skala termometer dengan skala X

Misalkan dibuat sebuah termometer X dengan titik didih air T_{dx} dan titik beku T_{bx}.



Maka berlaku:

$$\frac{T_C - 0}{100 - 0} = \frac{T_X - T_{bx}}{T_{dx} - T_{bx}}$$

3. Macam-macam Termometer

- Termometer Alkohol dan Raksa
- Termoelemen
- Pirometer Optik
- Termometer maksimum-minimum Six Bellani
- Termostat
- Termometer Diferensial

Contoh:

1.	Suhu suatu benda saat diukur dengan therr	nometer deraja	t Celsius	menunjukkan angka 30) ⁰ C. Berapakah	suhu benda te	rsebut jika
	diukur dengan menggunakan termometer skal	a Reamur, Fahre	enheit dar	Kelvin			

Diketahui : =?

Ditanyakan : =?

Jawab :

2.

- 3. Suhu didalam suatu ruangan terukur 25° C dan suhu diluar ruangan terukur 30° C ketika di ukur menggunakan termrometer celcius. Tentukan suhunya ketika di ukur dengan menggunakan thermometer :
 - a. Reamur
 - b. Fahrenheit
 - c. Kelvin
 - d. Tentukan selisih suhunya dalam skala Reamur, Fahrenheit dan Kelvin
- 4. Suatu termometer x memiliki titik beku air 200 X dan titik didih air 2200 X. Bila suhu suatu benda 400 C, bila diukur dengan thermometer X adalah...

Diketahui : = = = Ditanyakan : = ? Jawab :

B. KALOR

Kalor adalah suatu bentuk energiyang dapat berpindah dari zat yang suhunya tinggi ke zat yang suhunya lebih rendah.

Kalo jenis adalah kalor yang diperlukan untuk menaikkan suhu 1 satuan massa suatu zat sebesar 1 $^{\circ}$ C atau 1 K

$$c = \frac{Q}{m.\Delta T}$$

Kapasitas kalor adalah kalor yang diperlukan untuk menaikkan suhu suatu zat sebesar 1°C atau 1 K

$$C = m.c$$

Ketika suatu zat mengalami kenaikan atau penurunan suhu sebesar $\Delta T^0 C$, maka zat tersebut menerima atau melepaskan kalor sebesar :

 $Q = m.c.\Delta T$

Keterangan:

C = kapasitas kalor (J/K) m = massa zat (kg) $\Delta T = perubahan suhu (°C atau K)$

c = kalor jenis (J/Kg.K) Q = kalor (J atau kal)

Kesetaraan antara satuan kalor dan satuan energy.

Kesetaraan satuan energy kalor dan energy mekanik ini ditentukan oleh PERCOBAAN JOULE.

1 Kalori = 4,2 Joule atau 1 Joule = 0,24 Kalori

C. PERUBAHAN WUJUD ZAT

Terdapat 3 jenis wujud, yaitu: Padat, Cair, dan Gas

Kalor Laten (L)

Kalor laten suatu zat ialah kalor yang dibutuhkan untuk merubah wujud zat tersebut ke wujud yang lain pada suhu dan tekanan yang tetap.

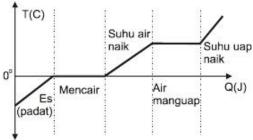
Secara matematis Q = m.L

Dimana:

Q: kalor (kalori atau joule) m: massa (gram atau kg)

L: kalor laten (kal/g atau Joule/kg)

Dibawah ini gambar diagram perubahan wujud air (H_2O) dari fase padat, cair dan gas yang pada prinsipnya proses ini juga dijumpai pada lain-lain zat.



CONTOH:

1. Berapa kalor yang dibutuhkan untuk mendidihkan 1 kg air yang suhunya 30° C ... (kalor jenis air $4200 \text{ J/kg}^{\circ}$ C)

Diketahui: m = 1 kg

 $T_1 = 30^{\circ} C$ $T_2 = 100^{\circ} C$ $C = 4200 \text{ J/kg}^{\circ} C$

Ditanyakan:

Q = ?

Jawab:

2. Kalor yang diperlukan untuk memanaskan 200 gr air bersuhu 20°C hingga menjadi uap air bersuhu 100°C adalah (kalor jenis air 1 kal/gr °C, dan kalor didih air 540 kal/gr)

Diketahui: =

=

= Ditanyakan : =?

Iawab:

D. PEMUAIAN

Pemuaian panjang.

Bila suatu batang pada suatu suhu tertentu panjangnya Lo, jika suhunya dinaikkan sebesar Δt , maka batang tersebut akan bertambah panjang sebesar Δt yang dapat dirumuskan sebagai berikut :

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

Lt = Panjang benda setelah dipanaskan α = Koefisien muai panjang

Lo = Panjang mula-mula. ΔT = Selisih antara suhu akhir dan suhu mula-mula

Besarnya koefisien muai panjang suatu zat berbeda-beda, tergantung jenis zatnya.

Pemuaian Luas.

