

LEB 1302 - Física para Biologia

Prof. Tiago Bueno de Moraes

tiago.moraes@usp.br



**ENGENHARIA DE
BIOSSISTEMAS**
USP - ESALQ

UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO

ESCOLA SUPERIOR DE AGRICULTURA “LUIZ DE QUEIROZ” – ESALQ

DEPARTAMENTO DE ENGENHARIA DE BIOSSISTEMAS (LEB)

Área: Física e Instrumentação Agrícola



ESALQ

2022/02

LEB 1302 – FÍSICA PARA BIOLOGIA

Programa:

1. Grandezas Físicas e Sistemas de Unidades;
2. Termodinâmica;
3. Leis da Radiação Solar;
4. Umidade Relativa do Ar;
5. Física da água no solo.

2022/02

Professores Ministrantes:

Prof. Tiago Bueno de Moraes

e-mail: tiago.moraes@usp.br

Prof. Jarbas Honorio de Miranda

e-mail: jhmirand@usp.br

Sala Prof. Tiago (ESALQ): 3447-5041

Sala Prof. Jarbas (ESALQ): 3447-5040

Estagiária PAE:

Mestranda Bruna Marques de Queiroz

(Programa de Pós-Graduação em Engenharia de Sistemas Agrícolas – PPGESA)

Email: bruna.marques.queiroz@usp.br

LEB 1302 - Física para Biologia

Horário:

Quinta-feira: 19:00 às 22:20

Local das aulas: Sala H2 (Depto. de Engenharia de Biosistemas – Setor de Hidráulica)

Período Letivo: 18/08/2022 a 15/12/2022

Avaliação:

Os estudantes serão avaliados por **03 provas** que ocorrerão nas seguintes datas:

Exercícios (10%)

PROVA 1: 22/09/2022 (quinta-feira) (30%)

PROVA 2: 03/11/2022 (quinta-feira) (30%)

PROVA 3: 01/12/2022 (quinta-feira) (30%)

PROVA SUBSTITUTIVA: 15/12/2022 (substituirá a menor nota das provas ao longo do semestre)

3 Provas

- P1 → 22/09 (30%)
- P2 → 03/11 (30%)
- P3 → 01/12 (30%)

+ Lista de exercícios (10%)

Será aprovado se:

Frequência $\geq 70\%$

Nota Final ≥ 5 pontos

LEB 1302 - Física para Biologia

Calendário

Mês	Dia	Assunto	Aula
Agosto	18	Apresentação do curso e Grandezas Físicas	Prof. Tiago
	25	Grandezas Físicas e Sistemas de Unidades	Prof. Tiago
Setembro	01	Termodinâmica	Prof. Tiago
	08	<i>Semana da Pátria. Não haverá aula.</i>	-
	15	Termodinâmica	Prof. Tiago
	22	1ª Prova P1	Prof. Tiago
	29	Termodinâmica	Prof. Tiago
Outubro	06	<i>Semana "Luiz de Queiroz". Não haverá aula.</i>	-
	13	Leis da Radiação Solar	Prof. Tiago
	20	Leis da Radiação Solar	Prof. Jarbas
	27	Umidade Relativa do Ar	Prof. Jarbas
Novembro	03	2ª Prova P2	Prof. Tiago
	10	Umidade Relativa do Ar	Prof. Jarbas
	17	Física da água no solo	Prof. Jarbas
	24	Física da água no solo	Prof. Jarbas
Dezembro	01	3ª Prova P3	Prof. Jarbas
	08	<i>Feriado municipal. Não haverá aula</i>	-
	15	Prova Substitutiva	Profs. Tiago & Jarbas (Matéria de todo o semestre)

LEB 1302 - Física para Biologia

Observação importante sobre faltas:

Não há abono de faltas, pois a frequência de alunos é obrigatória (Parágrafo 3º. do Artigo 47º. /Capítulo 4º da LDB da Educação Nacional, Lei no. 9394 de 20/12/1996).

* Serão contabilizadas em função do número de aulas lecionadas e dias de prova (70% de frequência)

Maiores informações:

Com o Docente da Disciplina ou com a Secretaria de Graduação do Depto. de Engenharia de Biosistemas (LEB).

Literatura Recomendada:

- Acervo da Biblioteca Central da ESALQ
- GARCIA, E.A.C. Biofísica. Sarvier, 2002. 387p.
- MOURÃO JÚNIOR, C.A.; ABRANOV, D.M. Curso de Biofísica. Guanabara Koogan, Rio de Janeiro, 2008.
- OKUNO, E.; I.L. CALDAS & C. CHOW. Física para Ciências Biológicas e Biomédicas. HARPER & ROW do Brasil, São Paulo, 1982. 490 pp.
- SERWAY, R.A. & JEWETT Jr., J.W. Princípios de Física, volumes 1 e 2. Thomson, São Paulo, 2004.
- SERWAY, R.A. & JEWETT Jr., J.W. Física para Cientistas e Engenheiros – v. 2 – Oscilações, Ondas e Termodinâmica. Cengage Learning, 2011.
- Moodle USP: e-Disciplinas (Moodle do Stoa)

Títulos acadêmicos

2011 - 2016 **Doutorado em Física Aplicada**



Instituto de Física de São Carlos, Universidade de São Paulo (USP), São Carlos-SP, Brasil. Título: *Precessão Livre no Estado Estacionário com alternância de fase para RMN em alta e baixa resolução*. Orientador: Prof. Dr. Luiz Alberto Colnago, pesquisador da EMBRAPA Instrumentação. Bolsista: FAPESP.



(2014 - 2015) Bolsa de Estágio de Pesquisa no Exterior (BEPE)
*Institut für Technische und Makromolekulare Chemie (ITMC),
RWTH Aachen University, Alemanha.* FAPESP. Prof. Dr. Bernhard Blüemich.



2009 - 2011 **Mestrado em Física Básica**



Instituto de Física de São Carlos, Universidade de São Paulo (USP), São Carlos-SP, Brasil. Título: *Método da Diagonalização Filtrada e suas aplicações na Ressonância Magnética*. Orientador: Prof. Dr. Cláudio José Magon. Bolsista: CNPq.

2005 – 2008 **Graduação em Bacharelado em Física**



Instituto de Física de São Carlos, Universidade de São Paulo (USP), São Carlos-SP, Brasil.



2017 - 2017 **Professor substituto**, na UNESP, campus de Araraquara/SP.
Física I, Física II e laboratórios de Física I e II.



2018 - 2019 **Professor substituto**, na UFSCar, campus de São Carlos/SP.
Física Experimental B – Introdução à eletricidade e eletrônica
Introdução física ondulatória



2020 – 2022 **Professor Adjunto**, na UFMG, campus de Belo Horizonte/MG.
Instituto de Ciências Exatas (ICEx – UFMG)



(2017 - 2019) Pós-doutorado USP – Petrobras / CENPES
“Desenvolvimento e implantação de sequências de pulsos por TD-NMR aplicadas a materiais poliméricos e outros materiais de interesse da Indústria do Petróleo” Projeto CENPES / Petrobrás



Sensores e espectroscopia

- Espectroscopias ópticas (UV-vis, Infravermelho, NIR, etc..)
- Ressonância Magnética *Eletrônica* e *Nuclear*, etc..

➤ *Propriedades Físicas e Químicas de materiais*

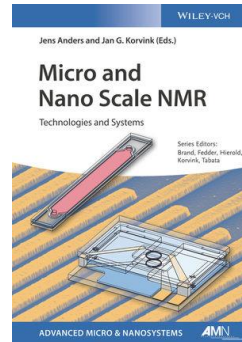
Linhas de Pesquisa

❑ Desenvolvimento de novos métodos;

Instrumentação, Métodos, Processamento de dados, etc;

❑ Aplicações em sistemas Agrícolas;

Sementes, Solos, Plantas, Alimentos, etc.



Instrumentação



Programação



Experimental



Análise de dados

Área de Pesquisa



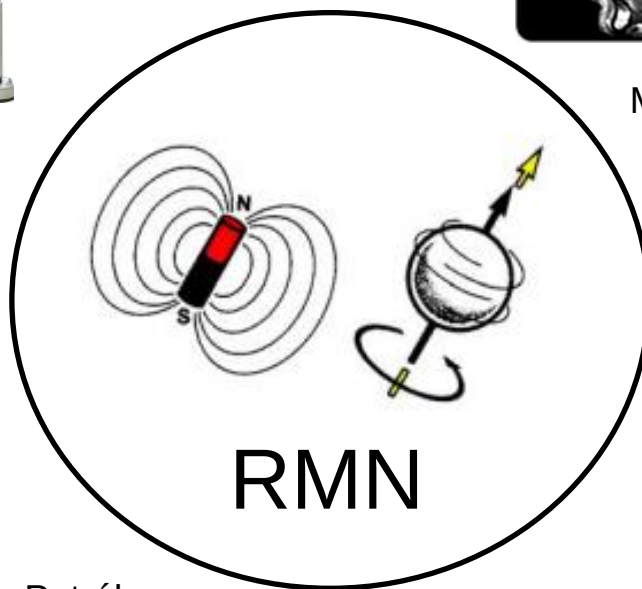
Ressonância Magnética
Nuclear de alta
resolução



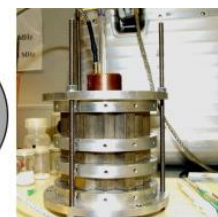
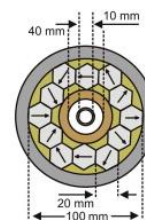
Medicina: Imagens,
Fármacos.



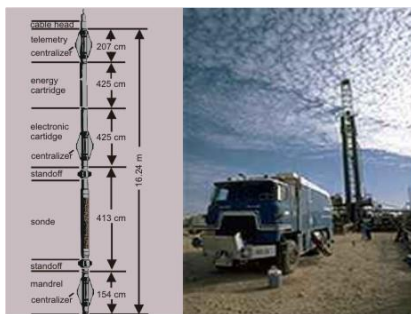
Ressonância Magnética
Nuclear de baixa
resolução;



RMN



Instrumentação eletrônica,
simulação e processamento de
dados

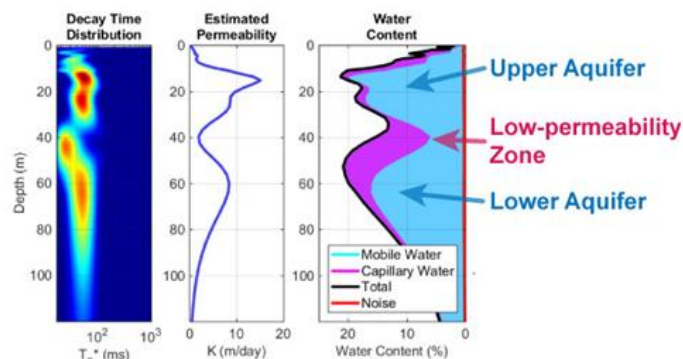


Industria do Petróleo,
engenharia química,
eng. de materiais..

