Universidade Federal do Paraná Departamento de Química QUÍMICA ANALÍTICA FUNDAMENTAL

Mitos e verdades da análise química





Prof. Dr. Patricio Peralta-Zamora Profa. Dra. Noemi Nagata Prof. Dr. Gilberto Abate





ATRIBUIÇÕES DO ENGENHEIRO QUÍMICO

(Conselho Regional Química) (Resolução Normativa do CFQ nº 36, de 25/4/1974)

Compete ao engenheiro químico as seguintes atividades referentes à área química

- 1 Direção, Supervisão e Responsabilidade Técnica.
- 2 Assessoria, Consultoria e Comercialização.
- 3 Perícia, Serviços Técnicos e Laudos.
- 4 Magistério.
- 5 Desempenho de Cargos e Funções Técnicas.
- 6 Pesquisa e Desenvolvimento.
- 7 Análise Química e Físico-química, Padronização e CQ.
- 8 Produção, Tratamentos de Resíduos.
- 9 Operação e Manutenção de Equipamentos.
- 10 Controle de Operações e Processos.
- 11 Pesquisa e Desenvolvimento de Processos Industriais.
- 12 Execução de Projetos de Processamento.
- 13 Estudo de Viabilidade Técnico Econômica.
- 14 Projeto e Especificações de Equipamentos.
- 15 Fiscalização de Montagem e Instalação de Equipamentos.
- 16 Condução de Equipe de Montagem e Manutenção.



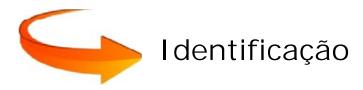


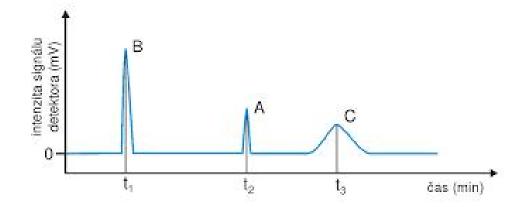


QUÍMICA ANALÍTICA

Desenvolvimento e aplicação de ferramentas úteis para a determinação quantitativa e qualitativa de espécies químicas de interesse.

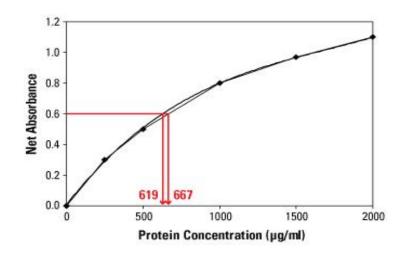
ANÁLISE QULITATIVA





ANÁLISE QULITATIVA



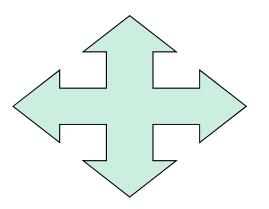




QUÍMICA ANALÍTICA

Inúmeras espécies de interesse

350.000 produtos químicos registrados



Matrizes de extrema complexidade

Àguas naturais/Solos Tecidos vegetai e animais Fluidos corpóreos

Concentrações cada vez menores

Traços
Ultra-traços

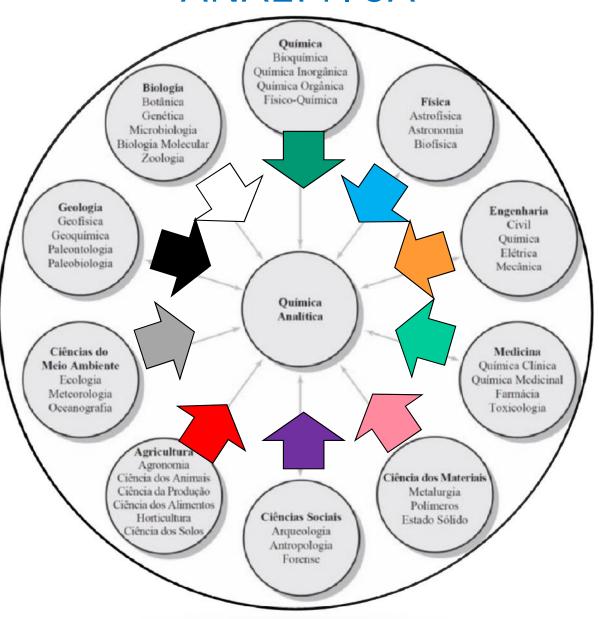


GRANDE COMPLEXIDADE











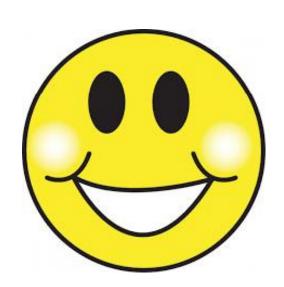
Convencionais

Química Ambiental Determinação da qualidade da água

Agronomia Determinação da fertilidade do solo

Indústria

Matéria primas, controles em processo,
produtos acabados, resíduos, etc.





