



AGÊNCIA NACIONAL
PARA A CULTURA
CIENTÍFICA E TECNOLÓGICA



Medições e suas incertezas

Ação no âmbito do PEC 115

UTAD, 6 de setembro de 2013

Joaquim Anacleto

Programa da ação

- Apresentação dos conceitos (1 h)
- Pausa para café (15 min)
- Medições e discussão (1 h)
 - Massa volúmica do aço
 - Densidade de uma folha de papel A4
- Resolução de questões teórico-práticas (? min)



AGÊNCIA NACIONAL
PARA A CULTURA
CIENTÍFICA E TECNOLÓGICA

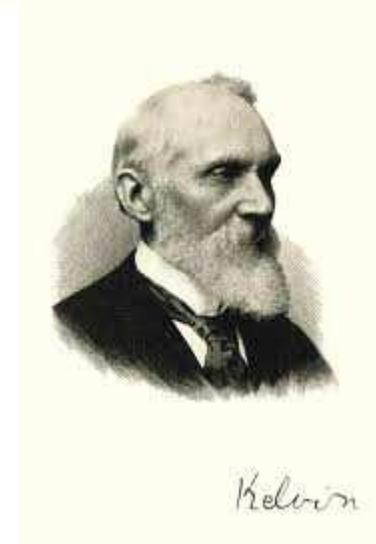
DEPARTAMENTO DE
FÍSICA
ESCOLA DE CIÊNCIAS E TECNOLOGIA - UTAD

Sumário

- Conceitos fundamentais
- Instrumentos de medição
- Erros aleatórios
- Algarismos significativos
- Propagação de erros
- Representação gráfica

To measure is to know.

There is nothing new to be discovered in physics now, all that remains is more and more precise measurement.



Nos trabalhos experimentais há sempre **erros** associados aos valores medidos

Exemplo das **constantes fundamentais**

São determinadas experimentalmente em organismos tais como

NIST - National Institute of Standards and Technology | www.nist.gov

NPL – National Physical Laboratory | www.npl.co.uk

$$N_A = (6,022\,141\,79 \pm 0,000\,000\,30) \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$R_\infty = (10\,973\,731,568\,527 \pm 0,000\,073) \text{ m}^{-1}$$

Há constantes exatas (i.e. não têm erro), e.g. $c = 299\,792\,458 \text{ m s}^{-1}$

Lista completa de constantes físicas em physics.nist.gov/cuu/Constants

CODATA – Committee on Data for Science and Technology

The NIST Reference on Constants, Units, and Uncertainty

Fundamental Physical Constants

Constants
Topics:

[Values](#)

[Energy
Equivalents](#)

[Searchable
Bibliography](#)

[Background](#)

[Constants
Bibliography](#)

[Constants.
Units &
Uncertainty
home page](#)

electron mass

m_e

Value **9.109 382 91 x 10⁻³¹ kg**

Standard uncertainty **0.000 000 40 x 10⁻³¹ kg**

Relative standard uncertainty **4.4 x 10⁻⁸**

Concise form **9.109 382 91 (40) x 10⁻³¹ kg**

Click [here](#) for correlation coefficient of this constant with other constants

[Source: 2010 CODATA
recommended values](#)

[Definition of
uncertainty](#)

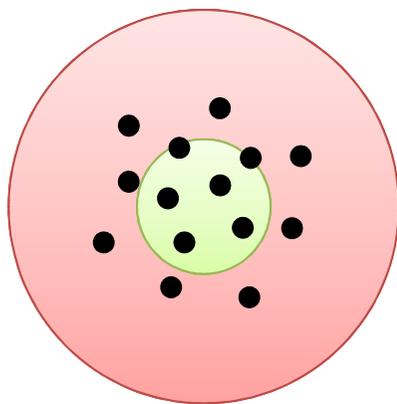
[Correlation coefficient with
any other constant](#)

VIM_IPQ_INMETRO_2012.pdf

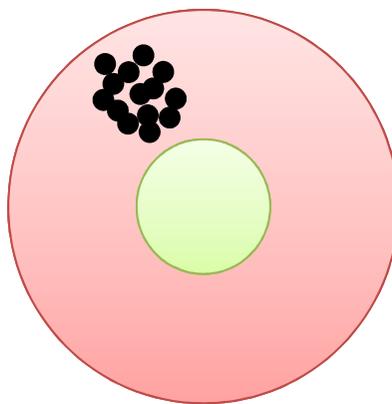
Erro vs incerteza (frequentemente tomados como sinónimos)

Exatidão – diferença entre o valor encontrado na medição e o verdadeiro valor da grandeza medida

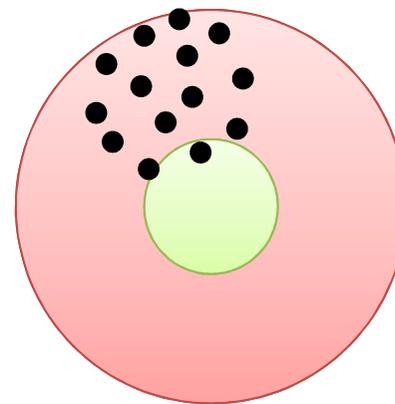
Precisão – proximidade entre os diversos valores encontrados em medições repetidas da mesma grandeza



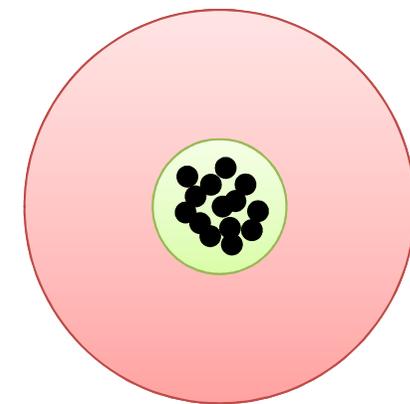
Exacto e pouco preciso



Preciso e pouco exacto



Pouco preciso e pouco exacto



Preciso e exacto

Ref. [2]

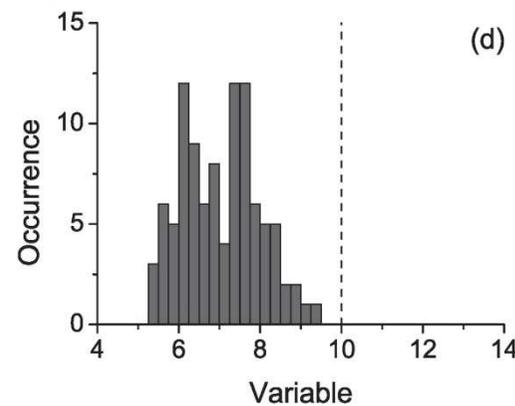
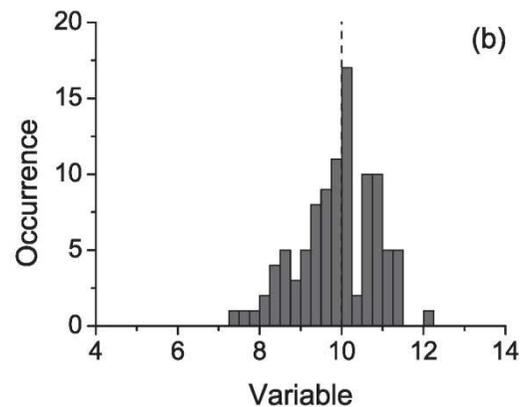
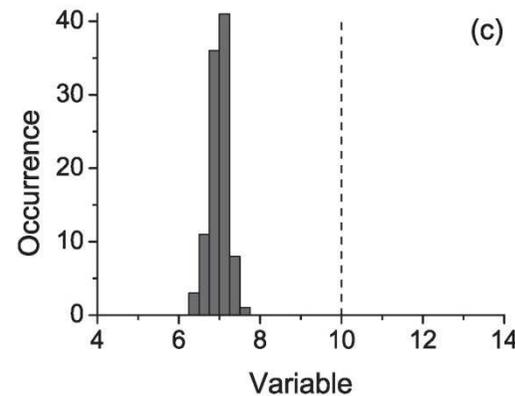
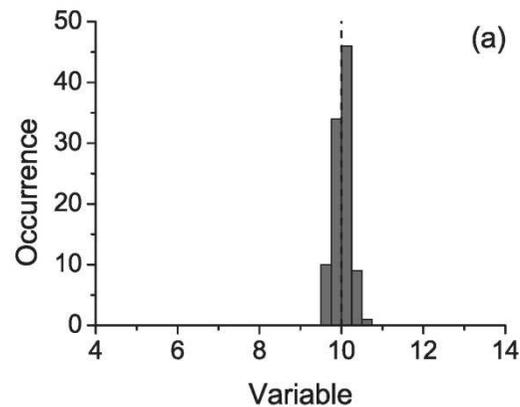
Conceitos fundamentais | Erros numa medição