Estudo e caracterização de materiais
biológicos, biomassas, etc



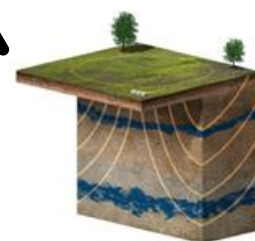
Ressonância Magnética: Escala de investigação



Aquíferos

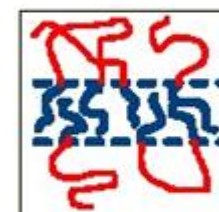
Escala

1 Km



Macroscópico

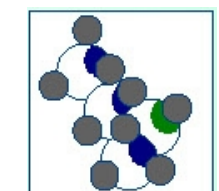
1 μ m



10 nm



1 nm



Estrutura atômica
molecular

0,1 nm

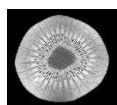


Imagem RMN



Relaxometria



Mesoscópico



Espectroscopia de RMN
High resolution



Instrumentação

- Laboratório de Instrumentação eletrônica área Agrícola
 - Sensores, instrumentação, automação para Sistemas Agrícolas;
 - Agricultura digital; robótica; Arduino;
 - Desenvolver soluções tecnológicas no contexto da agricultura digital;



Introdução

Estudar e aprender exige esforço, treino!



Muito treino! = Muito estudo!



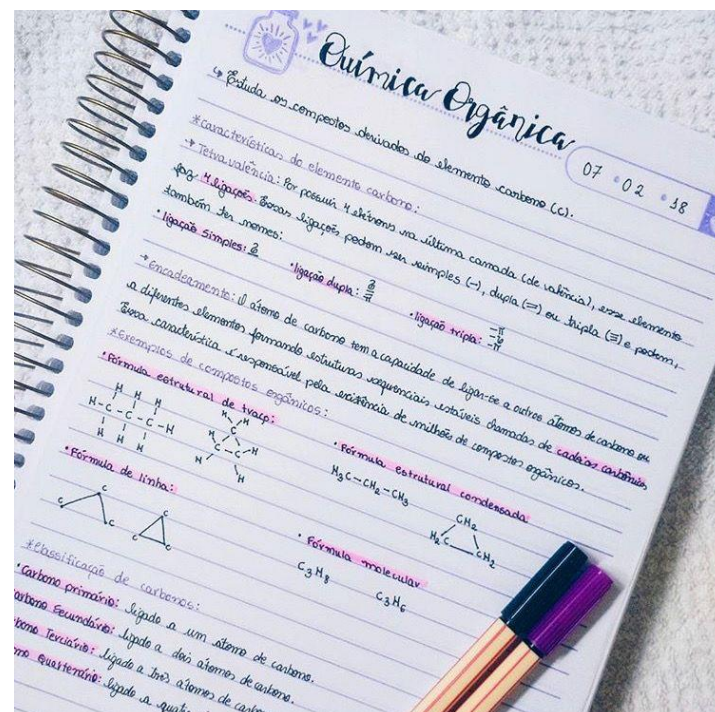
Aprovação

Reprovado =(



Faça um caderno de estudos!

Anotações são importantes!



Técnicas de estudo



A satisfação de um trabalho bem feito



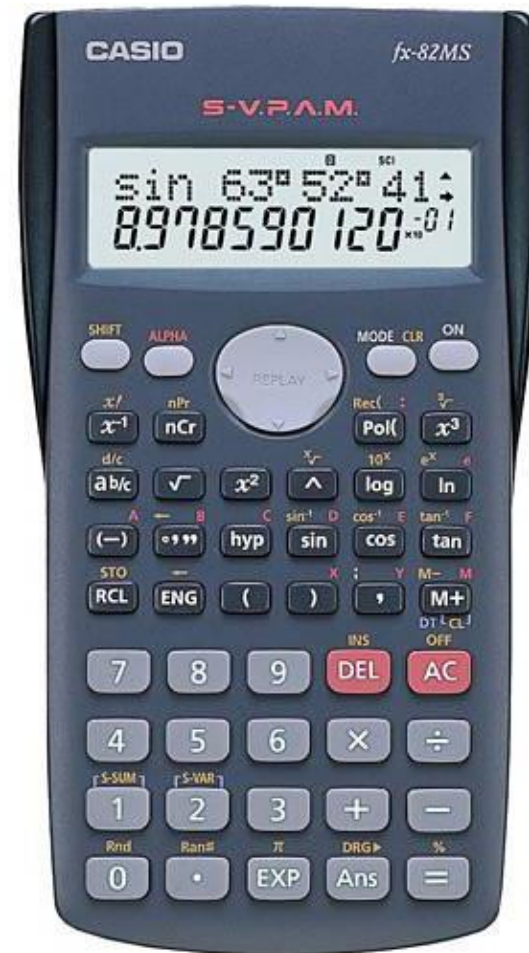
Calculadora científica

Nesta disciplina uma calculadora científica pode ser uma ferramenta importante para as análises e contas. É uma boa oportunidade para aprender a utilizar.

Nas provas não será aceito o uso de celulares, tablets e notebooks.

Recomendação:

Modelo Calculadora científica fx 82MS Casio

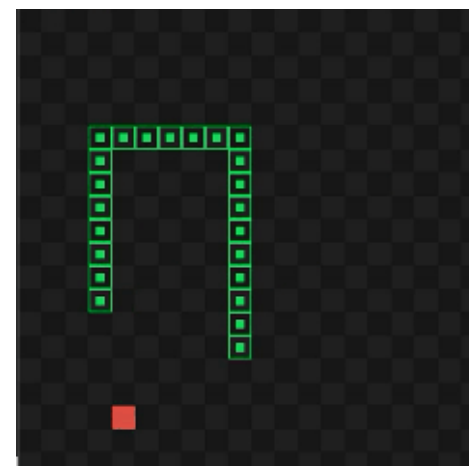


Futuro

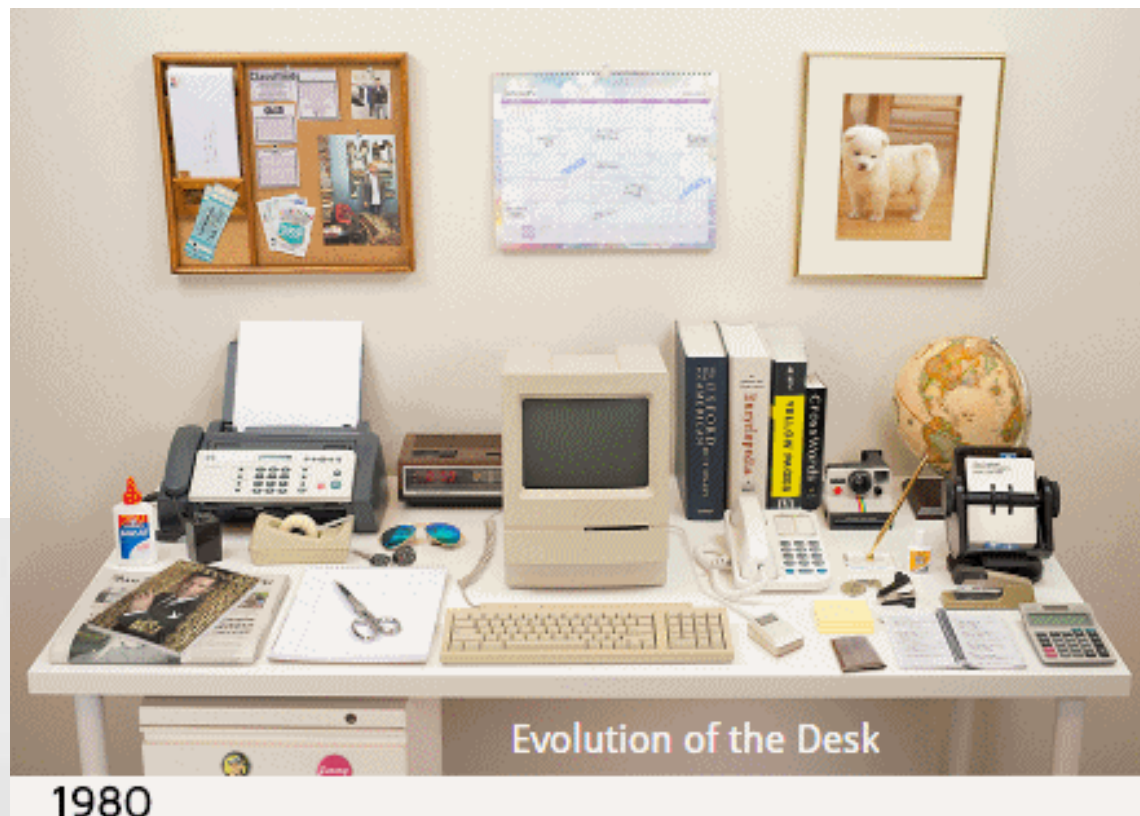
2005



- Revolução dos notebooks
- Revolução dos smartphones
- Não exista youtube, redes sociais, etc..



Futuro



?



A black and white photograph of a woman with short, curly hair and glasses, smiling as she looks into a circular Picturephone. The screen shows a close-up of a baby's face. The device is a large, vintage-style telephone with a circular screen and a control panel with buttons and a dial.

A logical extension of today's telephone service...

Bell System introduces PICTUREPHONE service

Both ends of telephone conversations are pictured; people phone by appointment from family-type booths in attended centers.

New York (Grand Central Station), Chicago (Prudential Building), Washington (National Geographic Society Building) have service.

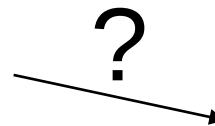
Bell System PICTUREPHONE service now lets callers see as well as talk on the telephone. And "hands-free" if they wish.