Menos convencionais

Arqueologia Datação

Arte Autenticação

Ciência forense Identificação de fraudes, drogas, etc.





VERDADEIRA OU FALSA?

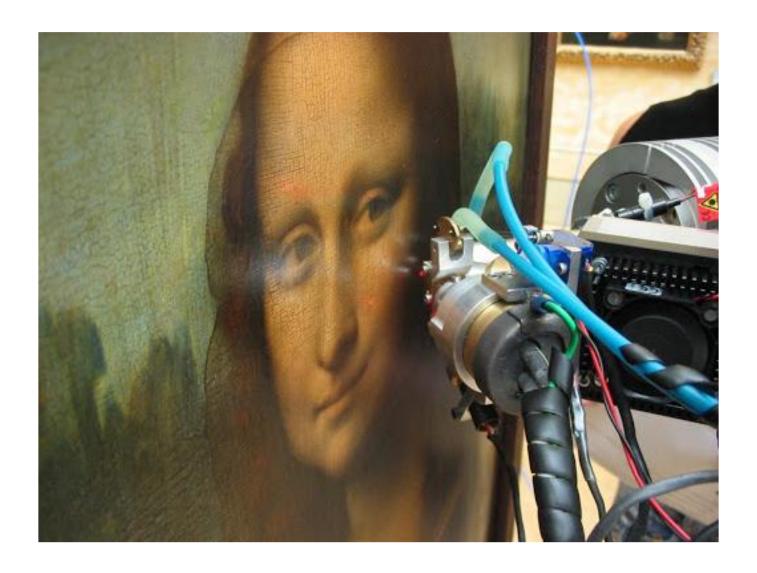








ANÁLISE INSTRUMENTAL

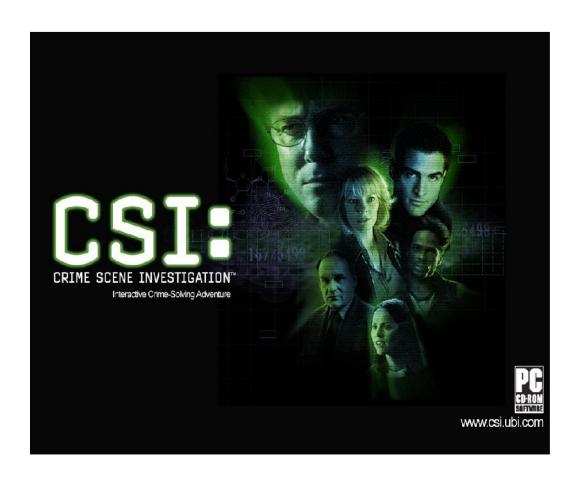


http://enygf2015.org/program/technical-visits/louvre-rte/



MITOS DA CIÊNCIA?

O CRIME NÃO COMPENSA!



A Ciência Forense não permite!



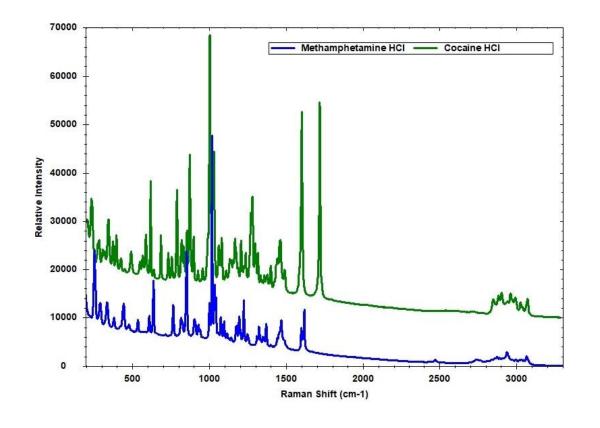




ANÁLISE FORENSE







https://www.rigaku.com/de/products/raman/progeny https://www.azom.com/article.aspx?ArticleID=16349



