# **Fluidos**

Flaviano Williams Fernandes

Instituto Federal do Paraná Campus Irati

7 de Novembro de 2020

# Sumário

- Definição de fluido
- 2 Pressão
- Massa específica
- 4 Aplicações
- 6 Apêndice

Prof. Flaviano W. Fernandes IFPR-Irati

#### Fluido

Definição de fluido

Líquido incompressível que assume a forma do recipiente que o contém.

- ✓ Os sólidos são objetos que possuem forma definida, portanto não são fluidos;
- ✓ O Volume de um fluido não se altera independente da temperatura que se encontra e do recipiente que o contém.
- ✓ Conceitos como densidade e pressão são usados ao invés de massa e forca.



Formato de um fluido em diversos recipientes. Definição de fluidoPressãoMassa específicaAplicaçõesApêndiceo●o○o○o○o○

## Fluido versus corpo rígido

## Corpo rígido

- ✓ Formato rígido e imutável;
- ✓ Corpos homogêneos ou heterogêneos (a densidade pode variar ao longo da estrutura);
- ✓ Usamos conceitos de massa e força.



Exemplo de um corpo rígido.

## Fluido

- ✓ Formato flexível e se adapta ao recipiente;
- ✓ Corpos homogêneos (Densidade é a mesma ao longo do fluido);
- ✓ Usamos conceitos de densidade (massa específica) e pressão.



Exemplo de um fluido.

Prof. Flaviano W. Fernandes IFPR-Irati

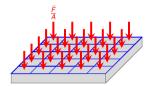
IFPR-Irati

## O que é Pressão?

#### Pressão

A pressão p é a relação entre o módulo da força  $\vec{F}$  que atua ao longo da área A.

$$p=\frac{F}{A}$$
.



Força por unidade de área.

# Corollary

Pela definição de pressão (p=F/A), temos que a unidade de medida no SI é o Pascal (Pa), onde a força F e a área A também devem estar no SI,

$$1 \text{ Pa} = 1 \text{ N/m}^2$$
.

# Exemplos de pressão



deslizar em cima do gelo?



apertarmos a tachinha.



Como a patinadora consegue Qual dos dedos irá se machucar se Por que usamos raquete de tênis para andar na neve?

Prof. Flaviano W. Fernandes IFPR-Irati

## O que é massa específica?

## Massa específica

Massa específica ou densidade absoluta de um objeto é a razão entre sua massa e seu volume.

$$\rho = \frac{m}{V}$$



#### Corollary

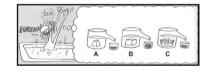
Pela definição de densidade ( $\rho = m/v$ ), percebe-se que a sua unidade no SI deve ser dada pela relação da massa m em ka e o volume V em m<sup>3</sup>.

Massa específica

$$1\frac{g}{cm^3} = \frac{1 \times 10^{-3} \text{ kg}}{1 \times 10^{-6} \text{ m}^3} = 10^3 \frac{kg}{m^3}.$$

Arquimedes mergulhou em um recipiente contendo água:

- Uma massa de ouro pura igual a massa da coroa:
- Uma massa de prata pura igual a massa da coroa:
- A coroa em questão:



## Corollary

Definição de fluido

Arquimedes verificou que o volume de áqua recolhido tinha um valor intermediário entre aqueles recolhidos no caso do ouro e da prata. Portanto, a coroa não era de ouro puro!

Massa específica

Prof. Flaviano W. Fernandes IFPR-Irati fluido Pressão Massa específica Aplicações

# Aplicações da hidrostática



Macaco hidráulico.



Caixa dágua.



Pressão atmosférica.



Submarino.



Experiência de Arquimedes.



Aeroplano.