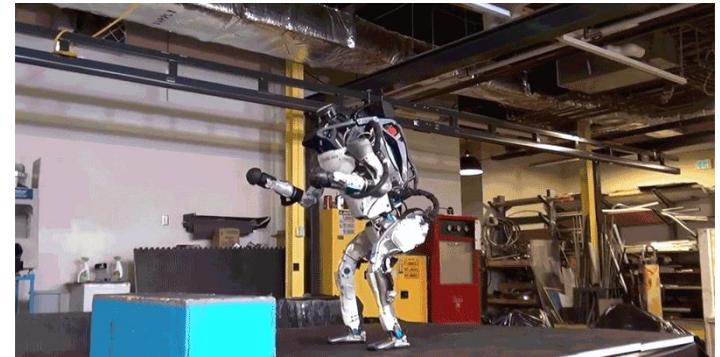
For the first time, people can make a visual telephone call to another city—the latest example of the research, invention and development that are constantly improving the communications we provide.

The new service is being offered in the cities listed at the left. Bell System attendants at each local center help callers enjoy pre-arranged face-to-face visits with friends or relatives in either of the other cities.

Further development of PICTUREPHONE service is still in the future. But the service is another step toward our goal of providing you with better, warmer, more nearly complete communication by telephone.

 **Bell System** *Serving you*
American Telephone & Telegraph Co. and Associated Companies



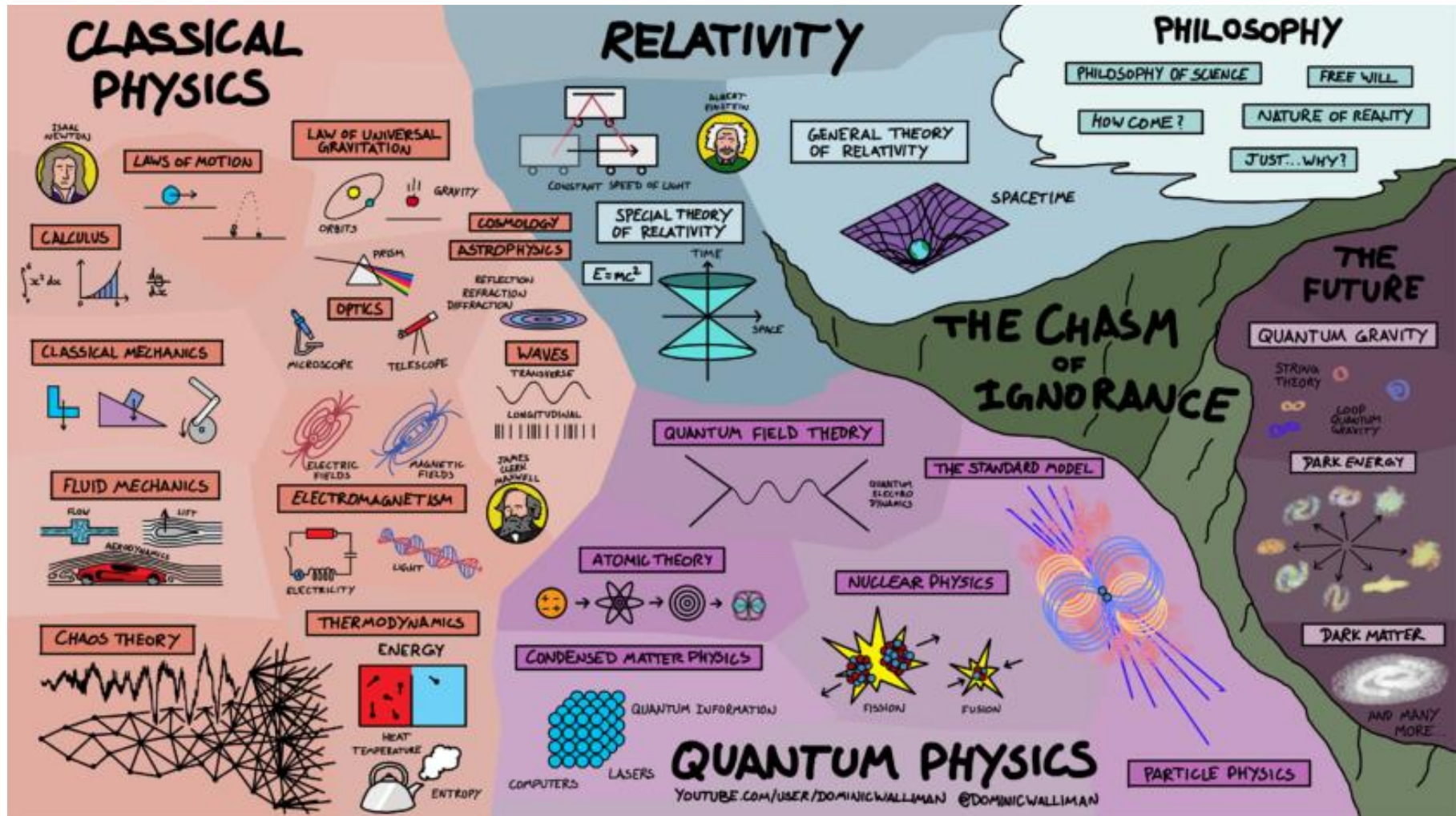


2019
<https://www.youtube.com/user/BostonDynamics>

Perguntem



Diferentes ramos da Física



Mapa da Física: <https://youtu.be/ZihywtixUYo>

Conceitos fundamentais

Matéria: Tudo aquilo que ocupa espaço e tem massa.

GRUPO	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18												
PERÍODO	1 H hidrogênio 1,008																	2 He hélio 4,0026												
2	3 Li lítio 6,94	4 Be berílio 9,0122																10 Ne neônio 20,180												
3	11 Na sódio 22,990	12 Mg magnésio 24,305											5 B boro 10,81	6 C carbono 12,011	7 N nitrogênio 14,007	8 O oxigênio 15,999	9 F flúor 18,998	18 Ar argônio 39,948												
4	19 K potássio 39,098	20 Ca cálcio 40,078(4)	21 Sc escândio 44,956	22 Ti titânio 47,867	23 V vanádio 50,942	24 Cr cromio 51,996	25 Mn manganês 54,938	26 Fe ferro 55,845(2)	27 Co cobalto 58,933	28 Ni níquel 58,693	29 Cu cobre 63,546(3)	30 Zn zinco 65,38(2)	31 Ga gálio 69,723	32 Ge germânio 72,630(2)	33 As arsênio 74,922	34 Se selênio 78,971(8)	35 Br bromo 79,904	36 Kr criptônio 83,798(2)												
5	37 Rb rubídio 85,468	38 Sr estrôncio 87,62	39 Y ítrio 88,906	40 Zr zircônio 91,224(2)	41 Nb nióbio 92,906	42 Mo molibdênio 95,95	43 Tc tecnécio [98]	44 Ru rútenio 101,07(2)	45 Rh ródio 102,91	46 Pd paládio 106,42	47 Ag prata 107,87	48 Cd cádmio 112,41	49 In índio 114,82	50 Sn estanho 118,71	51 Sb antimônio 121,76	52 Te telúrio 127,60(3)	53 I iodo 126,90	54 Xe xenônio 131,29												
6	55 Cs césio 132,91	56 Ba bário 137,33	57-71	72 Hf hafnício 178,49(2)	73 Ta tântalo 180,95	74 W tungstênio 183,84	75 Re rênio 186,21	76 Os ósio 190,23(2)	77 Ir íridio 192,22	78 Pt platina 195,08	79 Au ouro 196,97	80 Hg mercúrio 200,59	81 Tl talho 204,38	82 Pb chumbo 207,2	83 Bi bismuto 208,98	84 Po polônio [209]	85 At ástato [210]	86 Rn radônio [222]												
7	87 Fr frâncio [223]	88 Ra rádio [226]	89-103	104 Rf rutherfordio [261]	105 Db dubnio [262]	106 Sg seabórgio [266]	107 Bh bohrio [270]	108 Hs hásio [277]	109 Mt meitnério [278]	110 Ds darmstadtio [281]	111 Rg roentgenio [283]	112 Cn copernício [285]	113 Nh nihônio [286]	114 Fl fleróvio [289]	115 Mc moscóvio [288]	116 Lv livermório [293]	117 Ts tenessio [294]	118 Og ogânesso [294]												
	57 La lantanio 138,91	58 Ce cério 140,12	59 Pr praseodímio 140,91	60 Nd neodímio 144,24	61 Pm promécio [143]	62 Sm samário 150,36(2)	63 Eu europio 151,96	64 Gd gadolínio 157,25(3)	65 Tb térbio 158,93	66 Dy disprósio 162,50	67 Ho hólio 164,93	68 Er érbio 167,26	69 Tm tulio 168,93	70 Yb ytterbio 173,05	71 Lu lutécio 174,967	72 Hf hafnício 178,49(2)	73 Ta tântalo 180,95	74 W tungstênio 183,84	75 Re rênio 186,21	76 Os ósio 190,23(2)	77 Ir íridio 192,22	78 Pt platina 195,08	79 Au ouro 196,97	80 Hg mercúrio 200,59	81 Tl talho 204,38	82 Pb chumbo 207,2	83 Bi bismuto 208,98	84 Po polônio [209]	85 At ástato [210]	86 Rn radônio [222]
	89 Ac actínio [227]	90 Th tório 232,04	91 Pa protactínio 231,04	92 U urânio 238,03	93 Np netúrio [237]	94 Pu plutônio [244]	95 Am amério [243]	96 Cm cúrio [247]	97 Bk berquélio [247]	98 Cf califórnio [251]	99 Es einstéio [252]	100 Fm fêrmio [257]	101 Md mendelício [258]	102 No nobélio [259]	103 Lr lawrêncio [260]	104 Rf rutherfordio [261]	105 Db dubnio [262]	106 Sg seabórgio [266]	107 Bh bohrio [270]	108 Hs hásio [277]	109 Mt meitnério [278]	110 Ds darmstadtio [281]	111 Rg roentgenio [283]	112 Cn copernício [285]	113 Nh nihônio [286]	114 Fl fleróvio [289]	115 Mc moscóvio [288]	116 Lv livermório [293]	117 Ts tenessio [294]	118 Og ogânesso [294]