OBJETIVOS

DESENVOLVER, MODIFICAR E COMBINAR TÉCNICAS ANALÍTICAS

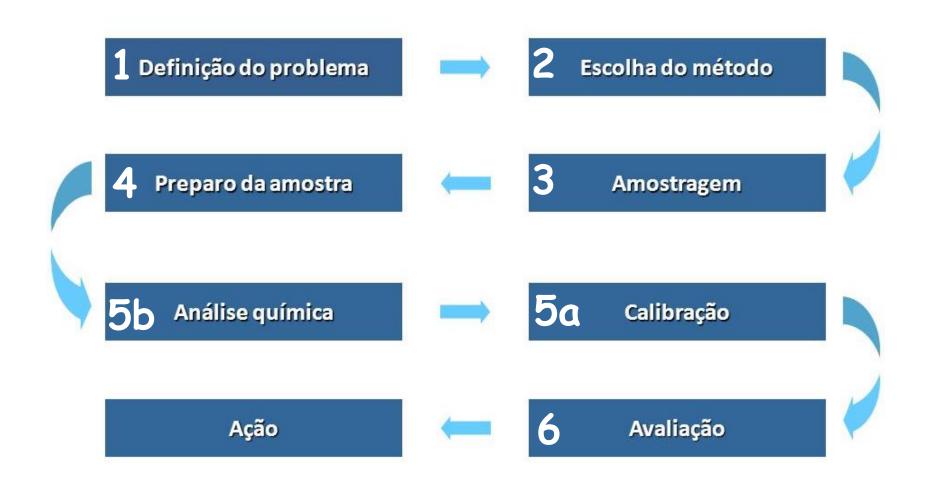


- Aumentar Sensibilidade
- Diminuir Interferências
 - Obter Especiação
 - Diminuir Custos
 - Aumentar velocidade
 - Aumentar robustez





ETAPAS DA ANÁLISE QUÍMICA





DEFINIÇÃO DO PROBLEMA

OBJETIVO DA ANÁLISE

O que se pretende demonstrar?

Fertilidade

Vs

Explosão

Qual o uso que será dado ao resultado? Compra

Vs

Antidoping



Qual o rigor analítico necessário?

Embora o rigor analítico seja recomendável em qualquer circunstancia, existem atenuantes que podem ser consideradas.



O ARSENAL DA QUÍMICA ANALÍTICA

Métodos clássicos Titulometria e gravimetria

Métodos eletroanalíticos Potenciometria, voltametria, etc.

Métodos espectroscópicos Absorção, emissão, fluorescência, etc.

Métodos cromatográficos Líquida, gasosa, etc. Quando usar?
Como usar?
Como otimizar?
Como interpretar?





CRITÉRIOS

Compatibilidade entre a concentração da espécie de interesse e a sensibilidade fornecida pela ferramenta analítica.

Compatibilidade entre a complexidade da matriz (presença de interferentes) e a seletividade da técnica.

Facilidade na implementação da metodologia. Maior número de etapas (abertura, diluição, pré-concentração, separação, etc.), maior risco de contaminação ou perda da espécie de interesse. Assim, quanto mais simples, melhor.





CASOS ESPECIAIS

- ➤ Tamanho da amostra (análise clínica e forense)
- ➤ Necessidade de preservação (técnicas nãodestrutivas, autenticação de obras de arte e peças arqueológicas).
- ➤ Velocidade de análise (controle de qualidade de processos industriais)
- ➤ Implementação de sistema on line (monitoramento contínuo, em tempo real).



Toda análise química é complexa. Muito mais quando a espécie de interesse se encontra em baixa concentração e em uma matriz de grande complexidade.

Não conhecer a história de um objeto de análise (procedência, natureza, composição aproximada, etc.) é meio caminho andado para o fracasso analítico.







INFORMAÇÕES RELATIVAS À AMOSTRA

Faixa de concentração e forma química da espécie de interesse

Interferentes que puderem existir na matriz em análise.

O que já foi feito?







Em época de rede mundial de computadores ignorância é crime!!!



