

Ciências da Natureza - Física

Termologia

Prof. Ítalo Rodrigues Guedes

ITALO VECTOR

italovector.com.br

“Gênio é um por cento de inspiração e noventa e nove por cento de transpiração.”

Thomas Edison

ITALOVECTOR
italovector.com.br

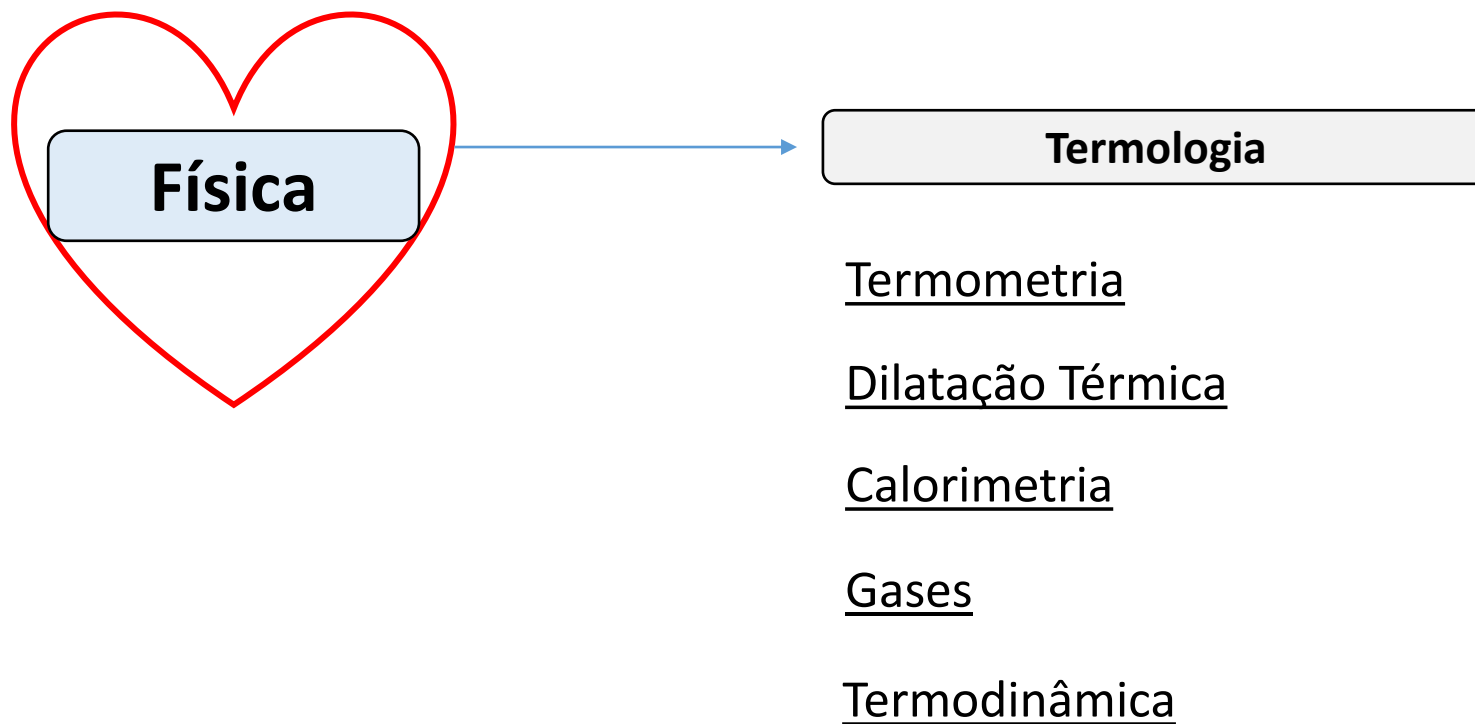


1 - OBJETIVO

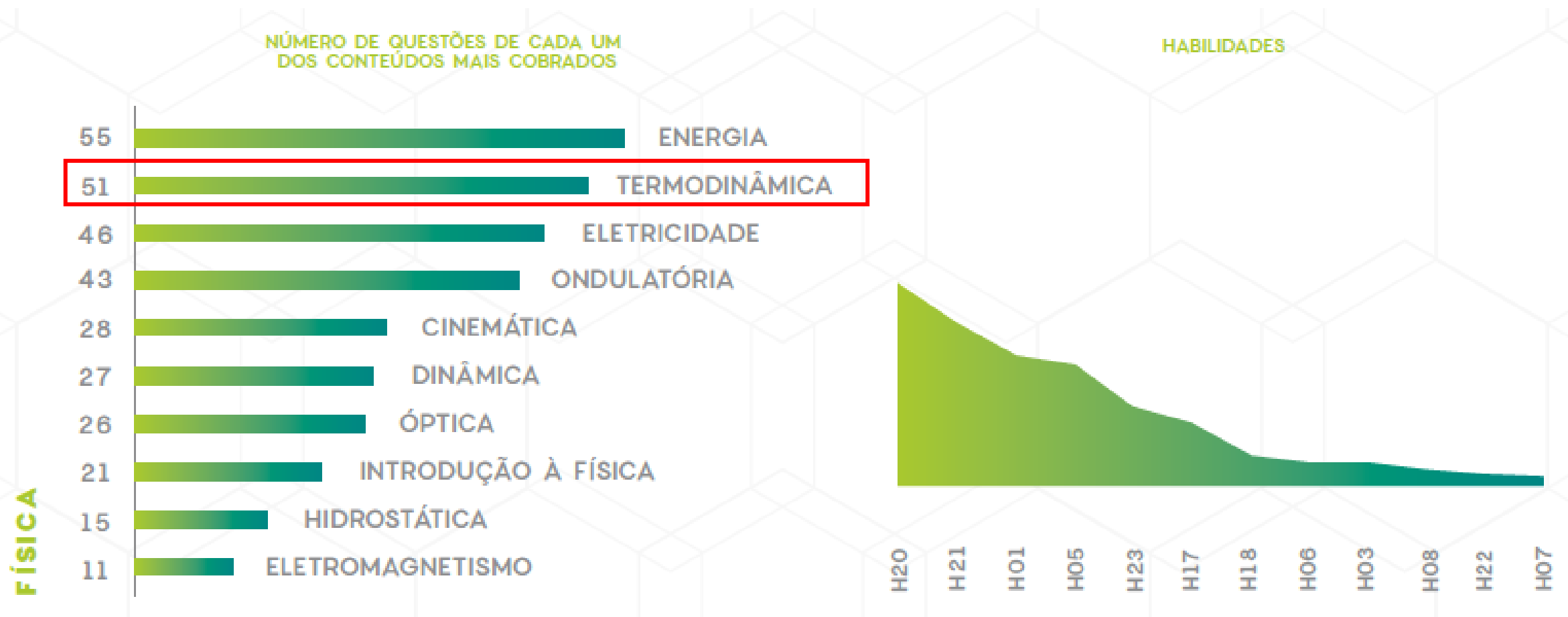
Nosso objetivo neste *Micro Episódio* é mitigar sobre o tema:

➤ Termologia – Conceitos Básicos

2 – VAMOS POSICIONAR ESSA LINDEZA NA FÍSICA...



3 – COMO O ENEM TEM ABORDADO ESTE TEMA?



Material elaborado por: Prof. Ítalo R. Guedes,

É proibida a reprodução total ou parcial de textos, fotos e ilustrações, por qualquer meio, sem prévia autorização.

 @Prof.italovector



4 – CALORIMETRIA

OS ESTADOS FÍSICOS DA MATÉRIA

Sabemos que todos os corpos são formados, essencialmente, por átomos.