Não metais

Metais alcalinos

Semimetais

Outros metais

Lant

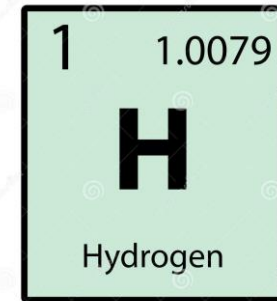
Gases nobres

Metais alcalino-terrosos

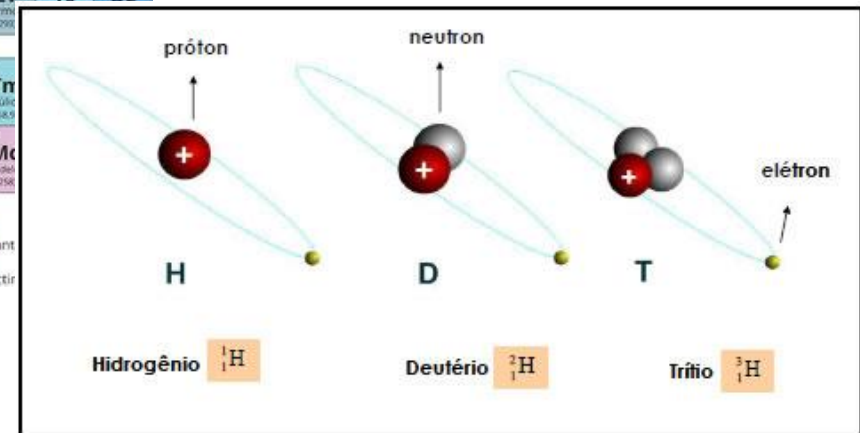
Halogênios

Metais de transição

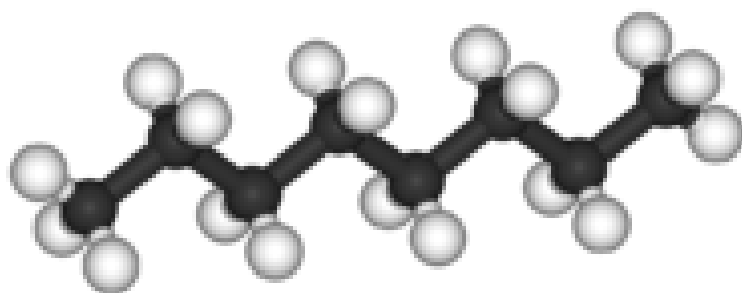
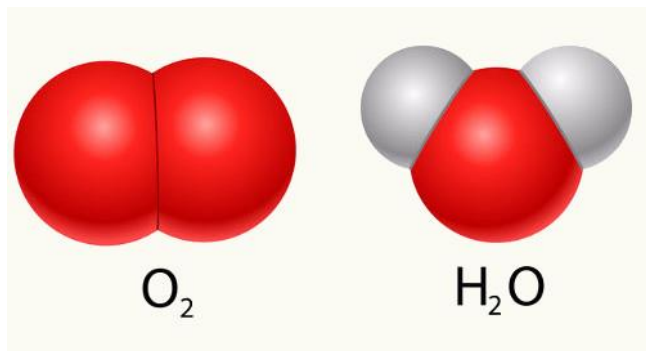
Actin



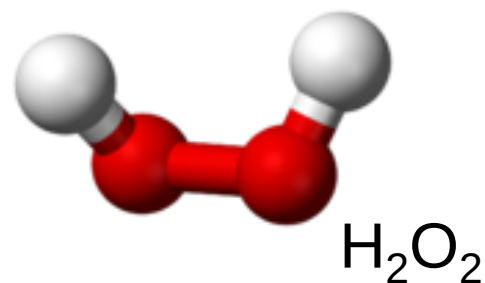
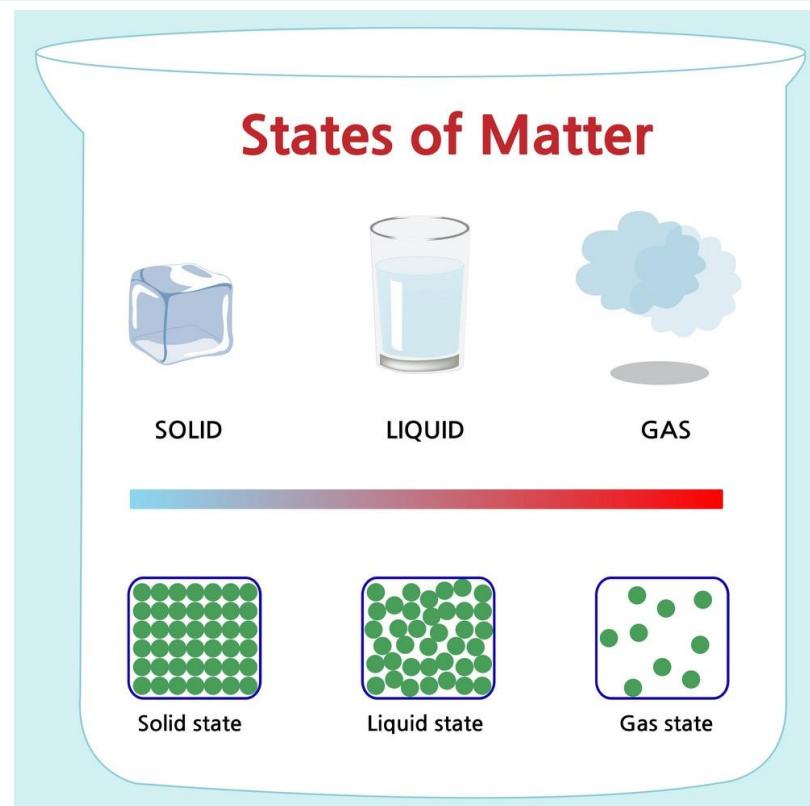
~ 93% dos átomos do universo



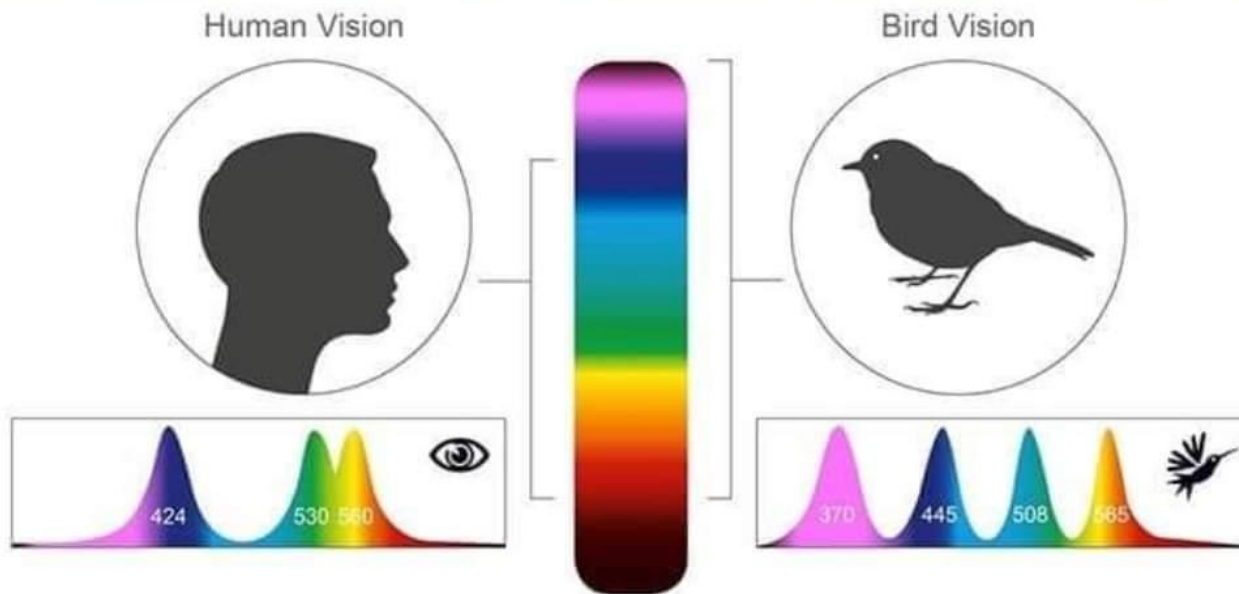
Conceitos fundamentais



C_8H_{18}
Octano (gasolina)

