

#### UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO ESCOLA SUPERIOR DE AGRICULTURA "LUIZ DE QUEIROZ" DEPARTAMENTO DE ENGENHARIA DE BIOSSISTEMAS LEB 306 – Meteorologia Agrícola 1º Semestre de 2018



#### Umidade do Ar

Prof. Fábio Marin

# Composição da Atmosfera

Gases	% volume
Nitrogênio (N <sub>2</sub> )	78,08
Oxigênio (O <sub>2</sub> )	20,94
Argônio (Ar)	0,93
Dióxido de Carbono (CO <sub>2</sub> )	0,003 (var.)
O <sub>3</sub> , H <sub>2</sub> , Cr, Xe, Me	traços
Vapor d'água	0 - 4

#### Lei de Dalton das Pressões Parciais

Cada constituinte da atmosfera exerce uma pressão sobre a superfície independente da presença dos outros. Desse modo, a pressão total, ou PRESSÃO ATMOSFÉRICA - Patm, é igual a soma das pressões de cada gás ou vapor. Se a pressão de interesse for a pressão de vapor d'água (e<sub>a</sub>)

$$Patm = Par + e_a$$

# Pressão de vapor d'água

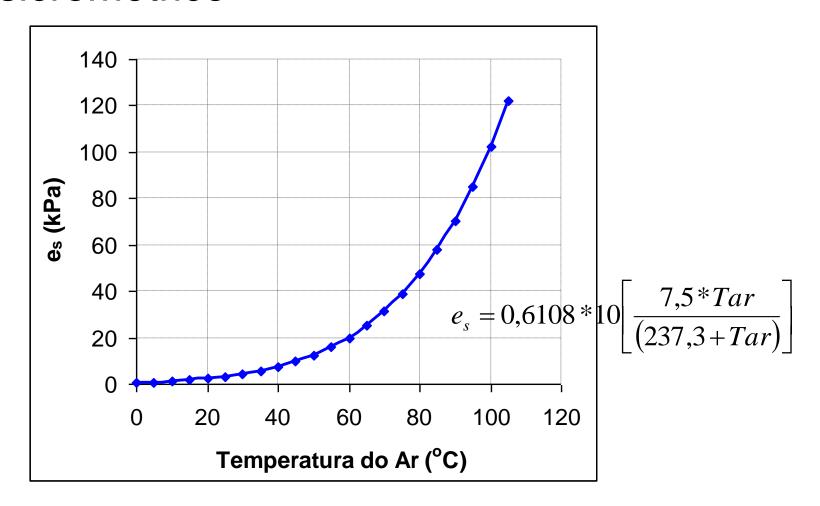
O símbolo e<sub>a</sub> representa a pressão exercida pela massa de vapor d'água existente na atmosfera, que pode variar de zero a um valor máximo chamado de *pressão de saturação* de vapor (e<sub>s</sub>).

O valor de e<sub>s</sub> é dependente da temperatura na forma

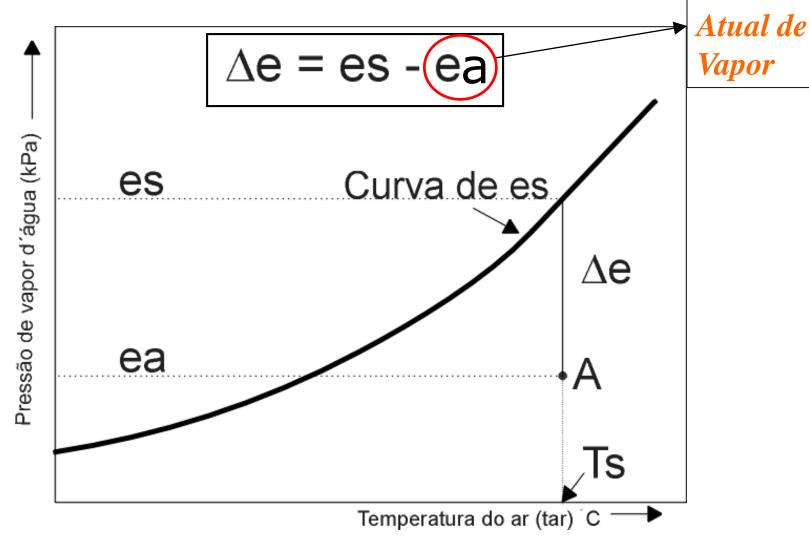
$$e_s = 0.6108 * 10 [7.5*tar/(237.3 + tar)]$$