Os erros podem ser:

Erros **aleatórios** – influenciam a **precisão** da medição

Erros **sistemáticos** – influenciam a **exatidão** da medição

Erros **grosseiros (enganos)** – maus pontos experimentais



Histogramas
com resultados
de 100 medições
de uma variável

- (a) Preciso e exato
- (b) Impreciso e exato
- (c) Preciso e inexato
- (d) Impreciso e inexato

Ref. [3]

Física Experimental | redução dos erros aleatórios

A melhor estimativa para uma grandeza é a **média** dos valores medidos

O erro está associado à sua distribuição em torno da média - **desvio padrão**

Origem da dispersão dos dados

Um **instrumento** tem um **ruído fundamental** (e.g. **difração**), mas tipicamente opera com um nível de ruído maior (**ruído técnico**), que pode, em princípio, ser diminuído

É possível conceber experiências tão aperfeiçoadas que a origem dos erros aleatórios se aproxima do limite do ruído fundamental do instrumento

Uma vez alcançado o nível de ruído fundamental, uma melhoria da medição requer um novo instrumento e/ou novo método experimental

Os erros sistemáticos causam um desvio do valor medido, relativamente ao valor **teórico** | **aceite** | **previsto**

Quanto menor o desvio, mais exata é a medição

Ao contrário dos erros aleatórios, não existem técnicas estatísticas para quantificar os erros sistemáticos



Implementação de outras medições que possam dar informação sobre a origem de discrepâncias sistemáticas



Calibração do instrumento de medição

Conceitos fundamentais | Erros grosseiros (enganos)

São de natureza semelhante aos erros sistemáticos,
mas **podem ser difíceis de detetar** → Manual de procedimentos

Exemplos

Escrever 2,34 em vez de 2,43 é um engano (se não for imediatamente corrigido pode ser difícil de compensar mais tarde)

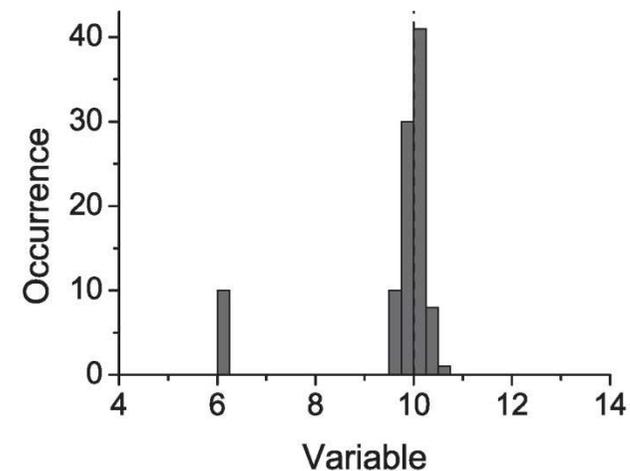
Leituras erradas em escalas

Osciloscópio: multiplicador x10 selecionado

Mau-funcionamento do instrumento

Confusão entre unidades

Os pontos errados podem tornar-se evidentes quando os dados são representados graficamente | **Quando detetados devem ser eliminados**



Histograma de acontecimentos, onde 10% dos registos automáticos falham
Ref. [3]

Há certas medições sem dispersão estatística

Exemplo

Se 6 medidas sucessivas forem [25,0 25,0 25,0 25,0 25,0 25,0], é óbvio que é uma perda de tempo realizar mais medições

Neste caso a precisão da medição é limitada pela resolução do instrumento

A **precisão de uma medição** apenas iguala a **precisão do instrumento de medida** quando todos os resultados de repetidas medições são idênticos

Precisão de um instrumento analógico

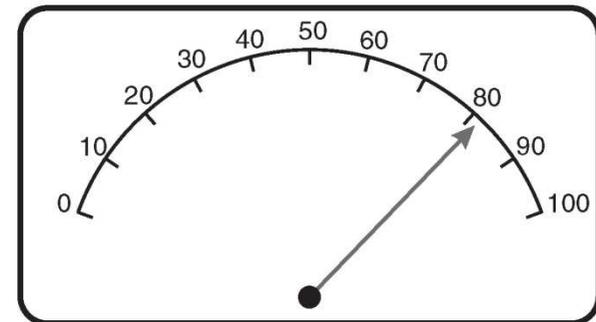
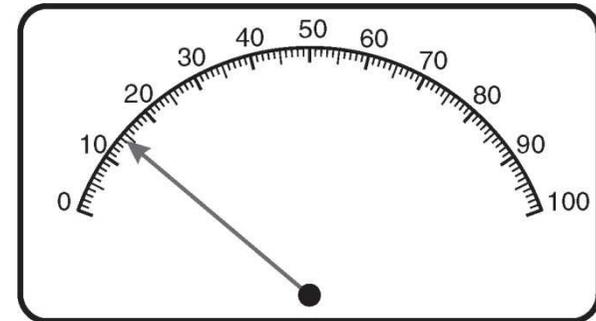
Metade de uma divisão: $297,0 \pm 0,5$ mm

Nem sempre deve ser assim!

Imaginemos que medimos o comprimento da folha A4 com uma régua dividida em cm

Todas as medições originam valores entre 29 e 30 cm; neste caso tomar a incerteza $\pm 0,5$ cm é uma estimativa grosseira

Um bom experimentalista será capaz de **interpolar**, i.e. estimar a posição com uma resolução mais fina que a escala



Ref. [3]

Precisão de um instrumento digital

Repetidas medições com um voltímetro digital dão 8,41 V

Qual a incerteza da medição?