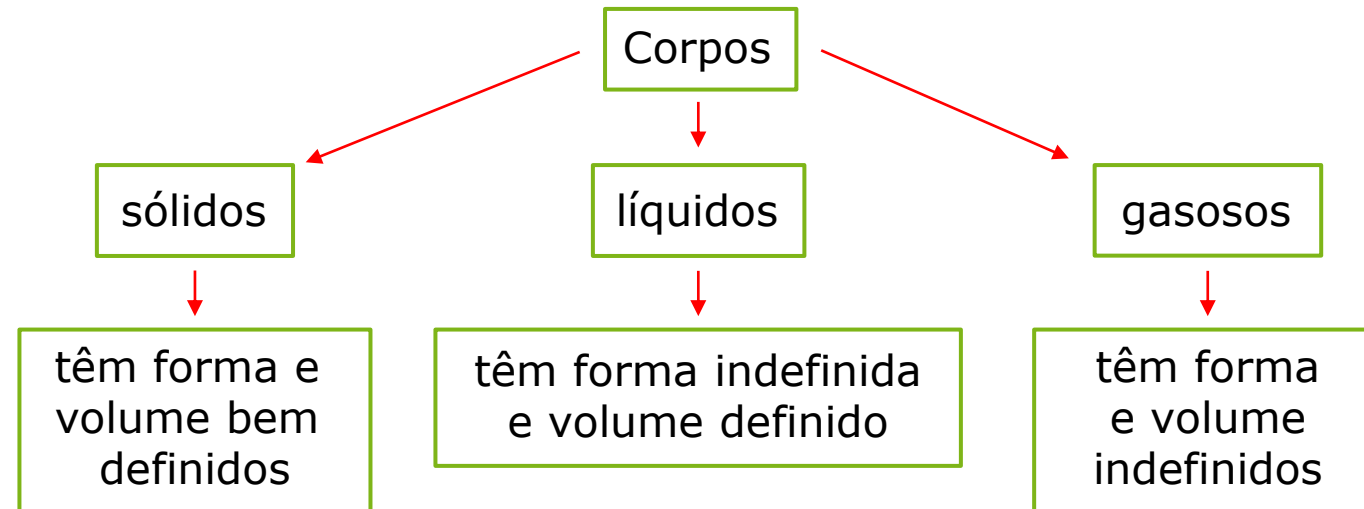
Esses átomos, quando unidos de maneira específica, formam moléculas, denominamos os átomos e moléculas como partículas (dado as dimensões que são minúsculas)

Dependendo da maneira como essas partículas se distribuem pelo espaço e da coesão existente entre elas, os corpos podem se apresentar:

- no estado sólido;
- no estado líquido ou;
- no estado gasoso.

4 – CALORIMETRIA

OS ESTADOS FÍSICOS DA MATÉRIA



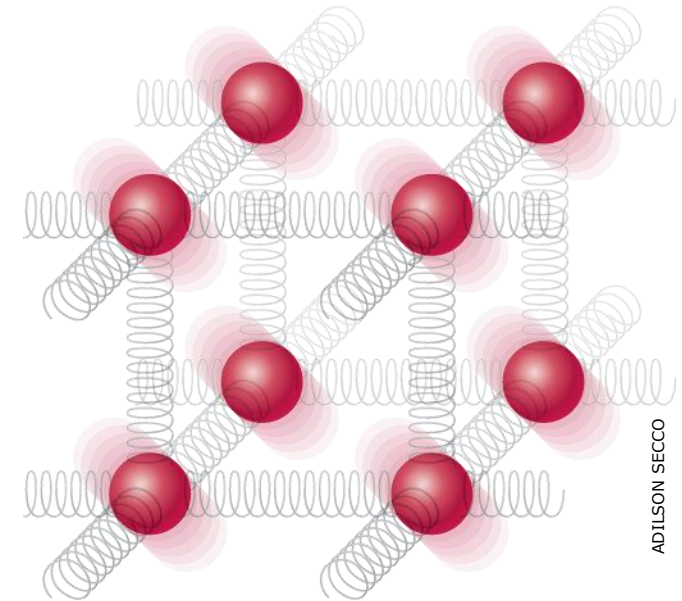
No caso de um corpo no estado sólido, as partículas se distribuem pelo espaço de forma bem organizada, e a capacidade de movimentação dessas partículas é muito limitada. A força de coesão entre elas é mais intensa que no caso dos líquidos e dos gases.