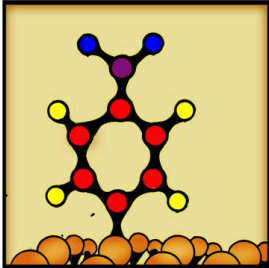


Física na Biologia

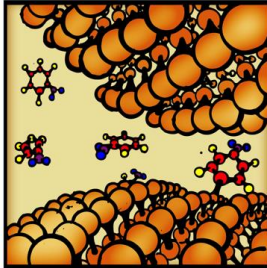


Física na Biologia

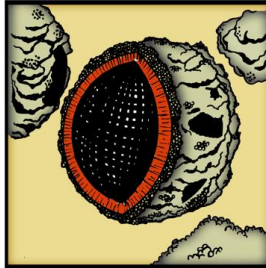
Angstrom
Molecular
Complexes



Nano
Surface
Sites



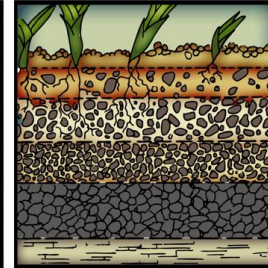
Micro
Grain
Particle



Milli
Aggregate
Structure



Meso, Soil,
Sediment
Profile



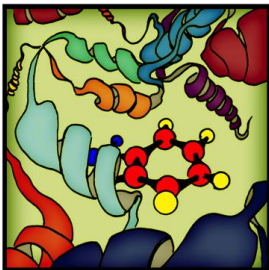
Macro
Environment
Field-Scale



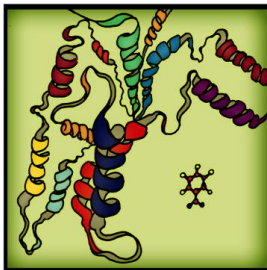
Simplicity, Homogeneity



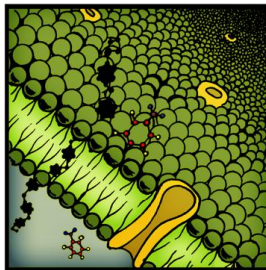
Complexity, Heterogeneity



Enzyme
Reactive sites
1°, 2° Structure



Enzyme
3°, Supra
Structure



Membrane
Organelle



Organism
Cell

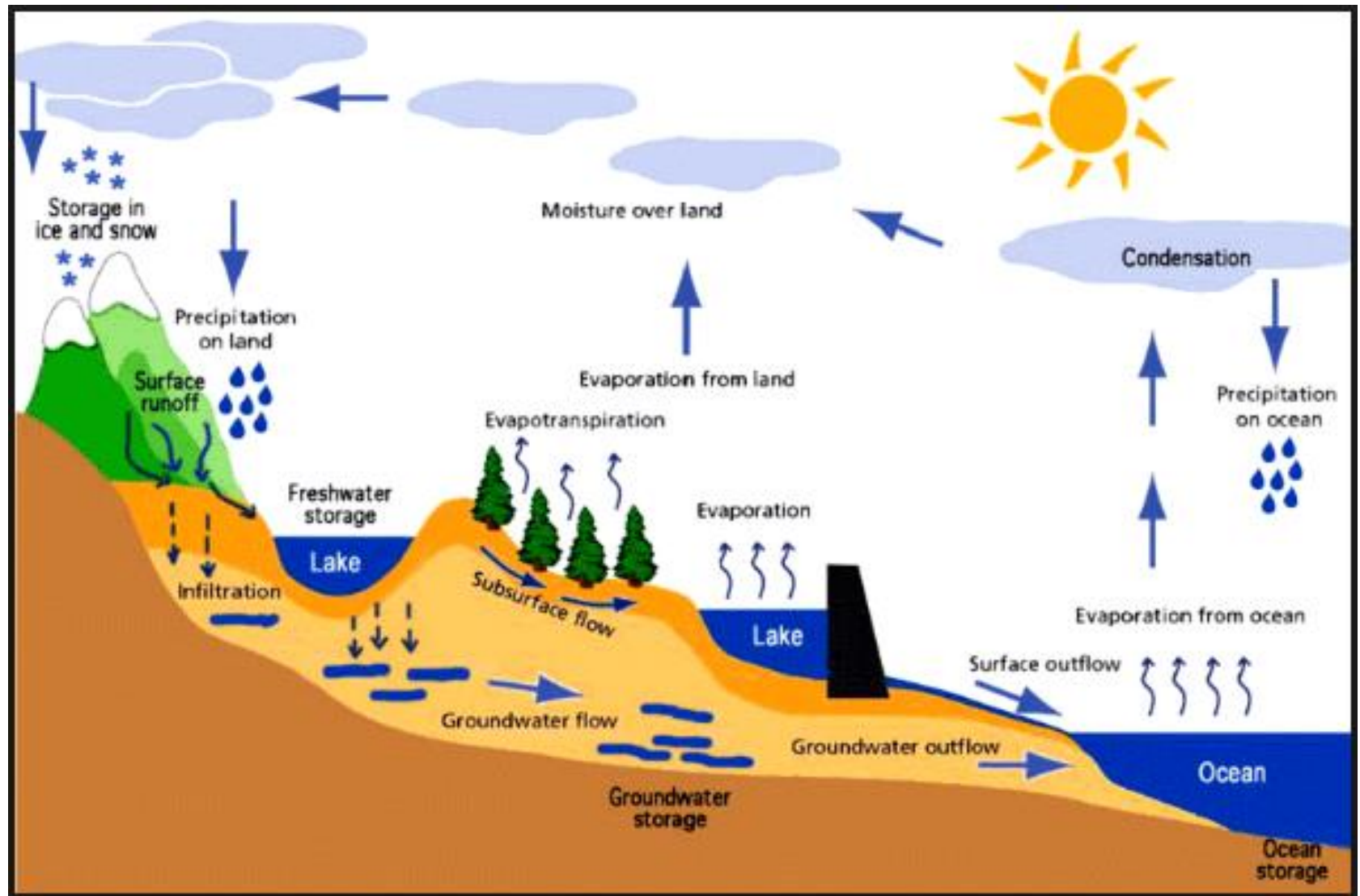


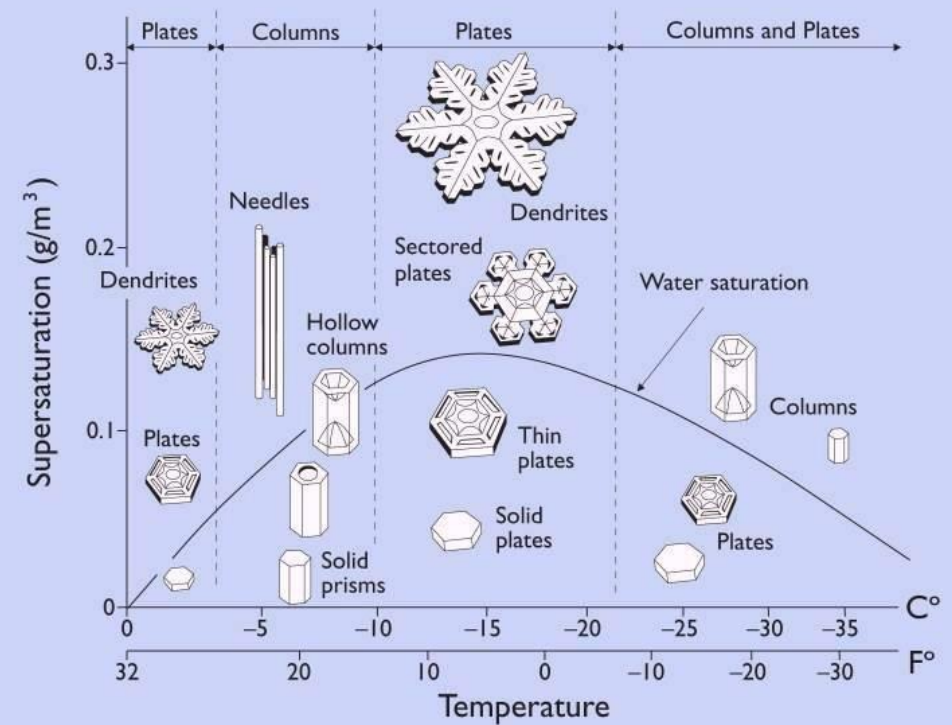
Community
Population



Environment
Ecosystem

Ciclo Hidrológico





Aula de hoje:

Grandezas físicas e Sistemas de Unidades

Grandezas Físicas

Nas ciências e engenharia é fundamental a realização de medidas de **grandezas físicas**:



- Comprimento;
- Tempo;
- Massa;
- Energia;
- Temperatura;
- Potência;
- Pressão;
- Cargas elétrica;
- Intensidade luminosa;
- Volume, etc...

Metrologia é a ciência da medição que estabelece todos os aspectos teóricos e práticos de uma medição.

Sistema de Unidades

Na história da humanidade diversas referências (muitas vezes imprecisas) foram utilizadas para quantificar uma medida:

- Comprimento → *medido em “palmos”, “passos”, etc*
- Volume; → *medido em “galões não padronizados”, etc*

A necessidade de *medidas confiáveis* levou a sociedade a desenvolver padrões cada vez mais precisos, e nesse contexto diversos *Sistemas de Unidades de Medidas* foram criados ao longo da história.

Sistema Internacional de Unidades (SI)

Baseado em 7 grandezas físicas fundamentais:

Comprimento, massa, tempo, temperatura, quantidade de matéria, corrente elétrica, intensidade luminosa.

Nas unidades de medidas:

metro (m) | quilograma (kg) | segundo (s) | Kelvin (K)
mol (mol) | ampère (A) | candela (cd)

Sistema de Unidades

Sistema Anglo-Saxão (Inglês ou Imperial)

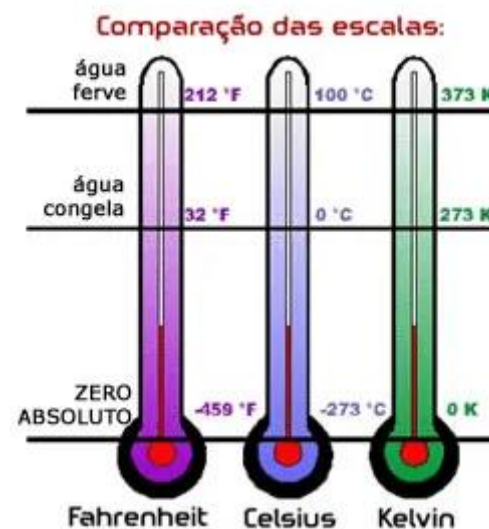
Ainda muito utilizado nos EUA é baseado nas unidades:

- Polegadas, pé, milha, galão, libra, etc.

1 milha = 1609,34 km



Temperatura → Grau Fahrenheit (°F)



Sistema de Unidades

Sistema MKS (metro, quilograma, segundo)

Muito utilizado em alguns ramos da Física, algumas unidades recebem nomes especiais:

Força $\vec{F} = m\vec{a}$

$$\text{Newton} = \frac{[kg] \cdot [m]}{[s^2]}$$

Pressão $P = \frac{\vec{F}}{A}$

$$\text{Pascal} = \frac{[kg]}{[m] \cdot [s^2]}$$

Energia $E = \vec{F} \cdot d$

$$\text{Joule} = [N] \cdot [m] = \frac{[kg] \cdot [m^2]}{[s^2]}$$

Sistema de Unidades

Sistema CGS (centímetro, grama, segundo)

Muito utilizado em alguns outros ramos da Física e engenharia, com nomes especiais:

Força

$$Dina = 10^{-5} [N] = \frac{[g] \cdot [cm]}{[s^2]}$$

Pressão

$$1 \text{ Bar} = 10^5 \text{ Pa}$$

$$1 \text{ Bar} = 10^6 \frac{[dina]}{[cm^2]}$$

Energia

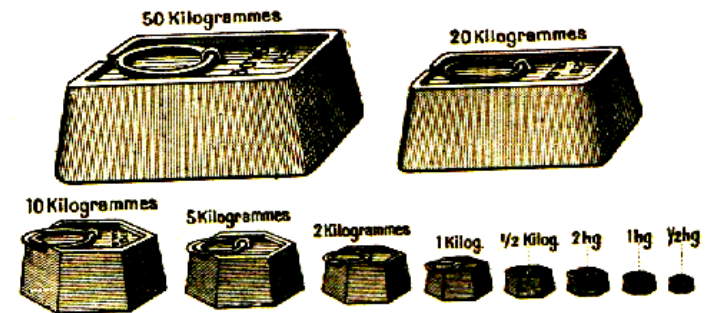
$$Erg = 10^{-7} [Joule] = \frac{[g][cm^2]}{[s^2]}$$

atm, Psi, Torr

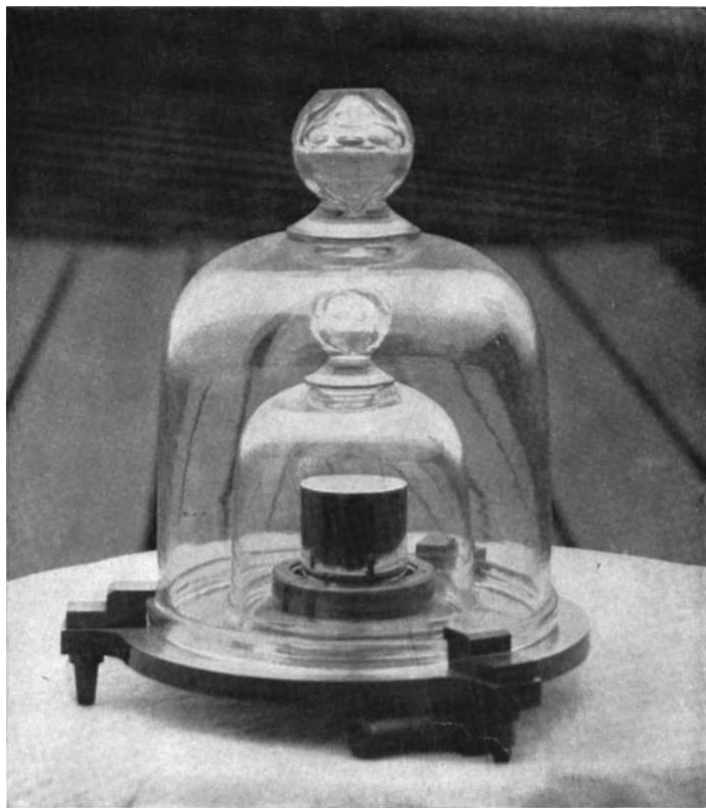
1889 - Conférence générale des poids et mesures



Sistema
internacional de
unidades
(SI)



Sistema Internacional de Unidades (SI)



Academia de Ciências da França construiu, em 1799, o metro padrão, uma barra de uma liga de platina e irídio de um metro de comprimento.