Bila suatu lempengan logam (luas Ao) pada t0 °C, dipanaskan sampai t1 °C, luasnya akan menjadi At, dan pertambahan luas tersebut adalah :

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

 β adalah Koefisien muai luas (β = 2 α)

At = Luas benda setelah dipanaskan t °C

Ao = Luas mula-mula. β = Koefisien muai Luas

 ΔT = Selisih antara suhu akhir dan suhu mula-mula.

Pemuaian Volume

Bila suatu benda berdimensi tiga (mempunyai volume) mula-mula volumenya Vo pada suhu to, dipanaskan sampai t1 °C, volumenya akan menjadi Vt, dan pertambahan volumenya adalah:

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

 γ adalah Koefisien muai Volume (γ = 3 α)

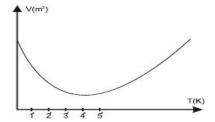
 $Vt = Volume benda setelah dipanaskan t <math>{}^{0}C$

Vo = Volume mula-mula. γ = Koefisien muai ruang

 ΔT = Selisih antara suhu akhir dan suhu mula-mula.

Anomaly Air

Tidak semua zat mengikuti hukum pemuaian, misalnya air. Di dalam interval suhu 0°C- 4°C air akan menyusut saat dipanaskan dan memuai saat didinginkan, tetapi setelah melewati 4°C, air akan kembali normal, yaitu memuai bila dipanaskan dan menyusut bila didinginkan. Keadaan ini disebut *Anomali Air*.



CONTOH:

1. Sebatang baja pada suhu 20 C panjangnya 100 cm, bila panjang baja sekarang 100,1 cm dan koefisien muai panjang baja 10^{-5} / \mathbb{Z} C, maka suhu baja sekarang adalah ...

Diketahui : = =

=

Ditanyakan: =?

Jawab :

2. Suatu batang logam berukuran panjang 20 cm. setelah dipanaskan hingga suhunya bertambah sebesar 20 ©C, panjangnya menjadi 20,04 cm. koefisien muai panjang logam tersebut adalah ...

E. AZAS BLACK

Jika 2 macam zat pada tekanan yang sama, suhunya berbeda jika dicampur maka zat yang bersuhu tinggi akan melepaskan kalor, sedangkan zat yang bersuhu lebih rendah akan menyerap kalor.

Jadi berlaku: Kalor yang diserap = kalor yang dilepaskan

$$Q_{lepas}$$
 = Q_{serap}
 $m. c. \Delta T_2 = m. c. \Delta T_1$
 $m. c. (T_2 - T_C) = m. c. (T_C - T_1)$

Pernyataan di atas disebut "**Asas Black**" yang biasanya digunakan dalam kalorimeter, yaitu alat pengukur kalor jenis zat.

F. PERPINDAHAN KALOR

Panas dapat dipindahkan dengan 3 macam cara, antara lain:

2. Secara konduksi (Hantaran)

Pada peristiwa konduksi, perpindahan panas yang terjadi tidak disertai dengan perpindahan partikel zat. Banyaknya kalor yang merambat tiap satuan waktu yang dialami oleh suatu batang yang panjangnya L, luas penampangnya A, dan perbedaan suhu antara ujung-ujungnya Δt, adalah:

$$H = \frac{k. A. \Delta T}{L}$$

k adalah koefisien konduksi panas bahan dan besarnya tergantung dari jenis bahan. Semakin besar nilai **k** suatu bahan, semakin baik sifat konduktifitas bahan tersebut.

2. Secara konveksi (Aliran)

Pada peristiwa konveksi, perpindahan panas yang terjadi disertai dengan perpindahan partikel. Besarnya Kalor yang merambat tiap satuan waktu adalah :

$$H = h.A.\Delta T$$

Dengan h = koefisien konveksi

3. Secara Radiasi (Pancaran)

Radiasi adalah peristiwa perpindahan kalor tanpa melalui medium atau zat. Gelombang elektromagnetik. Energi panas tersebut dipancarkan dengan kecepatan yang sama dengan gelombang-gelombang elektromagnetik lain di ruang hampa (3 x 10^8 m/det). Banyaknya panas yang dipancarkan per satuan waktu menurut Stefan Boltzman adalah :

$$P = e.A.\sigma.T^4$$

Keterangan:

H = laju perpindahan kalor (J/s) k = koefisien konduksi ΔT = selisih suhu (0 C)

h = koefisien konveksi A = luas penampang (m²)

e = Koefisien emisivitas (Daya pancaran) permukaan

 σ = Konstanta umum = 5.672 x 10 ⁻⁸ watt / m² k⁴

Besarnya harga e tergantung pada jenis permukaan benda 0 < e < 1, benda hitam sempurna memiliki nilai e = 1

1. Sebanyak 10 gram es bersuhu 0 0 C dipanasi dengan kalor sebanyak 1000 kalori. Jika kalor lebur es 80 kal/gr dan kalor jenis air 1 kal/gr 0 C, maka es akan menjadi air yang bersuhu ...