O instrumento **arredonda** o resultado

Neste caso tomamos como **incerteza** (absoluta) metade do último dígito

$$8,410 \pm 0,005 \text{ V}$$

Note-se que aparece um zero extra, **que não está presente na leitura**

O instrumento **trunca** o resultado

Neste caso tomamos como incerteza o último dígito

$$8,41 \pm 0,01 \text{ V}$$

Incerteza (ou erro) **relativa**

$$0,01 / 8,41 = 0,0012 \quad | \quad 8,41 \text{ V} \pm 0,12\%$$

A **exatidão** de uma medição é determinada pelos erros sistemáticos

Fontes mais comuns de erros sistemáticos

zero | calibração | erros de inserção

Exemplos

Erro de zero – usar uma régua com a extremidade gasta

Pode eliminar-se estes erros com **medições diferenciais**

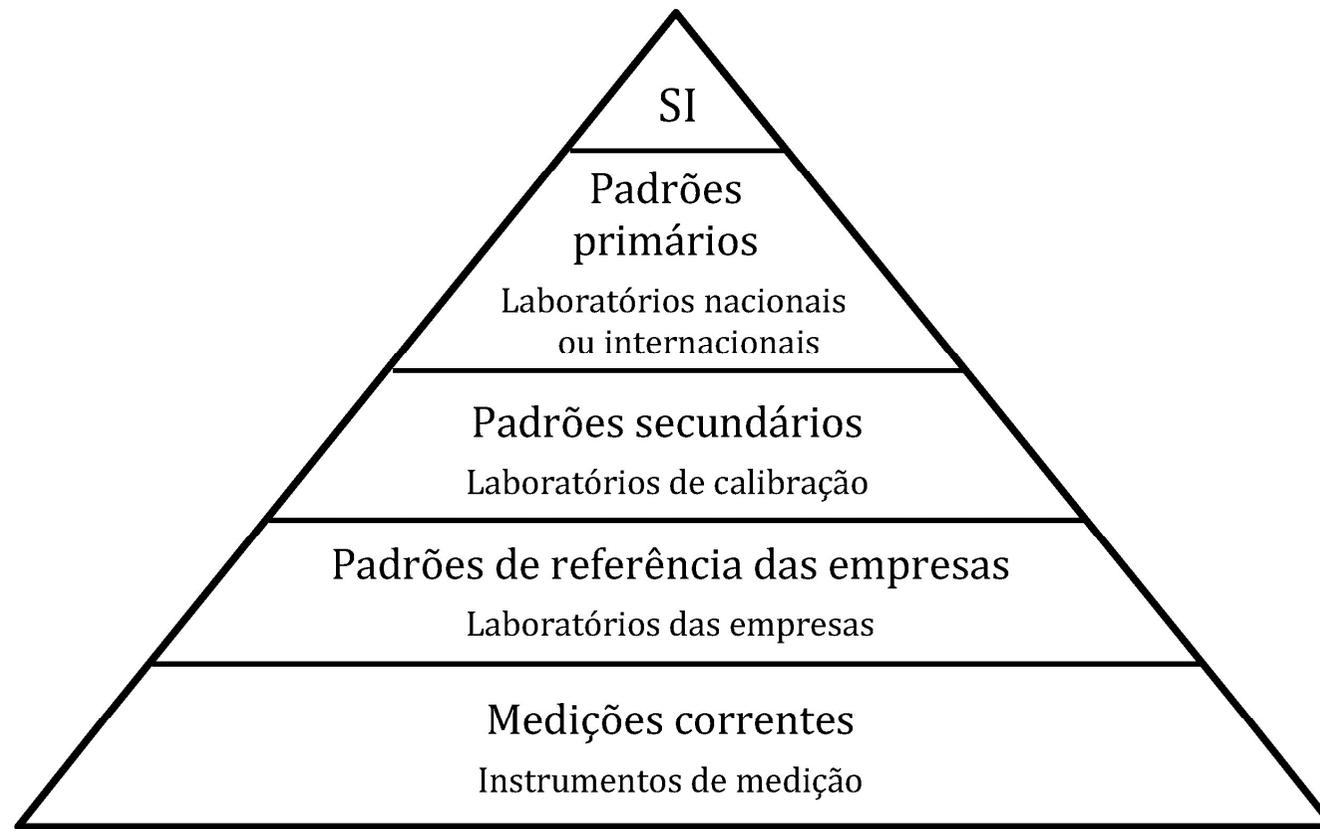
Erro de calibração – uma régua calibrada a 20°C dá resultados que são demasiado grandes se for usada a 10°C (devido à contração térmica)

Erro de inserção – colocar um termómetro à temperatura ambiente num fluido quente; inserir um voltímetro num componente elétrico, etc.

A **calibração** garante a **rastreabilidade** das medições

- **Certificado de calibração** -

<http://physics.nist.gov/cuu/Uncertainty/>



Cadeia metrologia: da definição das unidades SI até às medições correntes.

Alcance de medida (régua, 0-30cm)

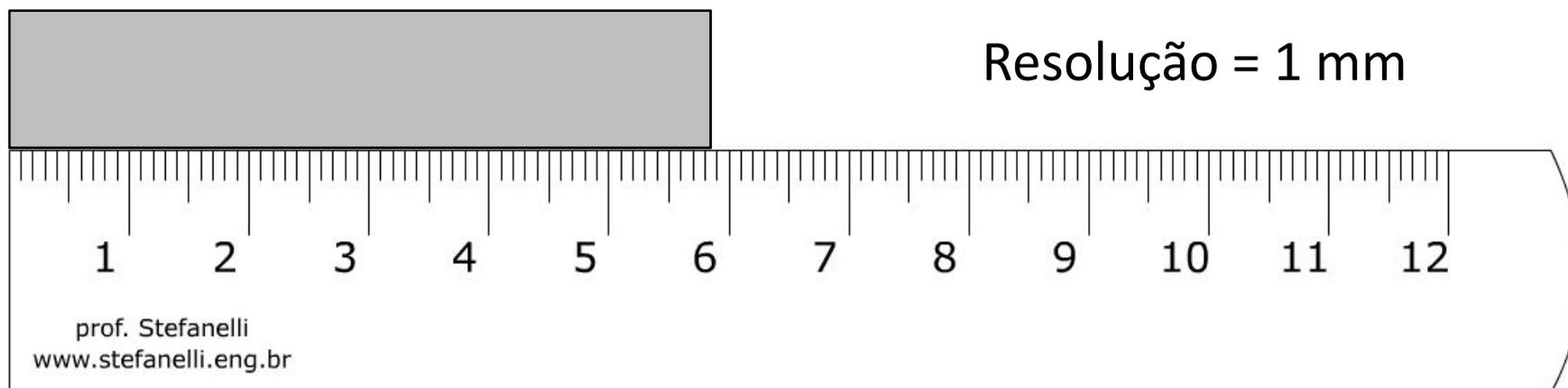
Tempo de resposta (termopar, 1s)

Sensibilidade (termopar, $10\mu\text{V/K}$)

Exatidão (requer calibração)

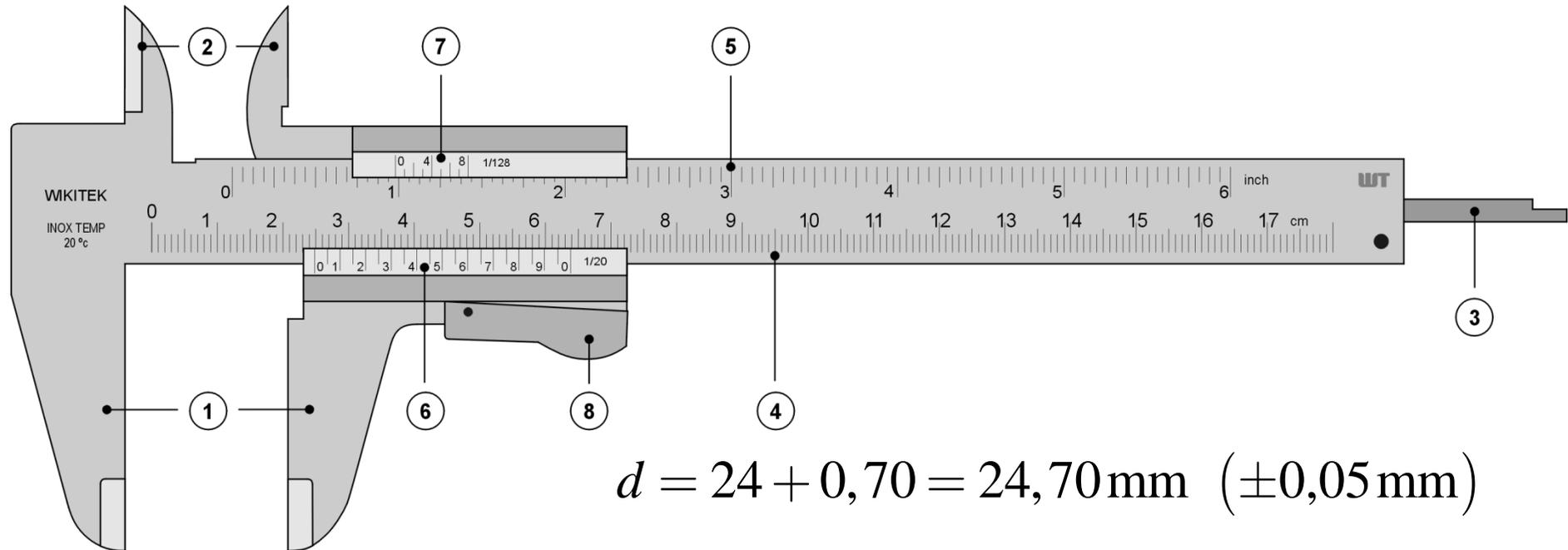
Precisão (depende do ruído fundamental e técnico)