4 – CALORIMETRIA

OS ESTADOS FÍSICOS DA MATÉRIA

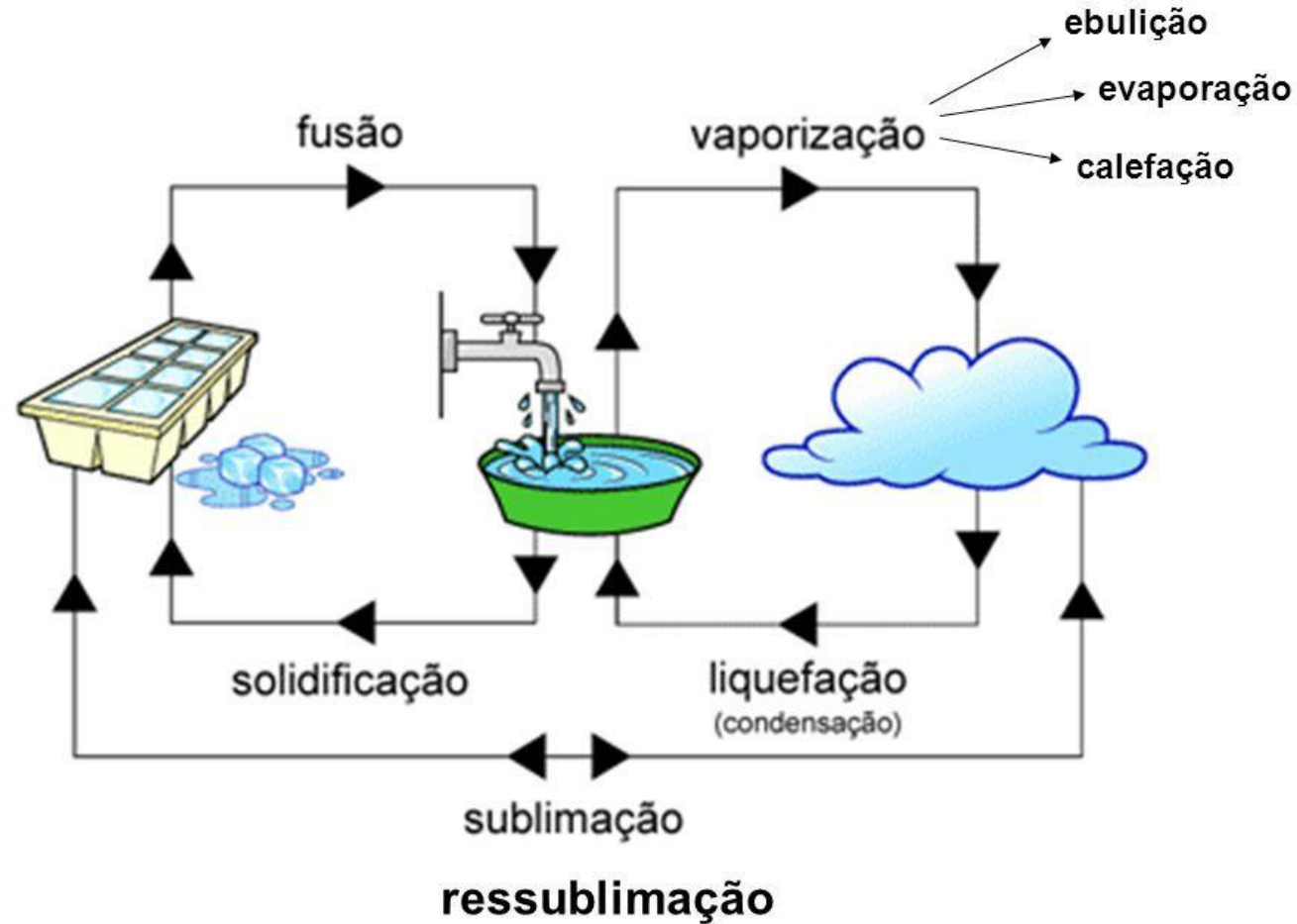
Podemos imaginar um modelo simples para representar as partículas que constituem o corpo sólido. Nesse modelo, bolinhas representam as partículas (átomos ou moléculas) do sólido.

Essas bolinhas são interligadas por molas, que representam a coesão entre as partículas. As partículas que formam os corpos estão em constante estado de vibração em torno de uma posição de equilíbrio.



4 – CALORIMETRIA

MUDANÇAS DE ESTADO FÍSICO



4 – CALORIMETRIA

MUDANÇAS DE ESTADO FÍSICO - PARÓDIA

É que eu queria entender a Termologia
Ficava pensando nisso de noite e de dia...
Hoje eu aprendi um macete
Vou utilizar e não vou mais esquecer...

NÃO VOU MAIS ESQUECERR....

Sólido pra líquido é FUSÃO... (É É FUSÃO)
Líquido pra Vapor é VAPORIZAÇÃO... (EVAPORAÇÃO, EBULIÇÃO E CALEFAÇÃO)

Vapor pra Líquido é CONDENSAÇÃO... (OU LIQUEFAÇÃO)
Líquido pra Sólido é SOLIDIFICAÇÃO...
E ainda tem a SUBLIMAÇÃO QUE É DIRETÃO O O O O O O O O O O

Muiiiito Obrigado!

Prof. Ítalo Guedes
italovector.com.br

