

Termodinâmica

Temperatura

Lucy V. C. Assali

Física II - 2016 - IO

Temperatura

Conceito de Temperatura $\Rightarrow$ quão quente ou frio sentimos um objeto quando o tocamos

Não confiável

Por exemplo: metal e papel tirados do congelador, sentimos o metal mais frio, mas é só porque ele é um melhor condutor de calor

Definir dois conceitos básicos:
contato térmico e
equilíbrio térmico

Equilíbrio e Contato Térmicos

Dois objetos, com diferentes temperaturas, colocados em um sistema fechado: o contato térmico leva-os ao equilíbrio térmico (através da troca de calor)

Calor é a transferência de energia de um objeto para o outro como resultado da diferença de temperatura entre eles

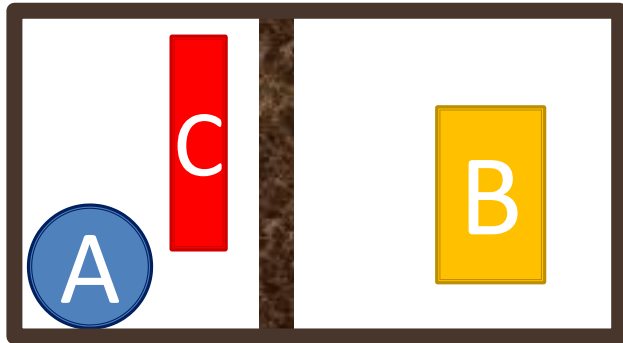
Contato térmico: quando há troca de calor (energia) entre os objetos

Equilíbrio térmico: é atingido quando os objetos em contato térmico param de trocar calor (energia) entre si

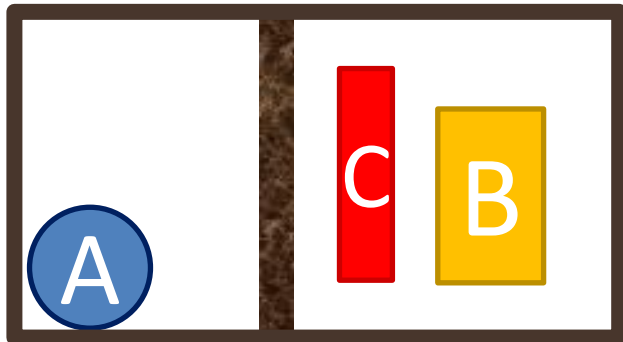
Temperatura

A e B não estão em contato térmico. A e B estão em equilíbrio térmico?

Objeto C é um medidor de temperatura (termômetro)



A e C em contato térmico
até atingir o equilíbrio térmico → anota T_A



B e C em contato térmico
até atingir o equilíbrio térmico → anota T_B

Se $T_A = T_B$ os objetos A e B estão em equilíbrio térmico

Temperatura e Lei Zero da Termodinâmica

Sumarizando, podemos enunciar a
Lei Zero da Termodinâmica:

Se dois objetos A e B estão, separadamente, em equilíbrio térmico com um terceiro objeto C, então os objetos A e B estão em equilíbrio térmico entre si



Dois objetos em equilíbrio térmico entre si estão à
uma mesma temperatura

Termômetros

Termômetros são dispositivos usados para definir e medir temperaturas. Todos os termômetros são baseados no princípio de que alguma propriedade física de um sistema varia com a mudança de sua temperatura:

- 1) Volume de um líquido
- 2) Comprimento de um bastão sólido
- 3) Pressão de um gás confinado em um volume constante
- 4) Volume de um gás mantido à pressão constante
- 5) A resistência elétrica de um material condutor
- 6) A cor de um objeto

Uma escala de temperatura pode ser estabelecida com base em qualquer destas propriedades

Termômetros

Termômetros comuns consistem de uma massa de líquido (mercúrio ou álcool) que se expande em um tubo capilar quando aquecido. A propriedade física, aqui, é a variação do volume do líquido. A escala deve ser calibrada, colocando-o em equilíbrio térmico com um sistema que permanece com a temperatura constante



Escala Celcius ou centígrada de temperatura:

0°C: água em equilíbrio com gelo

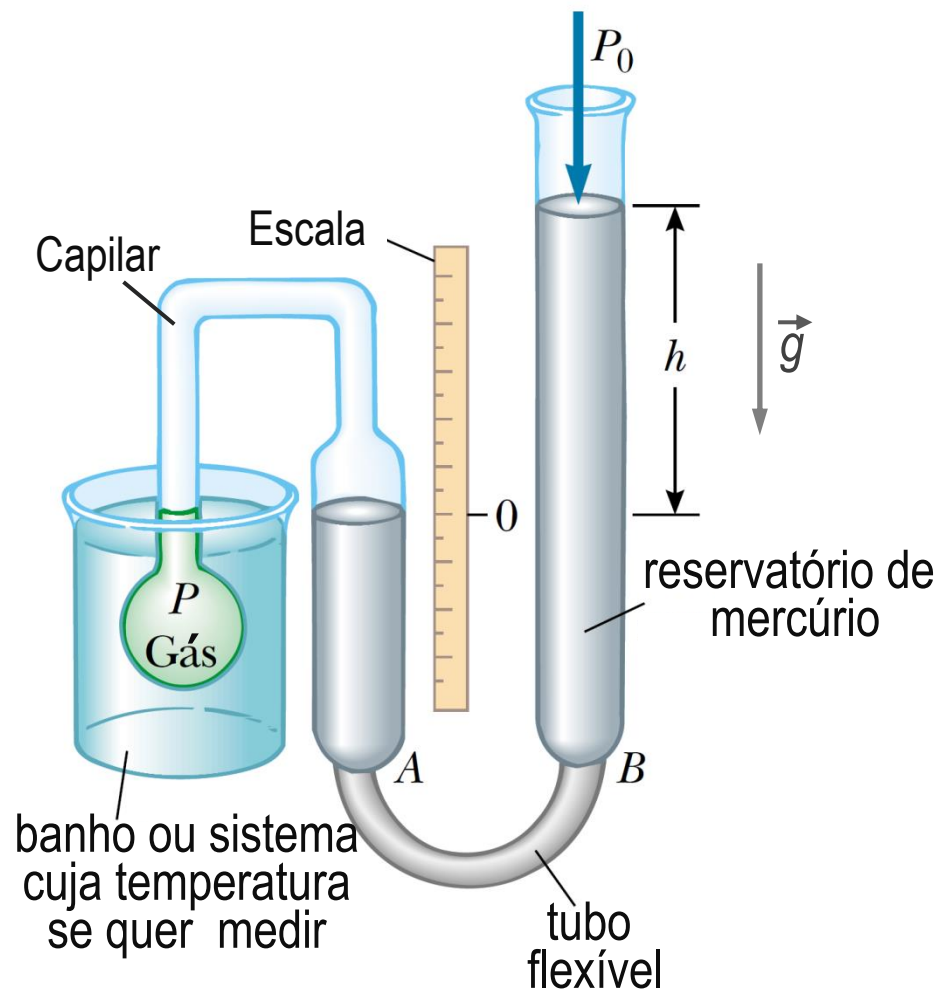
100°C: água em equilíbrio com vapor

Divisão: 100 segmentos iguais e cada um denota um grau

Não são muito precisos: dependem da substância e não servem para medir temperaturas muito longe dos pontos de calibração

Termômetro de Gás à Volume Constante

A propriedade física, aqui, é a variação da pressão de um volume fixo de gás, com a temperatura.



Este aparato mede a pressão do gás contido no recipiente imerso em um banho. O volume do gás (p.e. hidrogênio) no recipiente e no capilar é mantido constante através do aumento ou diminuição do nível de mercúrio no reservatório *B*, para manter constante o nível de mercúrio na coluna *A*. A pressão *P* do gás no recipiente, é dada pela expressão:

$$P = P_0 + \rho g h$$

ρ = densidade
do mercúrio

Escala Absoluta de Temperatura: Escala Kelvin

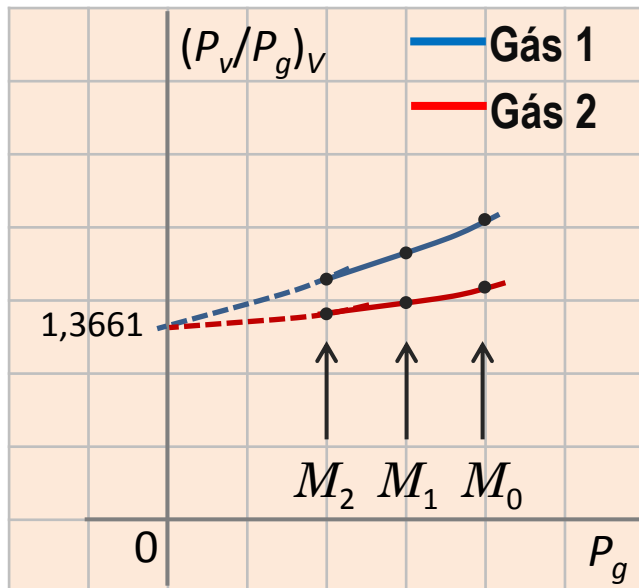
P_{0v} → pressão no ponto de vapor
 P_{0g} → pressão no ponto de gelo