Cada instrumento tem características e normas específicas de funcionamento
Por exemplo: ligar o instrumento 1 hora antes de iniciar a medição



$$d = 58,5 \text{ mm } (\pm 0,5 \text{ mm})$$

Instrumentos de medição | Craveira



Natureza do nónio (resolução) - Menor valor que se pode medir

$$r = \frac{\text{valor da menor divisão da escala principal}}{\text{n}^\circ \text{ de divisões do nónio}}$$

Instrumentos de medição | [Palmer](#)



Specifications

Accuracy	Refer to the list of specifications (excluding quantizing error)
Digital step	<u>0,001 mm</u>
Flatness	<u>0,3 μm</u>
Parallelism	<u>1 μm for models up to 50 mm</u> <u>2 μm for models up to 100 mm</u>
Measuring surfaces	carbide-tipped, micro-lap finish
Measuring spindle	With spindle lock, ø6,35mm, 2 mm spindle pitch
Measuring force	<u>7-12 N</u>
Battery life	approx. 1.2 year
Delivered	Including box, key, 1 battery, setting standard (from 25 mm upward), certificate of inspection (0-50 mm range)

No.	Range [mm]	Accuracy	Data output	L [mm]	a [mm]	b [mm]	Mass [g]	Price [€]
293-140	0-25	±1 μm	●	0	9	25	265	290.00
293-145	0-25	±1 μm		0	9	25	265	205.00
293-141	25-50	±1 μm	●	25	9.8	32	325	358.00
293-146	25-50	±1 μm		25	9.8	32	325	282.00
293-142	50-75	±1 μm	●	50	12.6	47	465	433.00
293-147	50-75	±1 μm		50	12.6	47	465	338.00
293-143	75-100	±2 μm	●	75	14	60	620	493.00
293-148	75-100	±2 μm		75	14	60	620	383.00



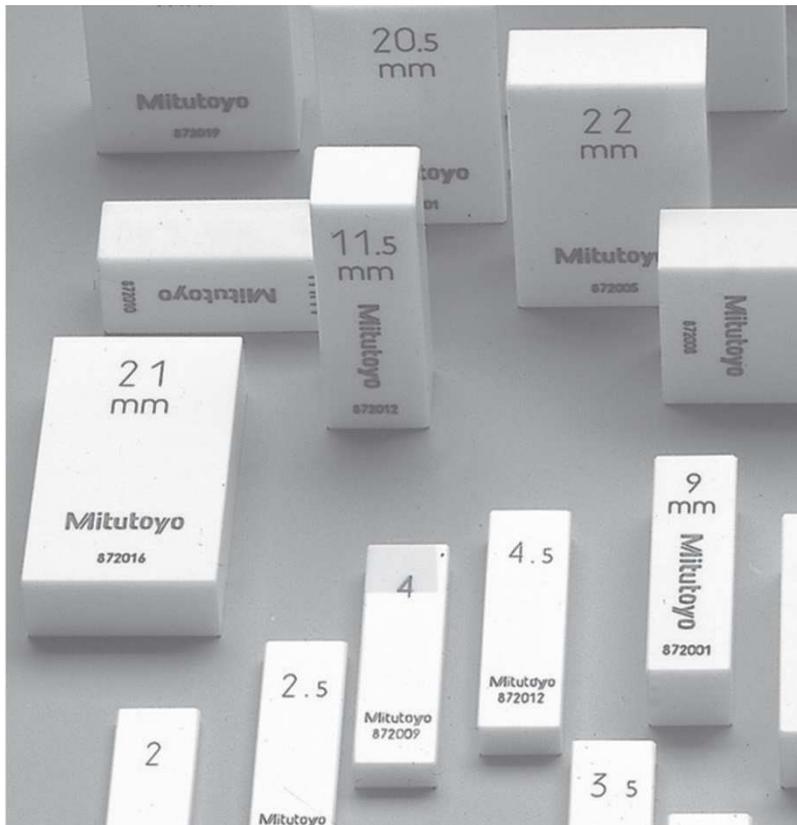
$$d = 7,5 + 0,22 = 7,72 \text{ mm } (\pm 0,01 \text{ mm})$$