DEFINIÇÃO DO PROBLEMA

CONSELHOS PRELIMINARES

"Porém, igual a um homem que caminha solitário e na absoluta escuridão, decidi ir tão lentamente, e usar de tanta ponderação em todas as coisas, que, mesmo se avançasse muito pouco, ao menos evitaria cair"

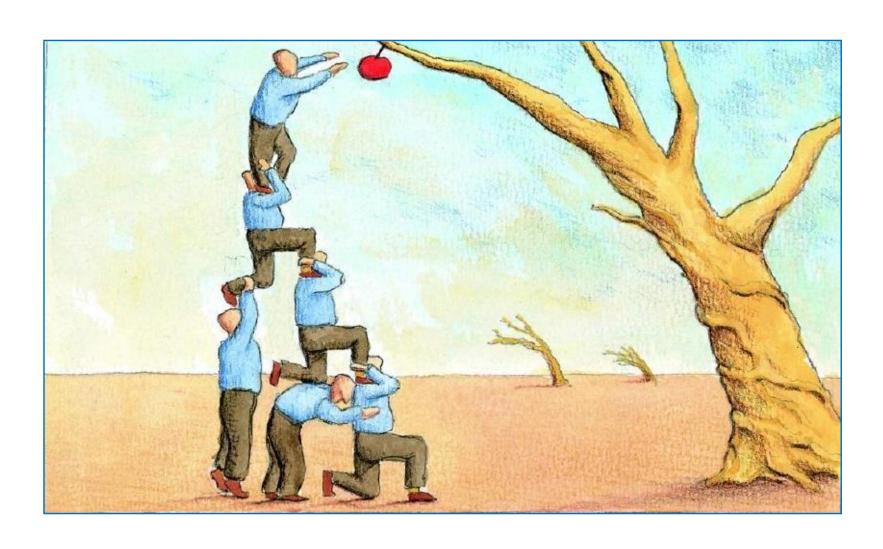


René Descartes (Discurso do método)



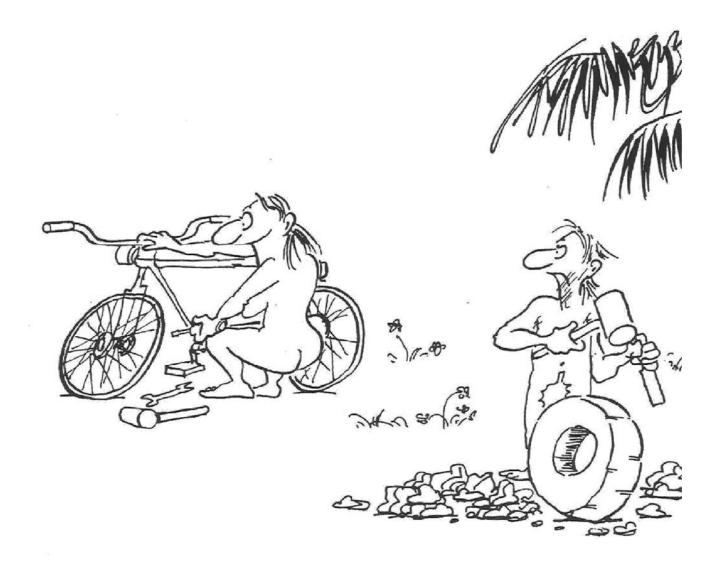
- A Química Analítica deixou de ser uma especialidade que pudesse ser dominada por apenas um especialista.
- Seguindo a tendência da ciência moderna, os profissionais desta área foram obrigados a optar por uma sub-especialidade.
- Desta forma, surgiram os especialistas em técnicas espectroscópicas, eletroquímicas, cromatográficas, etc., sub-especialidades estas, que ainda podem ser divididas, em função do grande e crescente número de técnicas instrumentais que são desenvolvidas a cada ano.





Colaborar é preciso!!!