1879 estabeleceu-se um padrão constituído por um cilindro de platina iridiada com massa de 1.000 gramas, chamado de quilograma padrão

Sistema Internacional de Unidades (SI)

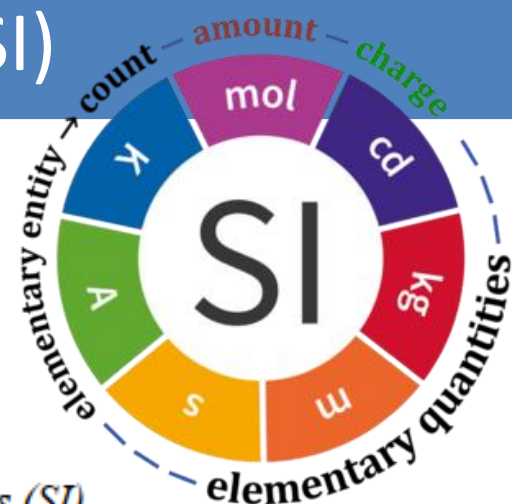


Tabela 1.1 - Grandezas fundamentais do Sistema Internacional de Unidades (SI)

Grandeza	Unidade	Símbolo	Definição
comprimento	metro	m	"... o comprimento do percurso coberto pela luz, no vácuo, em 1/299 792 458 de um segundo". (1983)
massa	quilograma	kg	"... este protótipo (um certo cilindro de liga de platina-irídio) será considerado daqui por diante a unidade de massa". (1889) Obs: O protótipo foi baseado na massa de água, a 4 °C, contida em um cubo de 10 centímetros de aresta
tempo	segundo	s	"... a duração de 9 192 631 770 vibrações da transição entre dois níveis hiperfinos do estado fundamental do átomo de césio 133". (1967)

Sistema Internacional de Unidades (SI)

corrente elétrica	ampere	A	“... a corrente constante que, mantida em dois condutores retilíneos, paralelos, de comprimento infinito, de seção circular desprezível e separados pela distância de 1 metro no vácuo, provoca entre estes condutores uma força igual a $2 \cdot 10^{-7}$ Newton por metro de comprimento”. (1946)
temperatura termodinâmica	kelvin	K	“... a fração $1/273,16$ da temperatura termodinâmica do ponto triplo da água”. (1967). Obs.: A temperatura relativa na escala Celsius é definida por: $t = T - T_0$, onde $T_0 = 273,15$ K, por definição.
quantidade de matéria	mol	mol	“... a quantidade de substância de um sistema que contém tantas entidades elementares quanto são os átomos em 0,012 quilogramas de carbono 12”. (1971)
intensidade luminosa	candela	cd	“... a intensidade luminosa, na direção perpendicular, de uma superfície de $1/600\,000$ metros quadrados, de um corpo negro na temperatura de solidificação da platina, sob a pressão de 101,325 Newton por metro quadrado”. (1967) Obs: a temperatura de solidificação da platina, sob a referida pressão é 2043 K.

Sistemas de Unidades

Tabela 1.2 - Grandezas derivadas do Sistema Internacional de Unidades (SI)

Grandeza	Definição	Unidade SI	Unidades alternativas
Área		m^2	ha,
Volume		m^3	L, cc
Velocidade	Distância/tempo	m s^{-1}	km h^{-1} , nó
Aceleração	Velocidade/tempo	m s^{-2}	
Força	Massa x aceleração	N (Newton) = kg m s^{-2}	dina
Pressão	Força/área	Pa (Pascal) = N m^{-2}	atm, bar, cmHg
Energia	Força x distância	J (Joule) = N m	cal, erg, kWh, BTU, eV
Potência	Energia/tempo	W (Watt) = J s^{-1}	Cv

Unidades de Medida: Sistema internacional (SI)

Grandeza	Unidade	Símbolo
Comprimento	metro	m
Massa	quilograma	kg
Tempo	segundo	s
Corrente elétrica	ampére	A
Temperatura	kelvin	K
Quantidade de matéria	mol	Mol
Intensidade luminosa	candela	cd

Prefixo	Símbolo	Significado
Tera	T	10^{12}
Giga	G	10^9
Mega	M	10^6
Quilo	K	10^3
Deci	d	10^{-1}
Centi	c	10^{-2}
Mili	m	10^{-3}

Unidades SI

Nome	Símbolo	Grandeza
metro	m	Comprimento
quilograma	kg	Massa
segundo	s	Tempo
ampere	A	Corrente elétrica
kelvin	K	Temperatura termodinâmica
mole	mol	Quantidade de substância
candela	Cd	Intensidade luminosa

Principais prefixos das unidades do SI

Prefixo	Símbolo	Fator
Tera	T	10^{12}
giga	G	10^9
mega	M	10^6
quilo	k	10^3
deci	d	10^{-1}
centi	c	10^{-2}
mili	m	10^{-3}
micro	μ	10^{-6}
nano	n	10^{-9}
pico	p	10^{-12}

Mudança de unidades

O que é necessário?

- Saber usar a tabela de prefixos
- Conhecer o fator de conversão (relação entre as unidades)

Conversão de unidades



1 Litro _____ 1000 ml
X _____ 234 ml

Conceitos fundamentais

Notação Científica:

$$602.200.000.000.000.000.000.000 = 6,02 \times 10^{23}$$

$$5000 = 5 \times 10^3$$

$$N \times 10^n$$

$$1 < N < 10$$

Exemplo: Como se escreve 568,762 e 0,0000772 em notação científica?

Conceitos fundamentais

Análise dimensional:

Os resultados precisam ser expressos em unidades adequadas.
(método regra de três)

Exemplo: Quantos metros são 348 cm?

Eu sei que 100 cm = 1 metro, logo:

100 cm _____ 1 metro

348 cm _____ X

$$X = 348/100 = 3,48 \text{ metros}$$

➤ Escalar

- grandeza sem direção associada, caracterizada apenas por um número.

- Massa de uma bola;
- Temperatura;
- Tempos;
- Energia de um corpo;
- Etc..

70 kg

60 J

$25 \text{ }^{\circ}\text{C}$

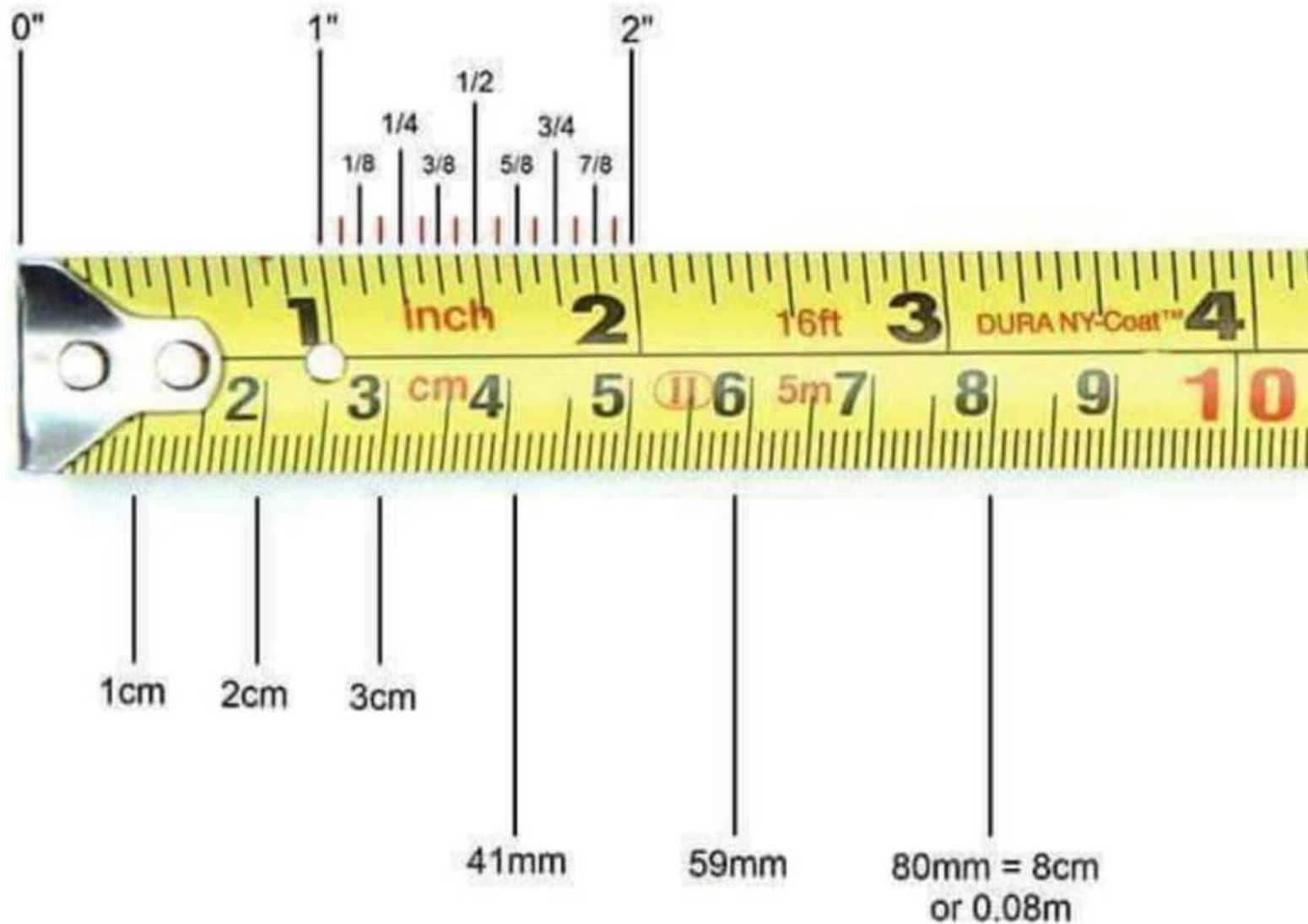
➤ Vetor

- quantidades descritas por uma magnitude e uma direção (sentido).