O comparador faz
medições diferenciais

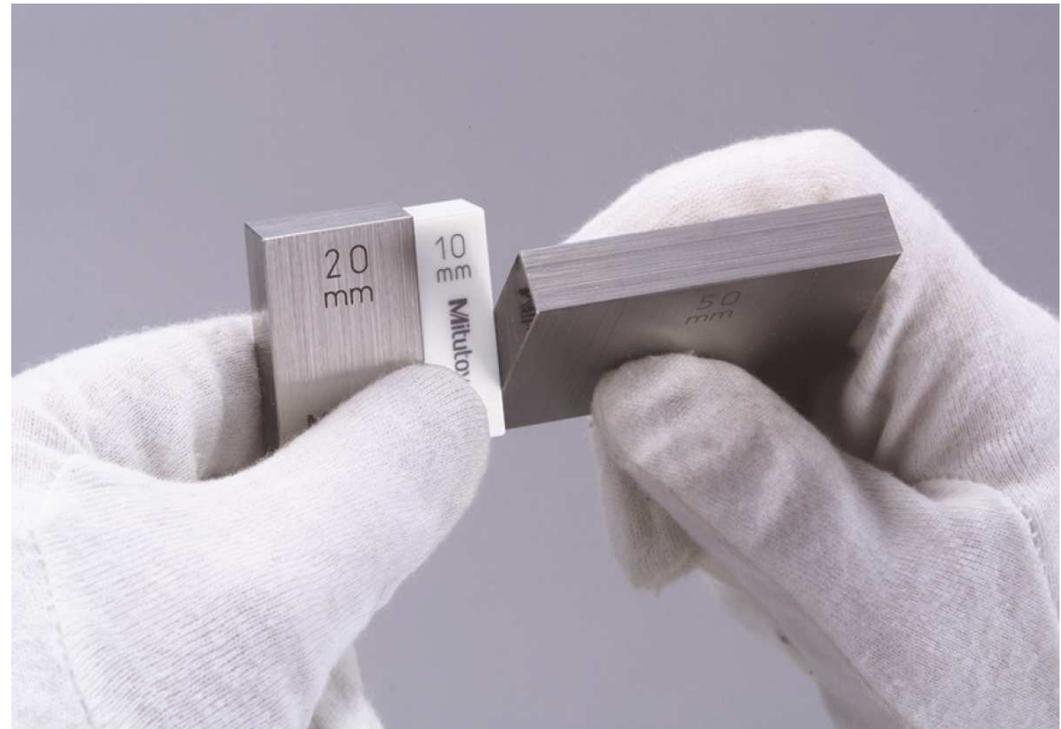
Resolução = 0,01 mm

Instrumentos de medição | Blocos padrão



Utilizados em calibrações

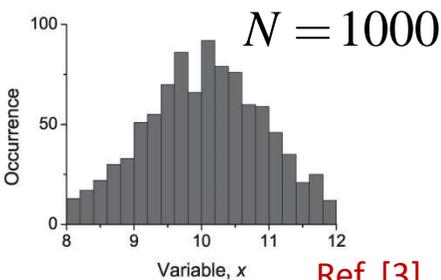
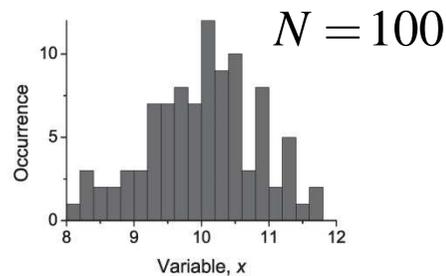
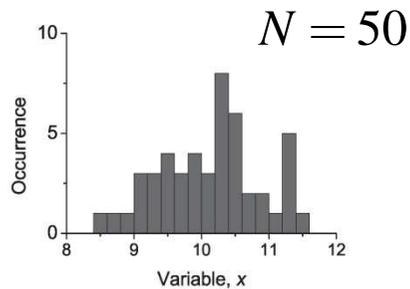
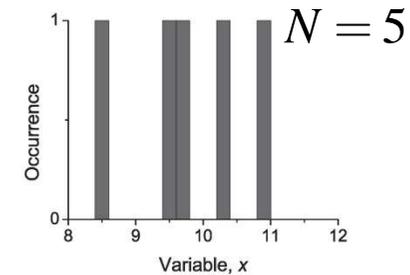
Os de maior exatidão (classe 00) constituem **padrões primários** de comprimento



Associação de blocos padrão

$20,000 + 10,000 + 50,000$ (mm)

Erros aleatórios nas medições



Ref. [3]

À medida que o nº de pontos aumenta, a distribuição torna-se mais suave, mas a sua largura mantém-se

Média

Considerando N medições, o valor mais provável de x é a média

$$\bar{x} = \frac{1}{N} (x_1 + x_2 + \dots + x_N) = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^N x_i$$

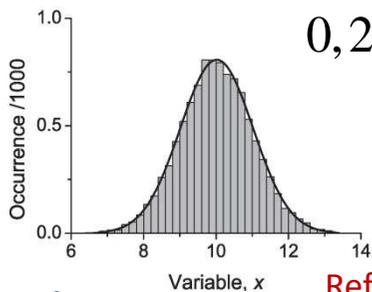
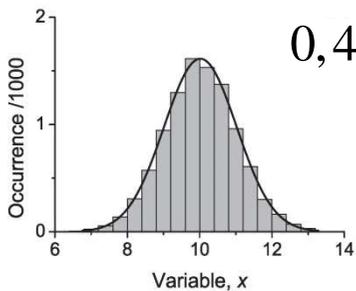
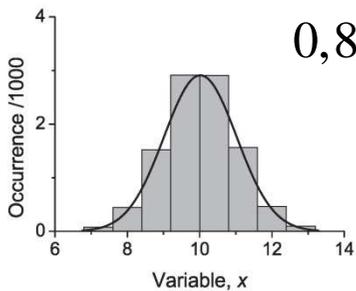
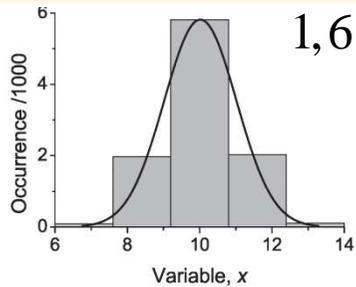
Qual a incerteza no valor de x? $N \leq 10$

Desvio máximo $d_{\max} = |x_i - \bar{x}|_{\max} \rightarrow x = \bar{x} \pm d_{\max}$

Desvio padrão $\sigma = \frac{2}{3} d_{\max} \rightarrow x = \bar{x} \pm \sigma$

Desvio médio $\bar{d} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^N |x_i - \bar{x}| \rightarrow x = \bar{x} \pm \bar{d}$

Erros aleatórios nas medições



Histogramas para 10 000 medições | À medida que a largura das barras diminui, o histograma tende para uma **distribuição contínua – distribuição normal ou Gaussiana**

$$f(x) = \frac{1}{\sigma\sqrt{2\pi}} \exp\left[-\frac{(x - \bar{x})^2}{2\sigma^2}\right]$$

$$N \rightarrow \infty$$

$$N > 10$$

Desvios relativamente à média: $d_i = x_i - \bar{x}$

Desvio padrão

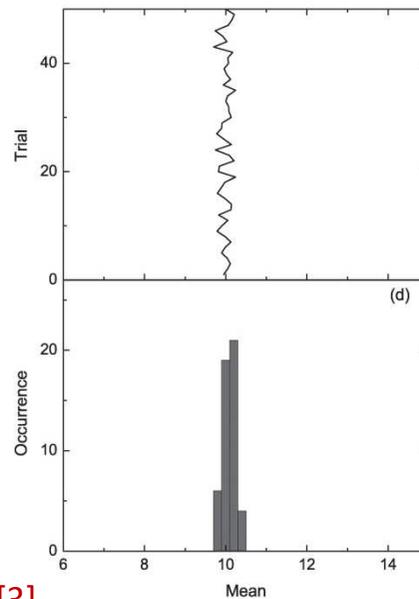
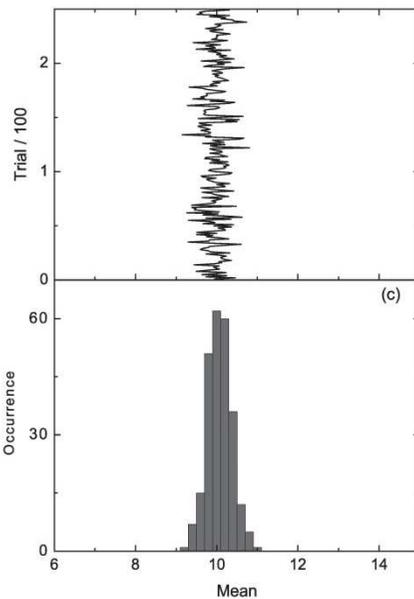
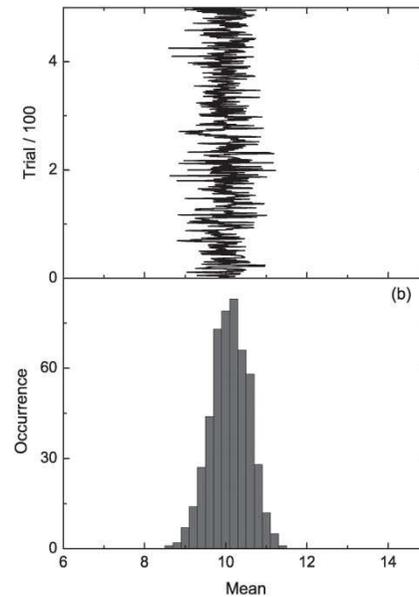
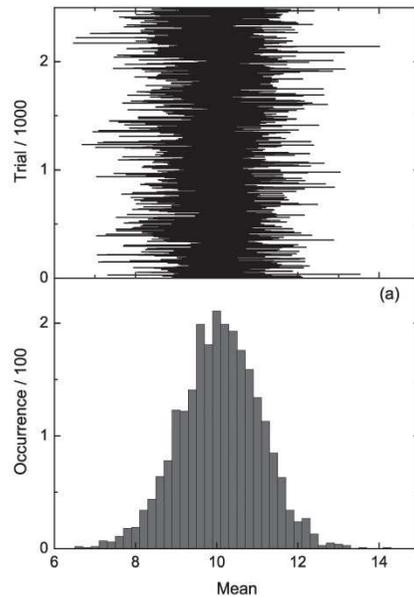
$$\sigma_{N-1} = \sqrt{\frac{(d_1^2 + d_2^2 + \dots + d_N^2)}{N-1}} = \sqrt{\frac{1}{N-1} \sum_{i=1}^N d_i^2}$$

Resultado

$$x = \bar{x} \pm \sigma_{N-1}$$

O desvio padrão **não** é uma boa medida do erro da média! Porquê?