$\left. \begin{array}{l} P_{0v} \text{ e } P_{0g} \end{array} \right\} \text{ massa de gás } M_0 \text{ no volume } V$

$M_1 < M_0 \rightarrow P_{1v} < P_{0v} \text{ e } P_{1g} < P_{0g}$
 $M_2 < M_1 \rightarrow P_{2v} < P_{1v} \text{ e } P_{2g} < P_{1g}$

$\left. \begin{array}{l} P_{1v} < P_{0v} \text{ e } P_{1g} < P_{0g} \\ P_{2v} < P_{1v} \text{ e } P_{2g} < P_{1g} \end{array} \right\} \text{ volume } V$

$P_{1g} \rightarrow 0$: Todas as retas interceptam o eixo das ordenadas no mesmo ponto:



$$\lim_{P_g \rightarrow 0} \left(\frac{P_v}{P_g} \right) \equiv \frac{T_v}{T_g} = 1,3661$$

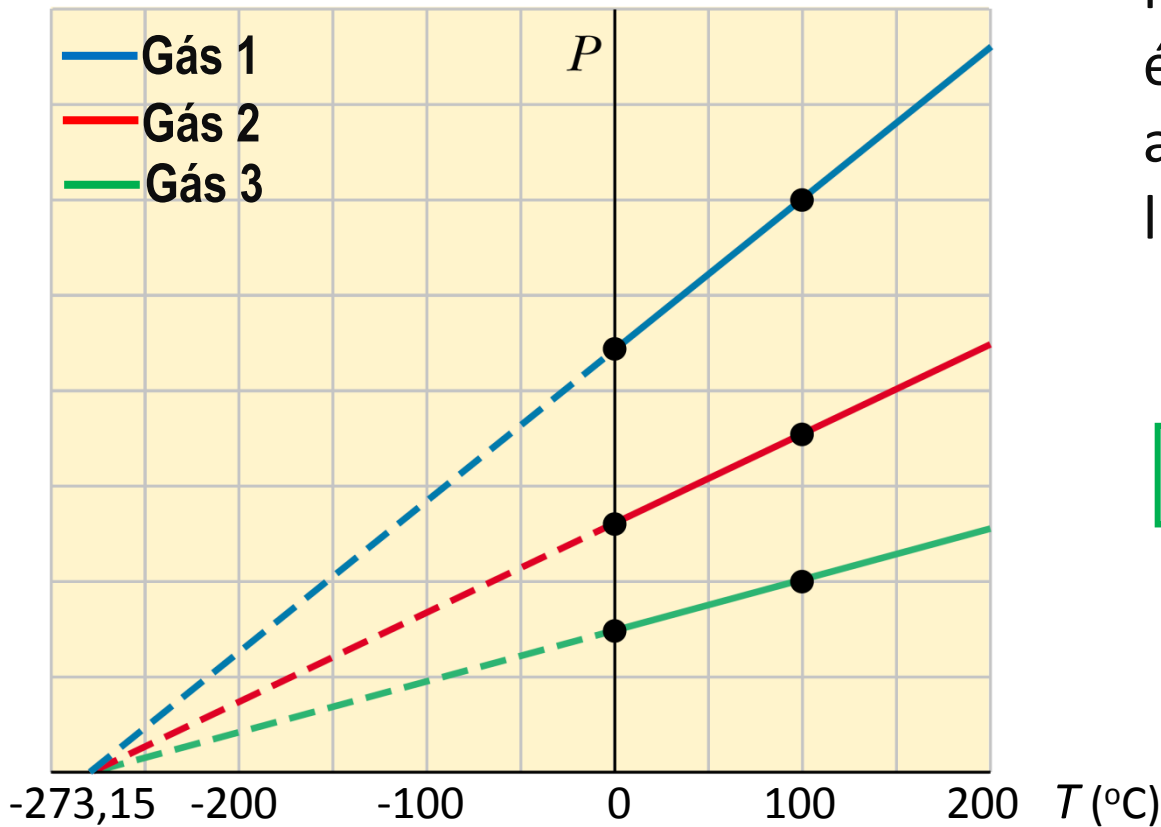
Define-se, também, que $T_v - T_g = 100 \text{ K}$