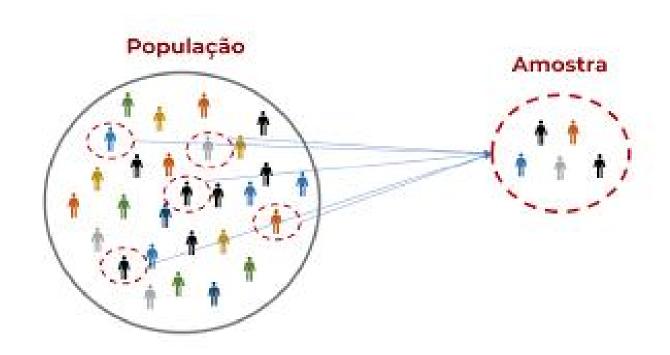






AMOSTRAGEM

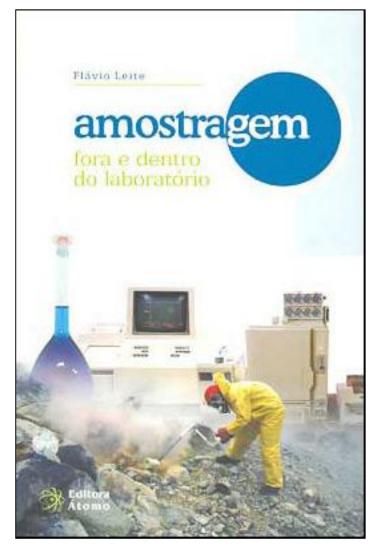
"Arte de selecionar amostra representativa" (Inferências)

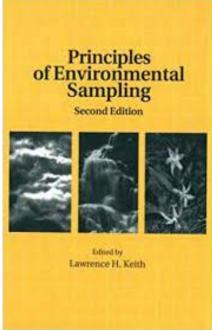


Não é necessário comer o bolo todo para ver se é bom

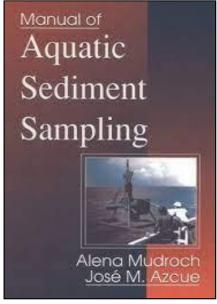


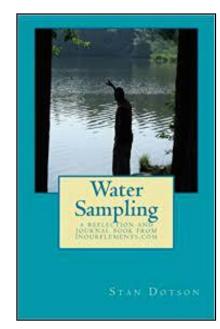
AMOSTRAGEM

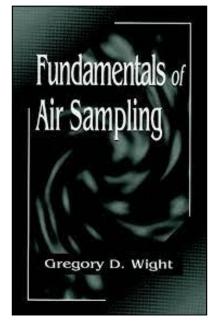














PREPARO DA AMOSTRA

AMOSTRA (sólida, líquida, gasosa) COMPATIBILIZAÇÃO



TÉCNICA ANALÍTICA

EXTRAÇÃO
DISSOLUÇÃO
DILUIÇÃO
PRÉ-CONCENTRAÇÃO
ELIMINAÇÃO DE INTERFERENTES

ETC.

ETC.

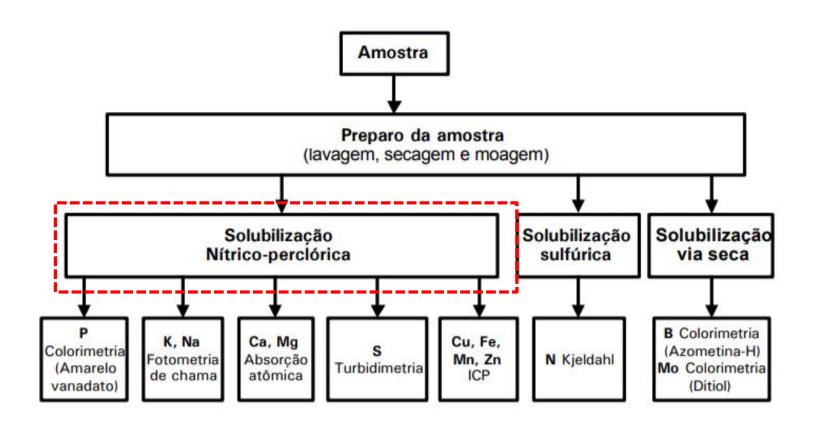
ETC.





PRFPARO DA AMOSTRA

MÉTODOS DE ANÁLISE DE TECIDOS VEGETAIS UTILIZADOS NA EMBRAPA SOLOS





PREPARO DA AMOSTRA

SOLUBILIZAÇÃO NÍTRICO/PERCLÓRICA

- ·Transferir 500 mg de material vegetal seco e moído para tubo digestor;
- ·Adicionar 4,0mL de ácido nítrico; · deixar em repouso por aproximadamente 12 horas (digestão prévia); ·
- ·Aquecer gradativamente até $120^{\circ}C$; · permanecer nesta temperatura até cessar totalmente o desprendimento de NO_2 (vapor castanho).
- ·Adicionar 2,0mL de ácido perclórico; · aumentar a temperatura gradativamente para $180^{\circ}C$; · manter a temperatura até se obter fumos brancos de $HClO_4$ e o extrato se apresentar incolor; ·
- ·Esfriar; · completar o volume para 25mL com água ultra pura.