conhecida com Equação de Tetens

# Equação de Tetens – Gráfico Psicrométrico



# Déficit de Pressão de Vapor (∆e ou DPV)<sub>Pressão</sub>



## Definições

Pressão Atual de Vapor (ea) – Pressão exercida pelo vapor d'água na condição de ar não saturado.

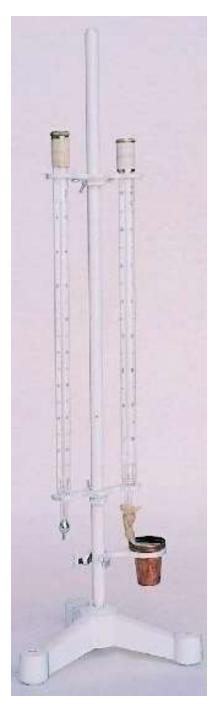
É determinada através da equação psicrométrica:

$$e_a = e_{s(Tu)} - A * P * (Ts - Tu)$$

**e**<sub>s(Tu)</sub> é a **e**<sub>s</sub> na temperatura **Tu**; **A** é o coeficiente Psicrométrico (0,00067 °C<sup>-1</sup> p/ ventilados e 0,00080 °C<sup>-1</sup> para não ventilados). P é a Pressão Atmosférica (kPa). Ao produto A\*P denomina-se constante psicrométrica (γ). Considerando P=93kPa, tem-se γ = **0,062 Kpa** °C<sup>-1</sup> ou γ = 0,074 Kpa °C<sup>-1</sup>

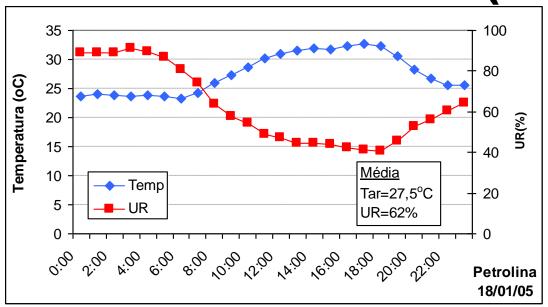
#### **Psicrômetros**

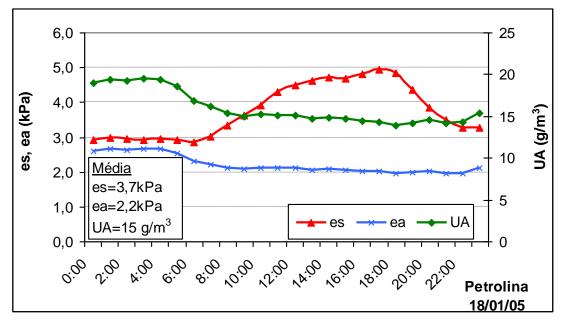
Dois termômetros - um com bulbo úmido e outro seco, permitindo a estimativa da pressão parcial de vapor

