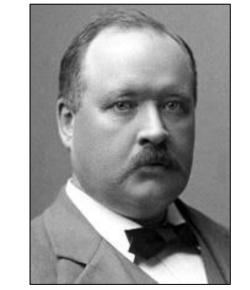
#### Escola Estadual Doutor Mário Guimarães

## Acidez, Basicidade e Indicadores Naturais

Aline Camargo
Licenciatura em química / UFRJ
26 de março de 2013

## Arrhenius (1887)

Ácido  $\rightarrow$  HA  $\rightarrow$  H<sup>+</sup>+ A<sup>-</sup>



Ácido Clorídrico 
$$\longrightarrow$$
 HCI  $\longrightarrow$  H++ CI-

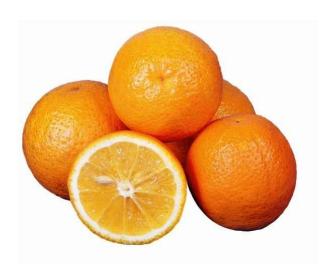
Base  $\rightarrow$  BOH  $\rightarrow$  B<sup>+</sup> + OH<sup>-</sup>

Hidróxido de sódio → NaOH → Na++OH-

# Substâncias ácidas e básicas do nosso cotidiano



















#### Refrigerantes em excesso faz mal a saúde?

✓ Podem fragilizar os ossos, cabelos e unhas, pois contém ácido fosfórico.

О—Н | H—О—Р—О—Н || О

- ✓ Os refrigerantes em geral danificam os dentes, pois sua acidez promove uma erosão dentária que leva à perda de minerais no esmalte dental.
- ✓ O uso frequente de refrigerante pode causar dor de estômago e gerar gases intestinais que causam dor e desconforto abdominal.

#### Como os antiácidos agem no estomago?

- ✓ O desconforto estomacal pode ser ocasionado por alimentação incorreta que estimula o estômago a produzir mais ácido clorídrico para auxiliar na digestão.
- ✓ Os Antiácidos estomacais são substâncias básicas que possuem o poder de neutralizar o excesso de HCI (ácido clorídrico) do suco gástrico presente em nosso estômago.

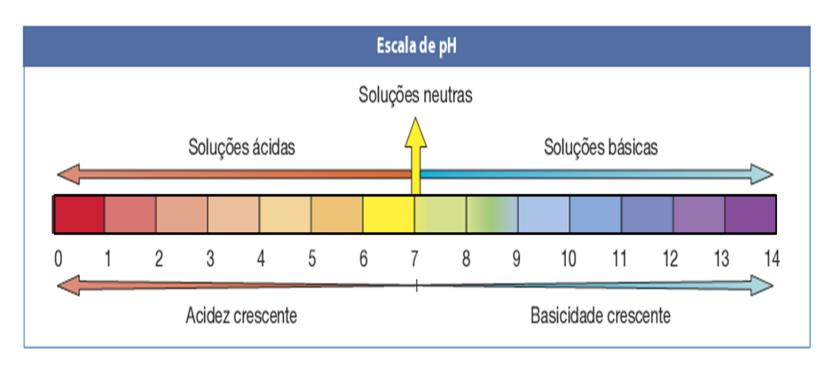
Qual a importância de conhecer a acidez ou basicidades das substâncias no nosso cotidiano?



Qual a importância dessas substâncias para as nossas vidas?