PREPARO DA AMOSTRA

Não existem técnicas analíticas instrumentais completamente livres de interferência. Em função deste fato, o conceito de especificidade é utópico.

Não existem técnicas analíticas instrumentais que apresentem uma sensibilidade ilimitada. Em função deste fato, a determinação de concentrações muito baixas usualmente representa um desafio, o qual muitas vezes só pode ser contornado recorrendo-se ao uso de técnicas de pré-concentração centenárias.





CONSELHOS PRELIMINARES

"Um método pode ser definido como uma série de regras para tentar resolver um problema. No caso do método científico, estas regras são bem gerais. Não são infalíveis e não suprem o apelo à imaginação e à intuição do cientista"

Fernando Gewandsznajder (O método nas ciências naturais e sociais).



CALIBRAÇÃO E ANÁLISE

Sinais obtidos por equipamentos e instrumentos devem ser calibrados para evitar erros nas medidas.

De acordo com o INMETRO, calibração é o conjunto de operações que estabelece, sob condições especificadas, a relação entre os valores indicados por um instrumento de medição ou sistemas de medição ou valores representados por uma medida materializada ou material de referência, e os valores correspondentes das grandezas estabelecidas por padrões.

Calibração em Química Analítica é a operação que determina a relação funcional entre valores medidos (usualmente por um sistema instrumental de análise) e grandezas analíticas que caracterizam uma espécie de interesse contida na amostra (usualmente concentração).



CALIBRAÇÃO E ANÁLISE

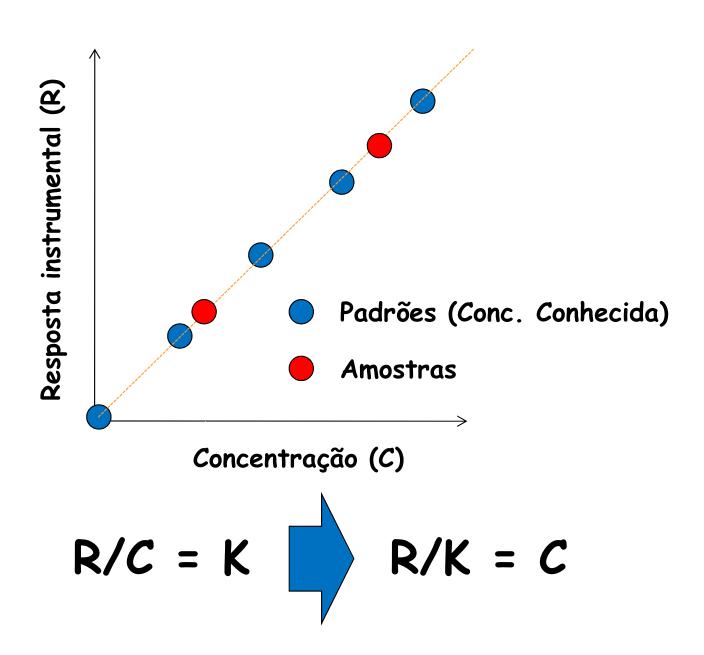






CALIBRAÇÃO E ANÁLISE

Curva analítica externa





AVALIAÇÃO DOS RESULTADOS

TRATAMENTO DE DADOS ANALÍTICOS

"Disso resulta que é mais frequente recolherem-se informações sobre as coisas desconhecidas que dedicar-se atenção às já conhecidas"

Francis Bacon

(Aforismos sobre a interpretação

da natureza e o reino do homem)

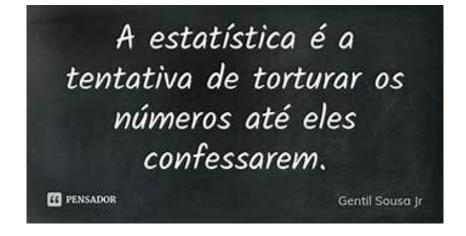


TRATAMENTO DE DADOS ANALÍTICOS

Algarismos significativos Exatidão (Erros) Precisão (Desvios) Repetibilidade Reprodutibilidade

Distribuição normal Rejeição de resultados (Teste Q) Comparação de médias (Teste t) Comparação de precisões (Teste F)

Expressão de resultados



TRATAMENTO DE DADOS ANALÍTICOS