Erros aleatórios nas medições | Erro padrão



O **erro padrão** – a incerteza da média

Conceito fundamental

À medida que o número de medições aumenta, o histograma torna-se mais suave, mas o desvio padrão não diminui

Podemos determinar o valor da média com mais precisão do que σ

Erro padrão

$$\alpha = \frac{\sigma_{N-1}}{\sqrt{N}}$$

Resultado

$$x = \bar{x} \pm \alpha$$

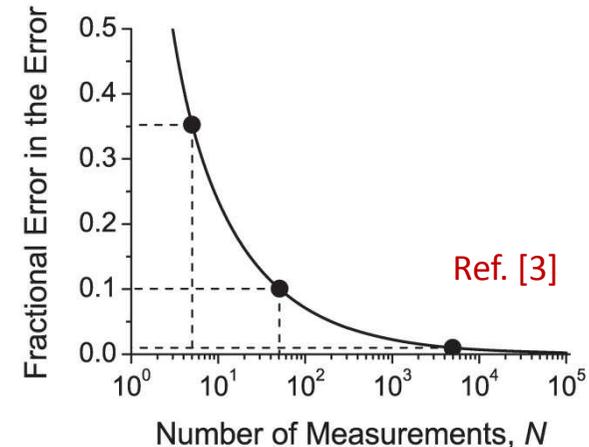
Ref. [3]

Erros aleatórios nas medições | Indicar o resultado final

Como reportar o melhor valor e a sua incerteza?

Precisamos de quantificar erro do erro

$$\text{erro relativo do erro} = \frac{1}{\sqrt{2N - 2}}$$



O erro relativo do erro só é pequeno ($\ll 1\%$) quando $N > 10000$

Neste caso podemos considerar **2 algarismos significativos** no erro

Quando $N \ll 10000$, considerar **apenas 1 algarismo significativo, exceto** se o 1º algarismo do erro é 1 (considerar o 2º algarismo como significativo)

Não há critério para o nº de algarismos significativos da média

- este é apurado depois do erro (e do seu erro) serem determinados -

Algarismos significativos

Não havendo indicação do erro, este é a unidade do último algarismo

97 Ω | $\pm 1 \Omega$ | 2 (ou 3) algarismos significativos
100,04 Ω | $\pm 0,01 \Omega$ | 5 algarismos significativos

Exemplos

$2,998 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$ (4)
 $6,022\,141\,79 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ (9 ou 10)
 $0,51 \times 10^{23} \text{ MeV}$ (2)
 $1,60 \times 10^{-19} \text{ C}$ (3)
 270Ω (?) $0,27 \text{ k}\Omega$ ou $2,7 \times 10^2 \Omega$ (2)
 $0,270 \text{ k}\Omega$ ou $2,70 \times 10^2 \Omega$ (3)

Algarismos significativos | Arredondamentos

Exemplos $6,62 \times 10^{-34} \rightarrow 6,6 \times 10^{-34}$ (2)

$$5,67 \times 10^{-8} \rightarrow 5,7 \times 10^{-8} \text{ (2)}$$

$$3,45 \rightarrow 3,4 \text{ (2)}$$

$$3,55 \rightarrow 3,6 \text{ (2)}$$

Soma $1,23 + 45,6 = 46,83 \rightarrow 46,8$ (1 casa decimal)

Produto

$$\left\{ \begin{array}{l} 1,2 \times 345,6 = 414,72 \rightarrow 4,1 \times 10^2 \text{ (2)} \\ \Delta(xy) = 1,2 \times 0,1 + 345,6 \times 0,1 = 34,68 \approx 0,3 \times 10^2 \end{array} \right.$$
$$\left\{ \begin{array}{l} 6,22 \times 345,6 = 2149,632 \rightarrow 2,150 \times 10^3 \text{ (4)} \\ \Delta(xy) = 6,22 \times 0,1 + 345,6 \times 0,01 = 4,078 \approx 0,004 \times 10^3 \end{array} \right.$$

Resumo

Analisar os dados experimentais e **calcular a média**

– manter todos os algarismos –

Calcular o **erro padrão**

– manter todos os algarismos –

Determinar os **algarismos significativos do erro**

– considerando o **valor de N** –

Arredondar a média apropriadamente

Incluir as unidades

Propagação dos erros | Uma variável

Medindo a variável A , determinamos a média \bar{A} e o erro padrão α_A

Consideremos a função $Z = f(A)$

O valor mais provável de Z é $\bar{Z} = f(\bar{A})$

Mas a incerteza de Z é uma função de A e da sua incerteza

$$\alpha_Z = \left| f(\bar{A} + \alpha_A) - f(\bar{A}) \right|$$

Se α_A for pequeno

$$\alpha_Z = \left| \frac{dZ}{dA} \right| \alpha_A$$

E o que se passa para funções de mais que uma variável?

Consideremos a função $Z = f(A, B, C, \dots)$

O valor mais provável de Z é $\bar{Z} = f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C}, \dots)$

Mas a incerteza de Z é uma função de **todas** as variáveis e das suas incertezas

$$\alpha_Z^A = \left| f(\bar{A} + \alpha_A, \bar{B}, \bar{C}, \dots) - f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C}, \dots) \right|$$

$$\alpha_Z^B = \left| f(\bar{A}, \bar{B} + \alpha_B, \bar{C}, \dots) - f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C}, \dots) \right|$$

$$\alpha_Z^C = \left| f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C} + \alpha_C, \dots) - f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C}, \dots) \right|$$

...

$$\alpha_Z = \sqrt{(\alpha_Z^A)^2 + (\alpha_Z^B)^2 + (\alpha_Z^C)^2 + \dots}$$

Se as incertezas das variáveis independentes forem pequenas

$$\alpha_Z^A = \left| f(\bar{A} + \alpha_A, \bar{B}, \bar{C}, \dots) - f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C}, \dots) \right| = \left| \frac{\partial Z}{\partial A} \right| \alpha_A$$

$$\alpha_Z^B = \left| f(\bar{A}, \bar{B} + \alpha_B, \bar{C}, \dots) - f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C}, \dots) \right| = \left| \frac{\partial Z}{\partial B} \right| \alpha_B$$

$$\alpha_Z^C = \left| f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C} + \alpha_C, \dots) - f(\bar{A}, \bar{B}, \bar{C}, \dots) \right| = \left| \frac{\partial Z}{\partial C} \right| \alpha_C$$

...

$$\alpha_Z = \sqrt{\left(\frac{\partial Z}{\partial A} \right)^2 (\alpha_A)^2 + \left(\frac{\partial Z}{\partial B} \right)^2 (\alpha_B)^2 + \left(\frac{\partial Z}{\partial C} \right)^2 (\alpha_C)^2 + \dots}$$