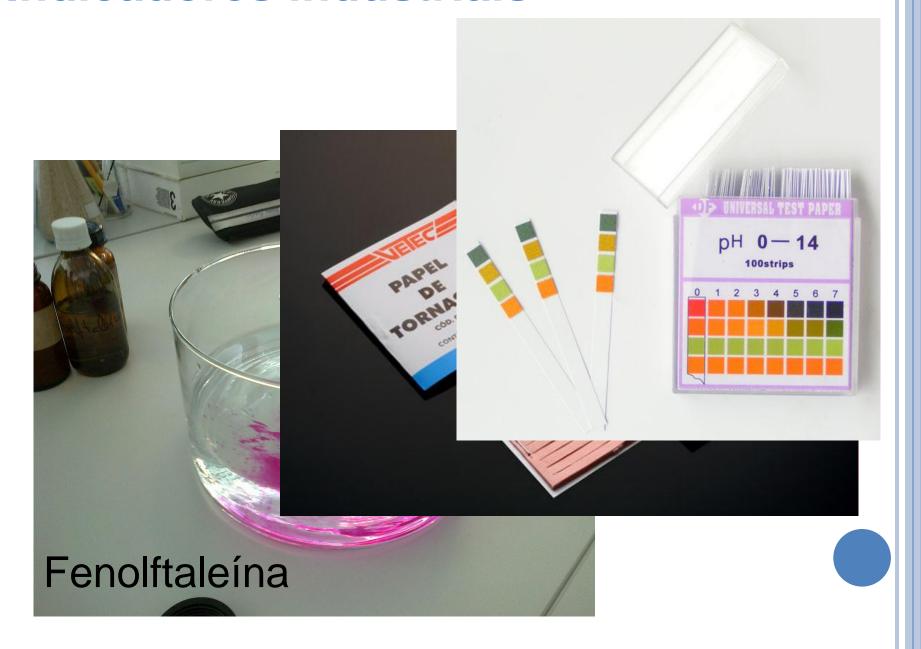
## Escala de pH

✓ Determina se uma substância é ácida, básica ou neutra.



Substância	рН
Suco gástrico	2.0
Suco de limão	2.4
Vinagre	2.9
Café	5.0
Água	7.0
Sabonete	9.0
Água sanitária	12.5

#### Indicadores industriais



#### **Indicadores naturais**

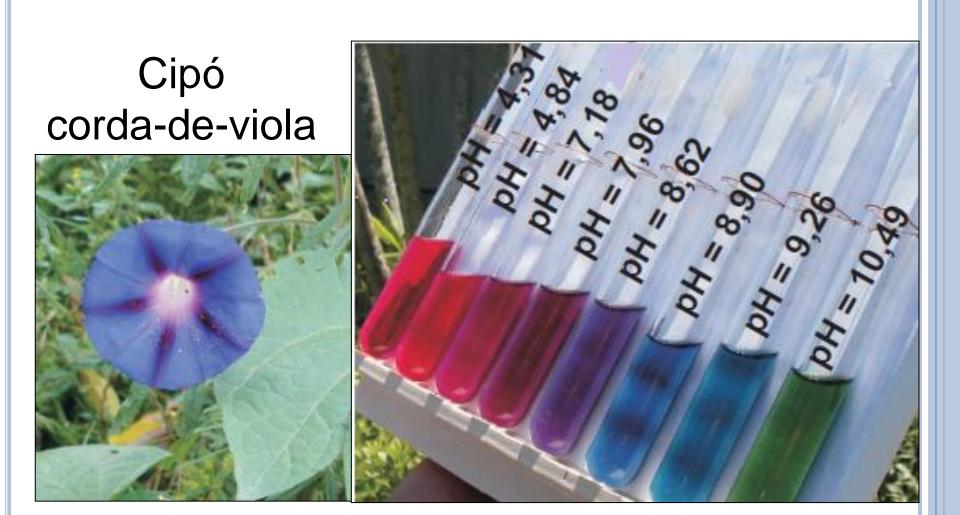








#### **Antocianinas**



## Fazendo nosso próprio papel indicador ácido-base

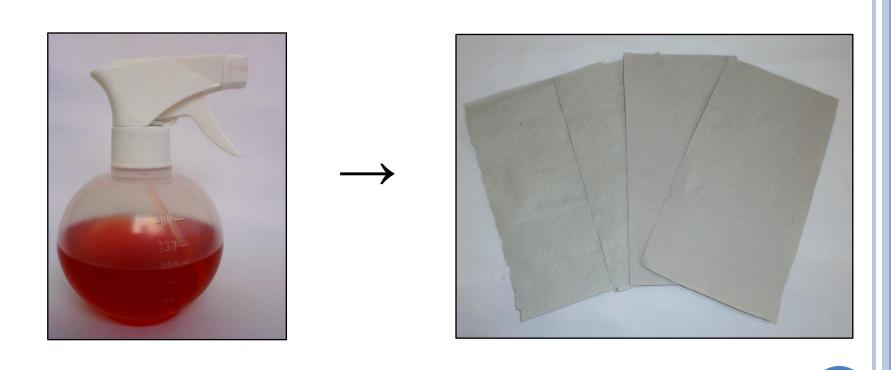


Dracena ← Vermelha

#### 1º passo: Preparação do extrato alcoólico do fruto.



2º passo: Impregnar a folha de papel confeccionada no encontro anterior com o extrato obtido.



**3º passo**: Testar o papel indicador em substâncias presentes no nosso cotidiano e anotar os resultados observados.



### Referências Bibliográfica

Terci, D.B.L. e Rossi, A.V.; Química Nova, 4, 684-688, **2002**.

Texeira L. N.; Stringheta P. C.; Oliveira F. A.; Revista Ceres, 4, 297-304, **2008**.

Chagas, P. A.; Química Nova na Escola, 9, 28-30, 1999.

Lima, A. C. S.; Afonso J. A.; Química Nova na Escola, 3, 210-215, **2009**.