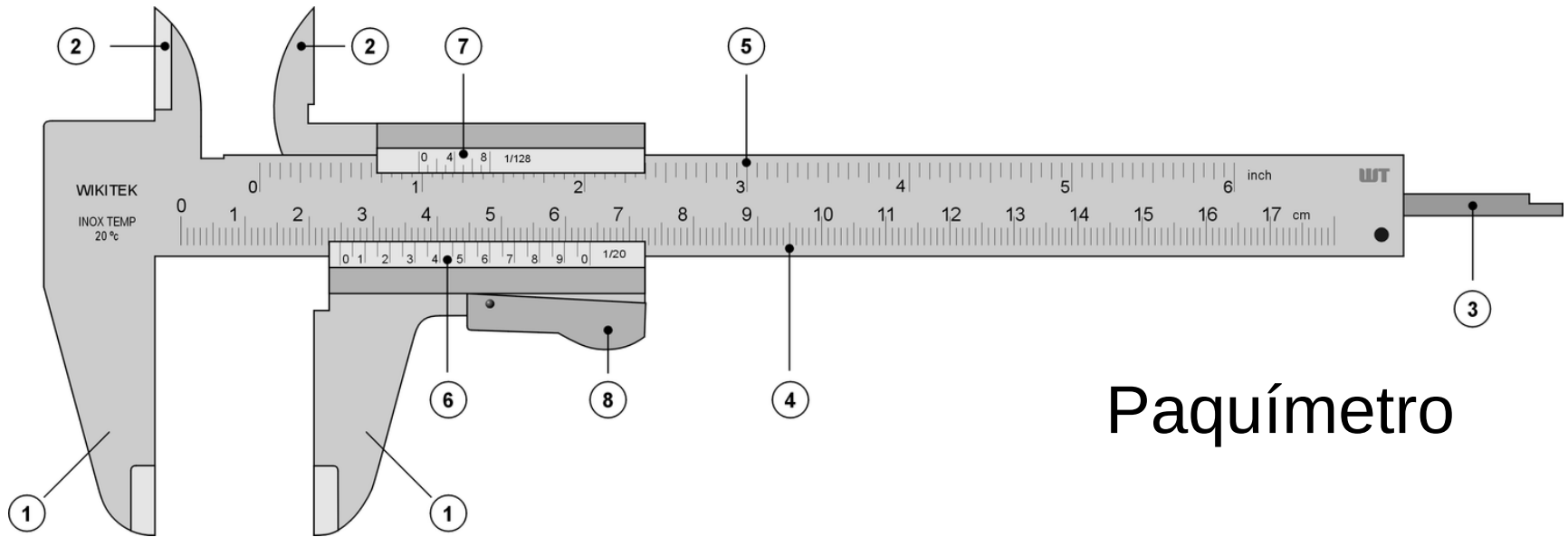
- Deslocamento;
- Velocidade;
- Aceleração;
- Força;
- Etc..

$$\vec{r}(t) = 10\hat{x} + 5\hat{y}$$

Entenda as marcações da sua trena



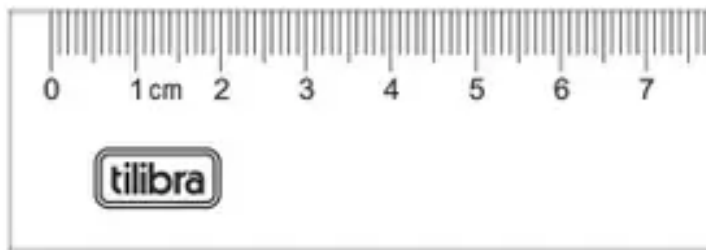
Precisão de uma medida



Paquímetro



Régua



Toda medida possui uma incerteza associada:

Paquímetro $\rightarrow L = (2,22 \pm 0,02) \text{ cm}$

Régua $\rightarrow L = (2,2 \pm 0,1) \text{ cm}$

Conceitos fundamentais

Algarismos Significativos: Toda medida possui uma incerteza associada.

$$m = (1,25 \pm 0,05) \text{ Kg}$$

Ex: 1 é igual a 1,0?

O último algarismo é sempre o duvidoso.

Transformação de Unidades

Exemplo 1: A quantos km/h equivalem 30 m/s ?

Como $1000 \text{ m} = 1 \text{ km}$, temos que $1 \text{ km} / 1000 \text{ m} = 1$; Da mesma forma, $1 \text{ h} = 3600 \text{ s}$ e, portanto, $3600 \text{ s} / 1 \text{ h} = 1$. Assim,

$$30 \frac{\text{m}}{\text{s}} = 30 \frac{\text{m}}{\text{s}} \cdot \frac{1 \text{ km}}{1000 \text{ m}} \cdot \frac{3600 \text{ s}}{1 \text{ h}} = \frac{30 \cdot 3600}{1000} \frac{\text{km}}{\text{h}} = 108 \frac{\text{km}}{\text{h}}$$

Transformação de Unidades

Exemplo 2: Expressar a aceleração gravitacional ($g = 9,81 \text{ m s}^{-2}$) na unidade km h^{-2}

Novamente utilizaremos $1 \text{ km} / 1000 \text{ m} = 1$ e $3600 \text{ s} / 1 \text{ h} = 1$. Assim,

$$9,81 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} = 9,81 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \cdot \frac{1 \text{ km}}{1000 \text{ m}} \left(\frac{3600 \text{ s}}{1 \text{ h}} \right)^2 = 9,81 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \cdot \frac{1 \text{ km}}{1000 \text{ m}} \cdot \frac{3600^2 \text{ s}^2}{1^2 \text{ h}^2} = \frac{9,81 \cdot 3600^2}{1000} \frac{\text{km}}{\text{h}^2} = 1,27 \cdot 10^5 \frac{\text{km}}{\text{h}^2}$$

Exemplo 3: Quantos litros existem em um metro cúbico?

Um litro é definido como um decímetro cúbico. Como $1 \text{ m} = 10 \text{ dm}$, temos que $10 \text{ dm} / 1 \text{ m} = 1$. Portanto:

$$1 \text{ m}^3 = 1 \text{ m}^3 \left(\frac{10 \text{ dm}}{1 \text{ m}} \right)^3 = 1 \text{ m}^3 \cdot \frac{10^3 \text{ dm}^3}{1^3 \text{ m}^3} = 1000 \text{ dm}^3 = 1000 \text{ L}$$

Grandezas Físicas

Tabela 1.4 – Dimensões, grandezas físicas e unidades de medidas no Sistema CGS (centímetro, grama, segundo), Sistema Internacional (SI) e Sistema Técnico (ST)

DESIGNAÇÃO		DIMENSÕES		SISTEMA DE UNIDADES		
				CGS	SI	ST
		M L T	F L T	(M, L, T)	(M, L, T)	(F, L, T)
Unidades Fundamentais	Comprimento	L	L	Centímetro (cm)	Metro (m)	Metro (m)
	Massa	M	$F L^{-1} T^2$	Gramma (g)	Quilograma (kg)	U.T.M
	Tempo	T	T	Segundo (s)	Segundo (s)	Segundo (s)
Unidades Derivadas	Área	L^2	L^2	cm^2	m^2	m^2
	Volume	L^3	L^3	cm^3	m^3	m^3
	Velocidade	$L T^{-1}$	$L T^{-1}$	$cm s^{-1}$	$m s^{-1}$	$m s^{-1}$
	Aceleração	$L T^{-2}$	$L T^{-2}$	$cm s^{-2}$	$m s^{-2}$	$m s^{-2}$
	Força	MLT^{-2}	F	Dina (dyn) $g cm s^{-2}$	Newton (N) $kg m s^{-2}$	Quilograma Força (kgf)

Grandezas Físicas

Unidades Derivadas	Força	MLT^{-2}	F	Dina (dyn) $g\ cm\ s^{-2}$	Newton (N) $kg\ m\ s^{-2}$	Quilograma Força (kgf)
	Trabalho	$ML^2\ T^{-2}$	FL	Erg dyn.cm $g\ cm^2\ s^{-2}$	Joule (J) <u>N.m</u> $kg\ m^2\ s^{-2}$	<u>Quilogrâmetro</u> (kgf m)
	Potência	$ML^2\ T^{-3}$	FLT ⁻¹	erg s ⁻¹ $g\ cm^2\ s^{-3}$	Watt (W) J.s ⁻¹ $kg\ m^2\ s^{-3}$	<u>Quilogrâmetro</u> kgf m s ⁻¹
	Pressão	$ML^{-1}\ T^{-2}$	FL ⁻²	<u>dyn</u> cm ⁻²	Pascal (N m ⁻²)	Kgf m ⁻²
	Massa Específica (ρ)	ML^{-3}	FL ⁻⁴ T ²	$g\ cm^{-3}$	$kg\ m^{-3}$	UTM m ⁻³
	Peso Específico (γ)	$ML^{-2}\ T^{-2}$	FL ⁻³	<u>dyn</u> cm ⁻³	N m ⁻³	Kgf m ⁻³
	Vazão	$L^3\ T^{-1}$	L ³ T ⁻¹	cm ³ s ⁻¹	m ³ s ⁻¹	m ³ s ⁻¹
	Momento	MLT^{-1}	FT	$g\ cm\ s^{-1}$	$kg\ m\ s^{-1}$	UTM m s ⁻¹
	Viscosidade	$ML^{-1}\ T^{-1}$	FTL ⁻²	$g\ cm^{-1}\ s^{-1}$	$kg\ m^{-1}\ s^{-1}$	UTM m ⁻¹ s ⁻¹

Escalas

DESIGNAÇÃO		DIMENSÕES		CGS	SI	ST
		M L T	F L T	(M, L, T)	(M, L, T)	(F, L, T)
Unidades Fundamentais	Comprimento	L	L	centímetro (cm)	metro (m)	metro (m)
	Massa	M	$F L^{-1} T^2$	grama (g)	quilograma (kg)	U.T.M
	Tempo	T	T	segundo (s)	segundo (s)	segundo (s)