### Transformar um número em notação científica

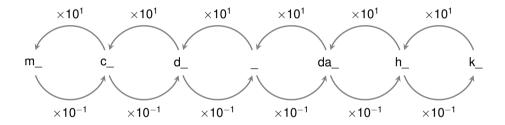
#### Corollary

- Passo 1: Escrever o número incluindo a vírgula.
- Passo 2: Andar com a vírgula até que somente reste um número diferente de zero no lado esquerdo.
- Passo 3: Colocar no expoente da potência de 10 o número de casas decimais que tivemos que "andar"com a vírgula. Se ao andar com a vírgula o valor do número diminuiu, o expoente ficará positivo, se aumentou o expoente ficará negativo.

## **Exemplo**

6 590 000 000 000 000,  $0 = 6.59 \times 10^{15}$ 

#### Conversão de unidades em uma dimensão

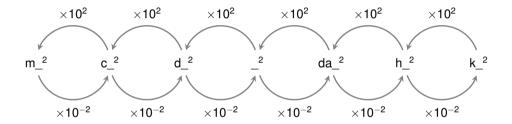


$$1 \text{ mm} = 1 \times 10^{(-1) \times 2} \text{ dm} \rightarrow 1 \times 10^{-2} \text{ dm}$$

$$2,5 \text{ kg} = 2,5 \times 10^{(1) \times 6} \text{ mg} \rightarrow 2,5 \times 10^{6} \text{ mg}$$

$$10 \text{ ms} = 10 \times 10^{(-1) \times 3} \text{ s} \rightarrow 10 \times 10^{-3} \text{ s}$$

#### Conversão de unidades em duas dimensões

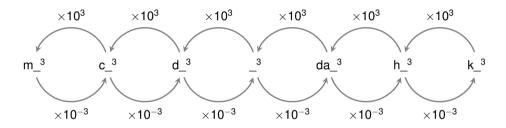


$$1 \text{ mm}^2 = 1 \times 10^{(-2) \times 2} \text{ dm}^2 \rightarrow 1 \times 10^{-4} \text{ dm}^2$$

$$2,5 \text{ m}^2 = 2,5 \times 10^{(2) \times 3} \text{ mm}^2 \rightarrow 2,5 \times 10^6 \text{ mm}^2$$

$$10 \text{ ms}^2 = 10 \times 10^{(-2) \times 3} \text{ s}^2 \rightarrow 10 \times 10^{-6} \text{ s}^2$$

#### Conversão de unidades em três dimensões



$$1 \text{ mm}^3 = 1 \times 10^{(-3) \times 2} \text{ dm}^3 \rightarrow 1 \times 10^{-6} \text{ dm}^3$$

$$2,5 \text{ m}^3 = 2,5 \times 10^{(3) \times 3} \text{ mm}^3 \rightarrow 2,5 \times 10^9 \text{ mm}^3$$

$$2.5 \text{ km}^3 = 2.5 \times 10^{(3) \times 6} \text{ mm}^3 \rightarrow 2.5 \times 10^{18} \text{ mm}^3$$

# Alfabeto grego

Alfa Α  $\alpha$ В Beta Gama Delta Δ **Epsílon** Ε  $\epsilon, \varepsilon$ Zeta Eta Н Θ Teta lota K Capa  $\kappa$ Lambda  $\lambda$ Mi Μ  $\mu$ 

Ni Ν  $\nu$ Csi ômicron 0 Ρi П  $\pi$ Rô  $\rho$ Sigma  $\sigma$ Tau Ípsilon 7) Fi Φ  $\phi, \varphi$ Qui  $\chi$ Psi Ψ  $\psi$ Ômega Ω  $\omega$ 

# Referências e observações<sup>1</sup>



A. Máximo, B. Alvarenga, C. Guimarães, Física. Contexto e aplicações, v.1, 2.ed., São Paulo, Scipione (2016)

Esta apresentação está disponível para download no endereço https://flavianowilliams.github.io/education

Prof. Flaviano W. Fernandes

**Apêndice** 

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>Este material está sujeito a modificações. Recomenda-se acompanhamento permanente.