Representação gráfica

Representação de uma variável y em função de uma variável x

Relação não-linear

Os pontos distribuem-se sobre uma curva

Procedemos à **linearização** ou a um **ajuste de uma curva**

Relação linear

Os pontos distribuem-se sobre uma reta: $y = m x + b$

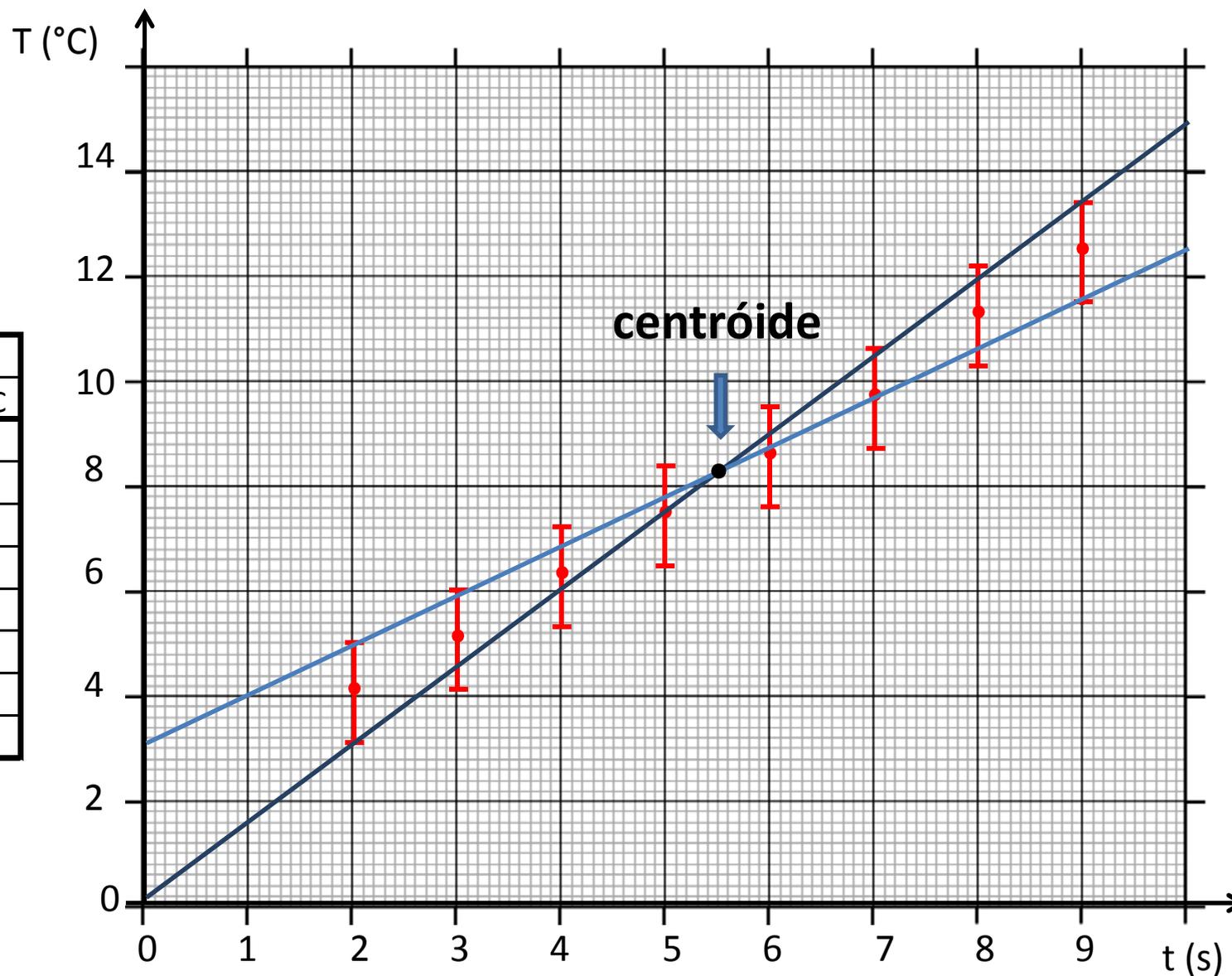
Estimamos os valores de m (declive) e b (ordenada na origem)

- Método gráfico
- Expressões analíticas
- Calculadora gráfica
- Folhas de cálculo (e.g. Excel)

Representação gráfica | Relação linear

Método gráfico

t/s	T/°C
± 0.6 s	± 1.0 °C
2.0	4.1
3.0	5.1
4.0	6.3
5.0	7.5
6.0	8.5
7.0	9.7
8.0	11.3
9.0	12.5



Para as duas retas calcula-se o declive e a ordenada na origem

$$m_{\max} = \frac{14,8 - 0,2}{10,0 - 0,0} = 1,46$$

$$b_{\min} = 0,2$$

$$m_{\min} = \frac{12,4 - 3,0}{10,0 - 0,0} = 0,94$$

$$b_{\max} = 3,0$$

$$m \pm \Delta m = \frac{1,46 + 0,94}{2} \pm \frac{1,46 - 0,94}{2}$$

$$b \pm \Delta b = \frac{3,0 + 0,2}{2} \pm \frac{3,0 - 0,2}{2}$$

$$m = 1,2 \pm 0,3$$

$$b = 1,6 \pm 1,4$$

Expressões analíticas (método dos mínimos quadrados)

$$m = \frac{N \sum x_i y_i - \sum x_i \sum y_i}{\Delta}$$

$$\alpha_m = \alpha_{\text{CU}} \sqrt{\frac{N}{\Delta}}$$

$$b = \frac{\sum x_i^2 \sum y_i - \sum x_i \sum x_i y_i}{\Delta}$$

$$\alpha_b = \alpha_{\text{CU}} \sqrt{\frac{\sum x_i^2}{\Delta}}$$

$$\Delta = N \sum x_i^2 - \left(\sum x_i\right)^2$$

$$\alpha_{\text{CU}} = \sqrt{\frac{1}{N-2} \sum (y_i - m x_i - b)^2}$$

$$m \pm \alpha_m$$

$$b \pm \alpha_b$$

**O método dos mínimos quadrados não responde à questão:
Serão os dados consistentes com uma linha reta?**

Representação gráfica

Qualidade do ajuste linear

- 2/3 dos pontos estão sobre a reta de ajuste, dentro das barras de erro
- dos outros pontos, **metade estão acima da linha, metade estão abaixo**