Unidade Técnica de Massa (UTM)
1 UTM equivale a 9,80665 quilogramas

Imprimir Tabela: Moodle USP e-Disciplinas

Grandezas Físicas

1) Calcule a distância do vão livre conforme a placa de sinalização abaixo:



1 ft = 30,48 cm

1 in = 2,54 cm

Resposta: 3,81 m

2) Faça as seguintes conversões (1 cal = 4,184 Joules):

$$\frac{1 \text{ cal}}{\text{cm}^2 \cdot \text{min}} = ? \frac{\text{W}}{\text{m}^2}$$

Resposta: 697,3 W m⁻²

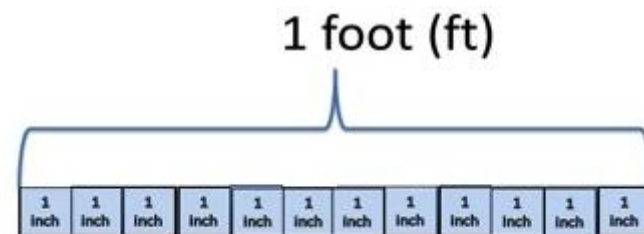
Grandezas Físicas

" = inches

' = feet

(polegadas)

(pés)



12 inches (in) = 1 foot (ft)



Height (cm)
178
182
168
155
190
159
187



Height (Ft' in")
5' 10"
5' 12"
5' 6"
5' 1"
6' 3"
5' 3"
6' 2"

Exercícios

- 1.1 O micrômetro ($1 \mu\text{m} = 10^{-6} \text{ m}$) é comumente chamado de *mícron*.
- a) Quantos mícrons existem em 1 km? **R: $1.10^9 \mu\text{m}$**
 - b) Que fração do cm é igual a $1 \mu\text{m}$? **R: 0,0001 cm**
- 1.2 Um nó é definido como uma milha náutica por hora. Uma milha náutica equivale à distância de 1 minuto de latitude. O perímetro da Terra é 40.000 km.
- a) A quantos metros equivale uma milha náutica? **R: 1851,8 m**
 - b) Um navio anda na velocidade de 20 nós. Qual sua velocidade em m/s?
R: 10,3 m/s
- 1.3 Uma unidade astronômica (UA) é a distância média da Terra ao Sol, aproximadamente igual a 150.000.000 km. A velocidade da luz vale cerca de $3,0 \cdot 10^8 \text{ m/s}$. Escreva esta velocidade em termos de unidades astronômicas por minuto. **R: 0,12 UA/min**
- 1.4 Uma unidade de área frequentemente utilizada para expressar áreas de terra é o *hectare*, definido como 10^4 m^2 . Uma mina de carvão a céu aberto consome 75 hectares de terra, a uma profundidade de 26 m por ano. Calcule o volume de terra retirada neste tempo em km^3 . **R: 0,0195 km^3**
- 1.5 Rendimento agrícola norte-americano é expresso frequentemente em bushels/acre. A quantas toneladas por hectare equivale um rendimento de soja de 40 bushels/acre? ($1 \text{ acre} = 4047 \text{ m}^2$; $1 \text{ bushel soja} = 0,0272 \text{ ton}$).
R: 2,69 ton/ha

Exercícios

- 1.6 A densidade da água é igual a 1 g cm^{-3} . Qual é a densidade da água expressa na unidade:
- a) kg/L R: 1 kg/L
 - b) kg m^{-3} R: 1000 kg/m^3
 - c) libras por pé cúbico ($1 \text{ lb} = 0,454 \text{ kg}$; $1 \text{ pé} = 30,48 \text{ cm}$) R: $62,35 \text{ lb ft}^{-3}$
- 1.7 Uma estação meteorológica observou em determinado dia uma chuva de 18 mm. Quantos litros de água precipitaram durante esta chuva em cada hectare? R: $180\,000 \text{ L/ha}$
- 1.8 Um cavalo-vapor (cv) equivale a 735,5 W. Qual é o consumo de energia de uma máquina de 5 cv que funciona durante 10 horas, em Joule e em eV? ($1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$) R: $132.390.000 \text{ J}$ ou $8,2631 \cdot 10^{26} \text{ eV}$
- 1.9 Um suíno, na fase de creche, ganha 30 gramas por dia.
- a) Qual é o ganho de massa por unidade de tempo, em miligramas por segundo? R: $0,3472 \text{ mg/s}$
 - b) Qual é o ganho de peso por unidade de tempo, em Newton por hora? R: $0,0122 \text{ N/h}$
- 1.10 A quantidade média de radiação solar que chega na superfície da Terra está em torno de $1 \text{ cal cm}^{-2} \text{ min}^{-1}$. Expressar essa quantidade em unidades do Sistema Internacional, sabendo que 1 caloria equivale a 4,18 J. R: $696,7 \text{ J m}^{-2} \text{ s}^{-1}$
- 1.11 Transforme as grandezas abaixo para as respectivas unidades:
- a) $9810 \text{ dinas} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kgf}$ R: $0,01 \text{ kgf}$
 - b) $7814 \text{ N} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kgf}$ R: $796,53 \text{ kgf}$
 - c) $200 \text{ cm s}^{-2} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ ms}^{-2}$ R: 2 m s^{-2}
 - d) $80 \text{ km h}^{-1} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ m s}^{-1}$ R: $22,22 \text{ m s}^{-2}$
 - e) $3.000 \text{ L h}^{-1} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ m}^3 \text{ s}^{-1}$ R: $8,33 \cdot 10^{-4} \text{ m}^3 \text{ s}^{-1}$
 - f) $7.500 \text{ N m}^{-2} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kgf m}^{-2}$ R: $764,52 \text{ kgf m}^{-2}$
 - g) $7 \text{ kgf cm}^{-2} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kgf m}^{-2}$ R: $70.000 \text{ kgf m}^{-2}$
 - h) $820 \text{ N m}^{-3} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kgf m}^{-3}$ R: $83,59 \text{ kgf m}^{-3}$
 - i) $8.000.000 \text{ cm}^2 \text{ s}^{-1} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$ R: $800 \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$
 - j) $9.700 \text{ din cm}^{-3} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kgf m}^{-3}$ R: $9887,87 \text{ kgf m}^{-3}$

Revisão e resumo - Cap. 1 - Halliday

REVISÃO E RESUMO

A Medição na Física A física se baseia na medição de grandezas físicas. Algumas grandezas físicas, como comprimento, tempo e massa, foram escolhidas como **grandezas fundamentais**; cada uma foi definida através de um **padrão** e recebeu uma **unidade** de medida (como metro, segundo e quilograma). Outras grandezas físicas são definidas em termos das grandezas fundamentais e de seus padrões e unidades.

Unidades do SI O sistema de unidades adotado neste livro é o Sistema Internacional de Unidades (SI). As três grandezas físicas mostradas na Tabela 1-1 são usadas nos primeiros capítulos. Os padrões, que têm que ser acessíveis e invariáveis, foram estabelecidos para essas grandezas fundamentais por um acordo internacional. Esses padrões são usados em todas as medições físicas, tanto das grandezas fundamentais quanto das grandezas secundárias. A notação científica e os prefixos da Tabela 1-2 são usados para simplificar a notação das medições.

Mudança de Unidades A conversão de unidades pode ser feita usando o método de *conversão em cadeia*, no qual os dados originais são multiplicados sucessivamente por fatores de conversão unitários

e as unidades são manipuladas como quantidades algébricas até que apenas as unidades desejadas permaneçam.

Comprimento O metro é definido como a distância percorrida pela luz durante um intervalo de tempo especificado.

Tempo O segundo é definido em termos das oscilações da luz emitida por um isótopo de um certo elemento químico (césio 133). Sinais de tempo precisos são enviados a todo o mundo por sinais de rádio sincronizados por relógios atômicos em laboratórios de padronização.

Massa O quilograma é definido em termos de um padrão de massa de platina-irídio mantido em um laboratório nas vizinhanças de Paris. Para medições em escala atômica, é comumente usada a unidade de massa atômica, definida em termos do átomo de carbono 12.

Massa específica A massa específica ρ de uma substância é a massa por unidade de volume:

$$\rho = \frac{m}{V}. \quad (1-8)$$

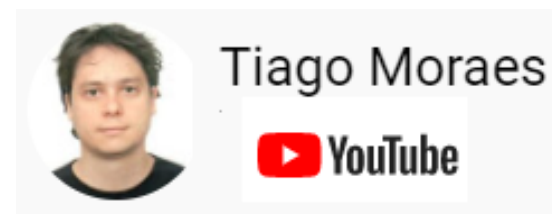
➤ Fundamentos de Termodinâmica

Termodinâmica: estudo da energia térmica, transferência e transformação da energia na matéria macroscópica.

- ☐ Temperatura, calor, equilíbrio térmico, termômetros;
- ☐ Escalas de temperatura; dilatação térmica; calor específico;
- ☐ Capacidade térmica; Mecanismos de transferência de calor;
- ☐ Etc...

Aulas e exercícios resolvidos:

<https://www.youtube.com/watch?v=aobB016VhXs&list=PL2LQTDWHzmXcC8SIW6cjPpEapv1kPeQWOi>



Pesquisa

<https://sites.google.com/view/tiagomoraes/home>

Bibliografia

Arquivos de aula: Disponível em: <http://www.leb.esalq.usp.br/aulas/ler0140/ler140.html>

Arquivos de aula: Disponível em: <http://www.leb.esalq.usp.br/aulas/lce200/lce200.html>

Arquivos de aula: Disponível em: <http://www.leb.esalq.usp.br/aulas/lce1302/lce1302.html>

ÇENGEL, Y.A. & BOLES, M.A. Termodinâmica, McGraw Hill, São Paulo, 2006.

FELLOWS, P.J. Tecnologia do Processamento de Alimentos. Princípios e Prática. Artmed, Porto Alegre, 2006.

SERWAY, R.A. & JEWETT Jr., J.W. Princípios de Física. volumes 1, 2, 3 e 4. Thomson, São Paulo, 2004.

LIBARDI, P.L. – Dinâmica da Água no Solo. Editora da Universidade de São Paulo (EDUSP), São Paulo, 352 p., 2018.

GARCIA, E.A.C. Biofísica. Sarvier, 2002. 387p.

MOURÃO JÚNIOR, C.A.; ABRANOV, D.M. Curso de Biofísica. Guanabara Koogan, Rio de Janeiro, 2008.

OKUNO, E.; I.L. CALDAS & C.CHOW. Física para Ciências Biológicas e Biomédicas.