$$T_g = 273,15 \text{ K} \text{ e } T_v = 373,15 \text{ K}$$

Escala Absoluta de Temperatura

Escala Kelvin

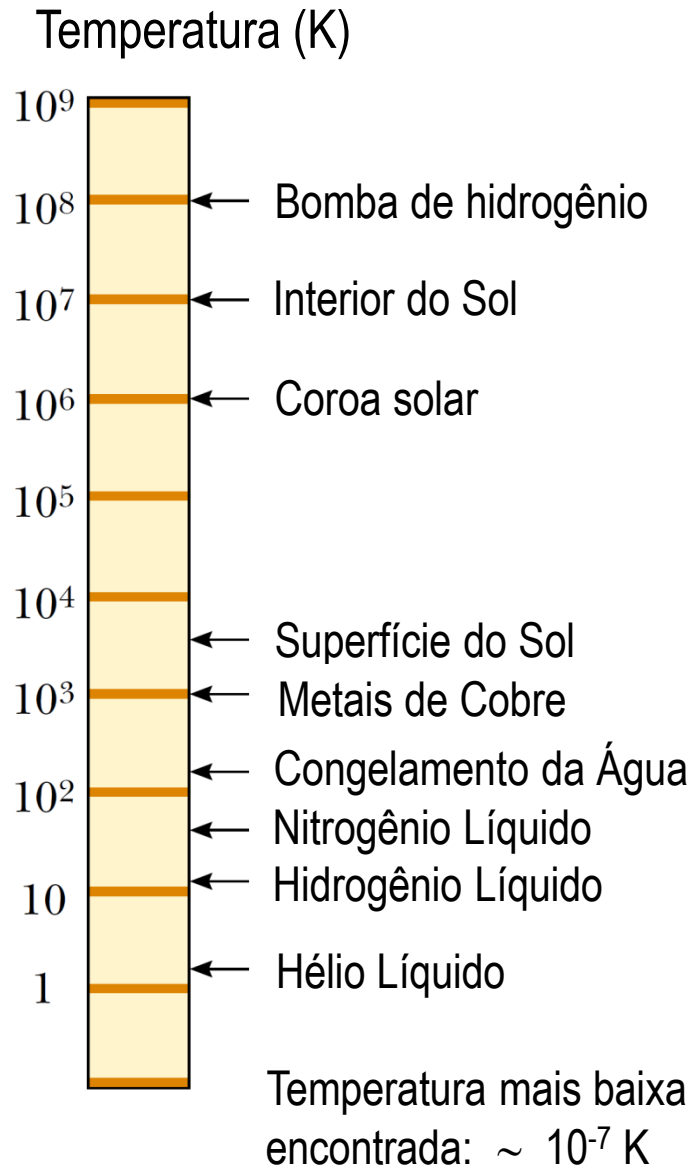
Pressão versus temperatura para três diferentes gases, medidas com o termômetro de gás com diferentes pressões iniciais. As pressões, para todos os gases, extrapoladas para zero, apresentam a mesma temperatura de $-273,15^{\circ}\text{C}$, a qual é utilizada como base para a definição da escala absoluta de temperatura



ratura de $-273,15^{\circ}\text{C}$, a qual é utilizada como base para a definição da escala absoluta de temperatura

$$T_C = (T - 273,15)^{\circ}\text{C}$$

Escala Absoluta de Temperatura



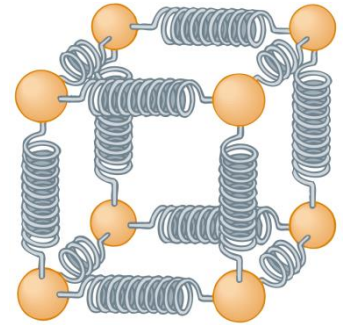
Temperatura absoluta nas quais vários processos físicos ocorrem. A figura está em escala logarítmica

USA: Escala Fahrenheit

$$T_C = \frac{5}{9} [T_F - 32]$$

Dilatação ou Expansão Térmica

Princípio utilizado na construção do termômetro à gás:
volume aumenta com a temperatura → Dilatação



Expansão Térmica: consequência do aumento do espaçamento atômico médio

ℓ_0 → distância entre dois pontos em um sólido em T_0
 $\Delta\ell$ → variação da distância para ΔT pequeno

$$\Delta\ell = \alpha \ell_0 \Delta T$$



onde α é o coeficiente de dilatação linear

Dilatação ou Expansão Térmica

$$\alpha = \frac{1}{\Delta T} \left(\frac{\Delta \ell}{\ell_0} \right) \longrightarrow \frac{\Delta \ell}{\ell_0} = \alpha \Delta T$$

O coeficiente de dilatação linear α representa a *variação percentual* de comprimento por unidade de variação de temperatura, mas podemos desprezar sua dependência com T (longe do ponto de fusão do sólido) e escrever ℓ_T , o comprimento à temperatura T , como

$$\ell_T = \ell_0 [1 + \alpha (T - T_0)]$$

Para sólidos anisotrópicos, o coeficiente de dilatação linear assume valores diferentes em direções diferentes. Para um cristal isotrópico, α é independente da direção.