É muito útil fazer o gráfico dos **resíduos** $r_i = y_i - y(x_i)$

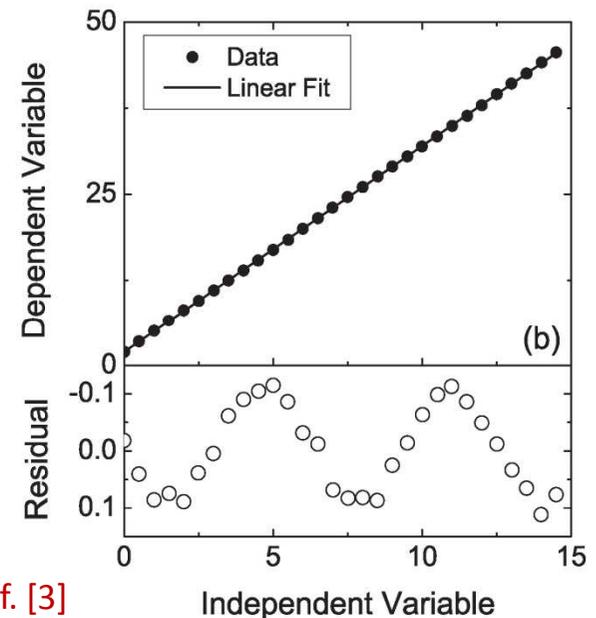
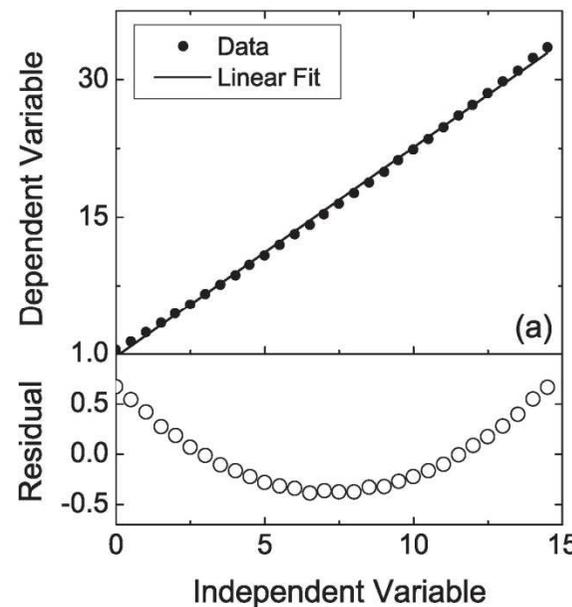
[Figura] Conjunto de dados com ajuste linear.

As barras de erro são demasiado pequenas para serem vistas.

Em ambos os casos, uma inspeção visual sugere um bom ajuste. Mas, **os gráficos dos resíduos revelam estruturas**. No modelo deve ser incluído

(a) **termos quadráticos**

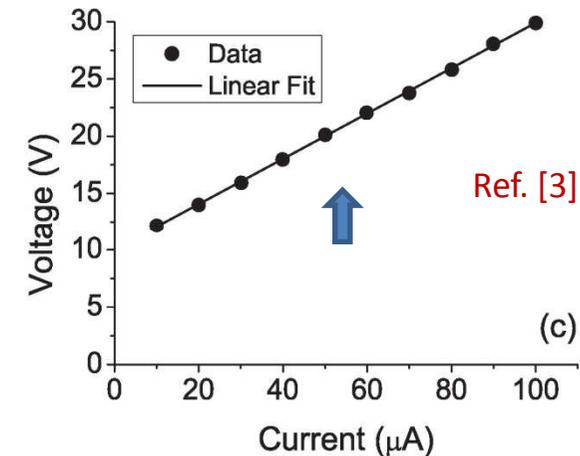
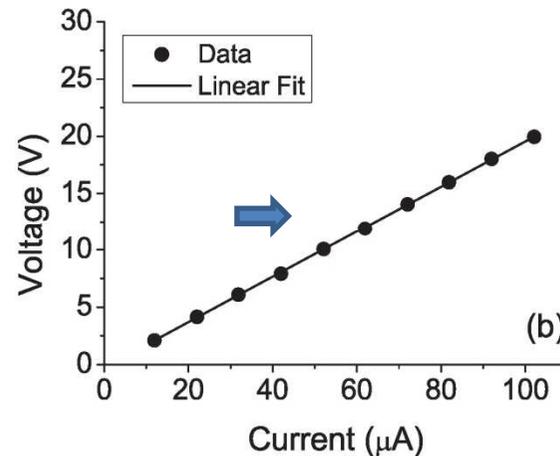
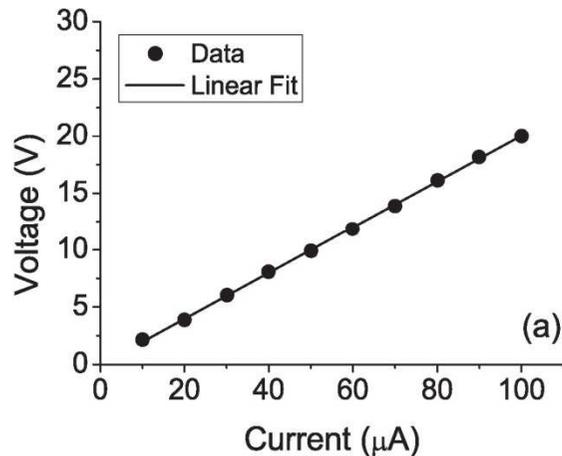
(b) **uma variação sinusoidal**



Ref. [3]

Representação gráfica

Uso de gráficos para determinar erros sistemáticos



Três experiências para determinar o valor de uma resistência

(a) **Voltímetro e amperímetro calibrados**

$$m = (200 \pm 2) \text{k}\Omega \mid b = (0,0 \pm 0,1) \text{V}$$

(b) **Amperímetro com erro de calibração**

$$m = (200 \pm 2) \text{k}\Omega \mid b = (-0,26 \pm 0,06) \text{V}$$

(c) **Voltímetro com erro de calibração**

$$m = (200 \pm 2) \text{k}\Omega \mid b = (10,09 \pm 0,09) \text{V}$$

Referências

- [1] IPQ e INMETRO, **Vocabulário Internacional de Metrologia (VIM)**, 2012
- [2] M C Abreu, L Matias e L F Peralta, **Física Experimental – Uma introdução**, Editorial Presença, 1994
- [3] I G Hughes e T P A Hase, **Measurements and their Uncertainties**, Oxford, 2010
- [4] <http://www.stefanelli.eng.br/webpage/metrologia/i-metrologia.html>

Parte experimental

Determinar a **massa volúmica** de uma esfera de aço

Steel

From Wikipedia, the free encyclopedia

For other uses, see [Steel \(disambiguation\)](#).

Steel is an **alloy** of iron and other elements, including **carbon**. When carbon is the primary alloying element, its content in the steel is between 0.002% and 2.1% by weight. The following elements are always present in steel: carbon, **manganese**, **phosphorus**, **sulfur**, **silicon**, and traces of **oxygen**, **nitrogen** and **aluminum**. Alloying elements intentionally added to modify the characteristics of steel include: **manganese**, **nickel**, **chromium**, **molybdenum**, **boron**, **titanium**, **vanadium** and **niobium**.^[1]

The **density** of steel varies based on the alloying constituents but usually ranges between 7,750 and 8,050 kg/m³ (484 and 503 lb/cu ft), or 7.75 and 8.05 g/cm³ (4.48 and 4.65 oz/cu in).^[4]



Densidade do aço

Parte experimental

Determinar a **área**, o **volume** e a **densidade** de uma folha de papel A4 80g/m²

Tamanhos de papel das séries A, B e C,
da norma ISO 216 (em milímetros):

	série A		série B		série C
4A0	1682 × 2378	–	–	–	–
2A0	1189 × 1682	–	–	–	–
A0	841 × 1189	B0	1000 × 1414	C0	917 × 1297
A1	594 × 841	B1	707 × 1000	C1	648 × 917
A2	420 × 594	B2	500 × 707	C2	458 × 648
A3	297 × 420	B3	353 × 500	C3	324 × 458
A4	210 × 297	B4	250 × 353	C4	229 × 324
A5	148 × 210	B5	176 × 250	C5	162 × 229
A6	105 × 148	B6	125 × 176	C6	114 × 162
A7	74 × 105	B7	88 × 125	C7	81 × 114
A8	52 × 74	B8	62 × 88	C8	57 × 81
A9	37 × 52	B9	44 × 62	C9	40 × 57
A10	26 × 37	B10	31 × 44	C10	28 × 40

A tolerância especificada pela norma é de:

- ±1.5 mm para dimensões até 150 mm,
- ±2 mm para medidas de 150 a 600 mm, e
- ±3 mm para dimensões acima de 600 mm.