Diketahu									
	=								
Ditanyak Jawab :	= ran : = ?								
2. Lempeng kaca berukuran luas 3 m ² dan tebal 3,2 mm. jika suhu pada kedua sisi kaca 25 °C dan 30 berapa laju konduksi kalor yang terjadi pada kaca tersebut? (konduktifitas termal kaca 0,8 W/m									
Diketahu	i : =								
	=								
·	=								
Ditanyak Jawab :	an: =?								
,									
Latihan soa									
-	_		alor sebanyak 1000 kalori. Jika kalor lebur es 80						
	•	. •	nenjadi air yang bersuhu						
a. 10		b. 20 °C	e. 50 ⁰ C						
c. 30		d. 40 °C	mindahan Iralan gagara kanduksi <i>kaguali</i>						
	ani conton gejai esin mobil terasa j		pindahan kalor secara konduksi, <i>kecuali</i>						
	-	erisi air panas menjadi panas							
_	ıda siang hari uda								
	_	ik menjadi panas							
	trika menjadi pan								
			ya 1 cm ² . Jika kedua ujungnya bersuhu -5 ºC dai						
			ah kalor yang dihantarkan selama 2 detik adalah .						
a. 0,5		b. 1 kal	e. 2,5 kal						
c. 1,		d. 2 kal		,					
			nm. jika suhu pada kedua sisi kaca 25ºC dan 30ºC sebut? (konduktifitas termal kaca 0,8 W/m K)	4,					
_	'00 J/s	b. 3725 J/s	e. 3780 J/s						
	300 J/s	d. 3750 J/s	0. 0. 00 ,70						
	* 1		50 gram air bersuhu 100 °C, maka suhu akhir						
-	nnya adalah								
a. 40		b. 50 °C	e. 80 ⁰ C						
c. 60		d. 70 °C							
	0 0 ,		ng A banding B adalah 2:1 dan panjang	-1					
	penampang A banding penampang B adalah 4 : 3. Bila beda suhu antara kedua ujung-ujung (T) sama, maka jumlah kalor yang merambat tiap satuan waktu pada logam A : logam B adalah								
a. 2:		-	e. 1:1						
c. 8:		d. 3:8	· - · -						
7. Batang t	embaga panjang	gnya 150 cm dan luas penam	npangnya 30 cm ² . Ujung yang satu menempel pad	da					
			ada air panas yang suhunya 100 °C. Bila koefisien						
kondukti	fitas termal tem	baga adalah 0.9 kal/s cm ⁰ C,	, maka banyaknya kalor yang merambat pada baj	ja					
	detik adalah								
a. 12		b. 140 kal	e. 200 kal						
c. 16		d. 180 kal	zihat namindahan kalan kasuski						
		apat terjadi pada suatu zat ak oah b. volume zat berkurang	kibat perpindahan kalor, <i>kecuali</i> g e. massa zat berkurang						
a. vu	.a.iic zat bei tailit	an bi volume zue bei kui alig	b of massa zat bernarang						

c. wujud zat beruba	h d. suhu zat be	rkurang	
Kita merasa hangat pada	oi unggun. Hal tersebut akibat perpindahan kalor		
dengan cara			
a. konduksi	b. konveksi	e. melalui api	
.Perbandingan laju ener	gi kalor yangdipancarkan d	ıleh sebuah benda yang dipanaskan pada suhu 4000 $^{ m 0}$	K
dan 2000 ⁰ K adalah			
a. 16:1		e. 1:1	
c. 4:1	d. 2:1		
	_		
1.	6.	11.	
2.	7.	12.	
3.	8.	13.	
4.	9.	14.	
5.	10.	15.	
	Kita merasa hangat pada dengan cara a. konduksi c. radiasi .Perbandingan laju ener dan 2000 ⁰ K adalah a. 16:1 c. 4:1 1. 2. 3.	Kita merasa hangat pada saat malam hari di sekitar ap dengan cara a. konduksi b. konveksi c. radiasi d. melalui uda. Perbandingan laju energi kalor yangdipancarkan odan 2000 °K adalah a. 16:1 b. 8:1 c. 4:1 d. 2:1 1. 6. 2. 7. 3. 8. 4. 9.	Kita merasa hangat pada saat malam hari di sekitar api unggun. Hal tersebut akibat perpindahan kalor dengan cara a. konduksi b. konveksi e. melalui api c. radiasi d. melalui udara .Perbandingan laju energi kalor yangdipancarkan oleh sebuah benda yang dipanaskan pada suhu 4000 odan 2000 oK adalah a. 16:1 b. 8:1 e. 1:1 c. 4:1 d. 2:1 1. 6. 11. 2. 7. 12. 3. 8. 13. 4. 9. 14.

TUGAS

- 1. LENGKAPILAH CONTOH SOAL YANG BELUM TERJAWAB
- 2. KERJAKAN LATIHAN SOAL NOMOR 1-10 BESERTA
 CARANYA DI BUKU CATATAN