Dilatação ou Expansão Térmica

Podemos imaginar que a expansão térmica é uma magnificação do objeto. Se uma arruela metálica é esquentada, todas dimensões, incluindo o raio do buraco, crescem. No entanto, existem exceções.

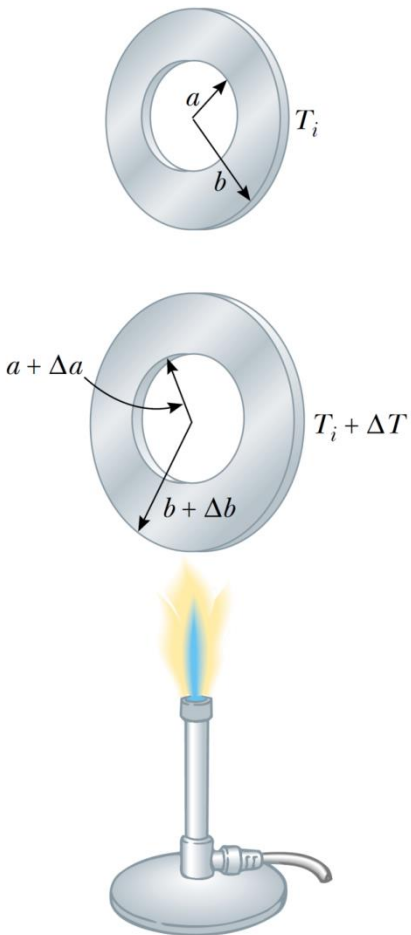
A calcita, por exemplo, expande-se em uma dimensão e contrai nas outras duas quando a temperatura aumenta. Se as dimensões lineares dos objetos variam com a temperatura, áreas e volumes são modificados, também. A variação percentual da área A_0 de uma lâmina delgada ou do volume V_0 de um sólido isotrópico é

$$\frac{\Delta A}{A_0} = 2 \alpha \Delta T$$

$$\frac{\Delta V}{V_0} = 3 \alpha \Delta T$$

Coeficiente de dilatação superficial: 2α

Coeficiente de dilatação volumétrica: 3α



Dilatação ou Expansão Térmica

Para um líquido, que toma a forma do recipiente que o contém, só interessa o coeficiente de dilatação volumétrica, dado por

$$\frac{\Delta V}{V_0} = \beta \Delta T \quad \text{em geral: } \beta > 0$$

No termômetro de mercúrio, em que se enche completamente o bulbo de vidro à temperatura de 0°C , os volumes do bulbo e do mercúrio, à temperatura T , serão

$$V_{\text{vidro}} = V_0 (1 + 3\alpha T)$$

$$V_{\text{mercúrio}} = V_0 (1 + \beta T)$$

O volume de mercúrio expelido do bulbo que irá para o capilar é

$$V_{\text{expelido}} = V_0 (\beta - 3\alpha) T$$

$\beta - 3\alpha \longrightarrow$ coeficiente de dilatação aparente do líquido (mercúrio)

Dilatação ou Expansão Térmica

Média do Coeficiente de Expansão Linear		Média do Coeficiente de Expansão Volumétrica	
Material	$(\alpha) (\text{°C})^{-1}$	Material	$(\beta) (\text{°C})^{-1}$
Alumínio	24×10^{-6}	Álcool	$1,12 \times 10^{-4}$
Bronze	19×10^{-6}	Benzeno	$1,24 \times 10^{-4}$
Cobre	17×10^{-6}	Acetona	$1,50 \times 10^{-4}$
Vidro	9×10^{-6}	Glicerina	$4,85 \times 10^{-4}$
Pirex	$3,2 \times 10^{-6}$	Mercúrio	$1,82 \times 10^{-4}$
Aço	11×10^{-6}	Gasolina	$1,50 \times 10^{-4}$
Concreto	12×10^{-6}	Ar (0°C)	$3,67 \times 10^{-3}$

Dilatação ou Expansão Térmica

A água tem um comportamento anômalo para temperaturas entre 0°C e 4°C, onde $\beta < 0$. A densidade máxima da água é atingida a 4°C, e quando a temperatura diminui, na região abaixo de 4°C ela se expande ao invés de se contrair, até se congelar.