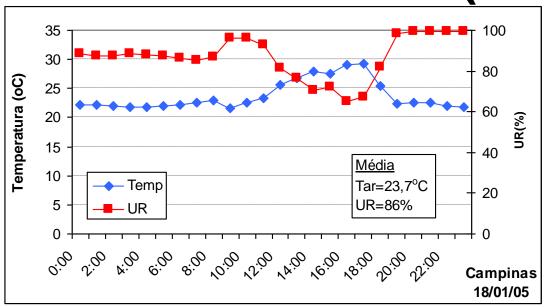


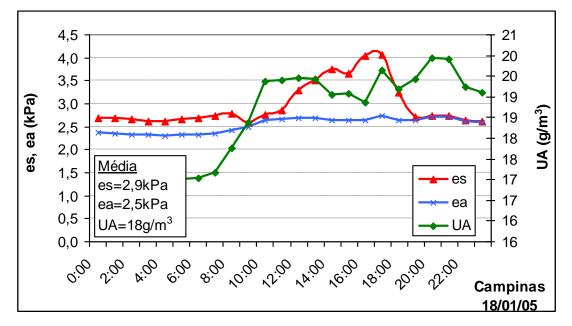
Umidade Relativa do ar (UR) – Relação entre a quantidade de vapor existente no ar e que existiria se o mesmo estivesse saturado na mesma temperatura.

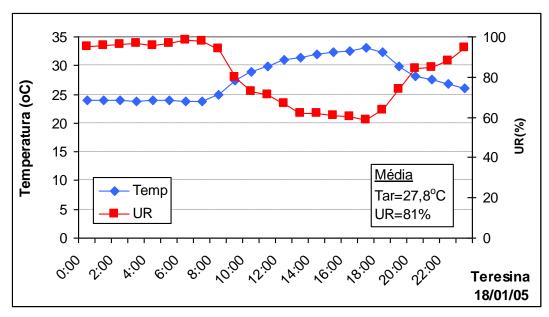
$$UR = \frac{e_a}{e_s} \quad ou \quad UR = \frac{UA}{US}$$

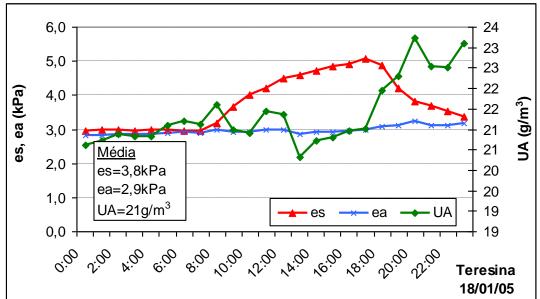


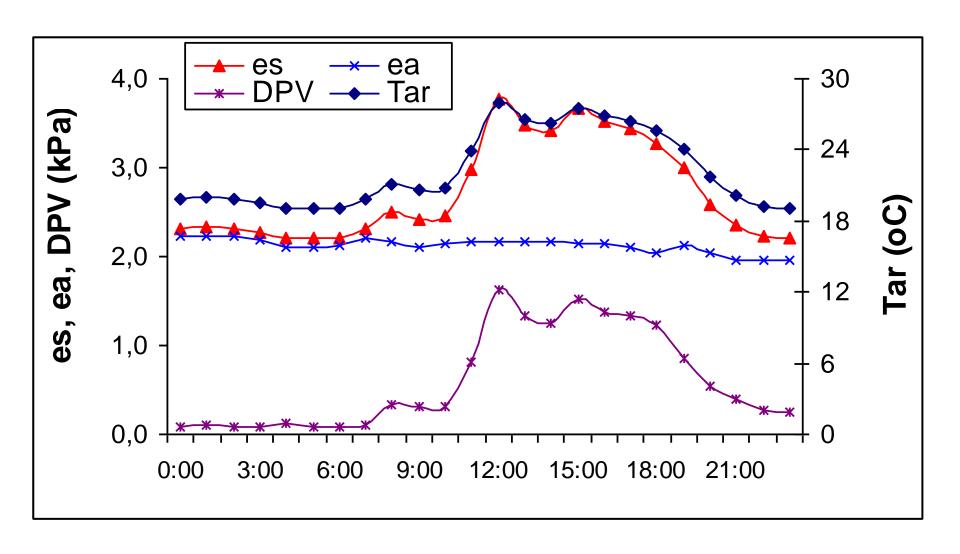












### Temperatura do Ponto de Orvalho

Temperatura abaixo da qual há saturação do ambiente.

$$To = \frac{237,3 \cdot \log\left(\frac{e_a}{0,6108}\right)}{7,5 - \log\left(\frac{e_a}{0,6108}\right)}$$

#### Umidade absoluta

Massa de vapor d'água por metro cúbico de ar

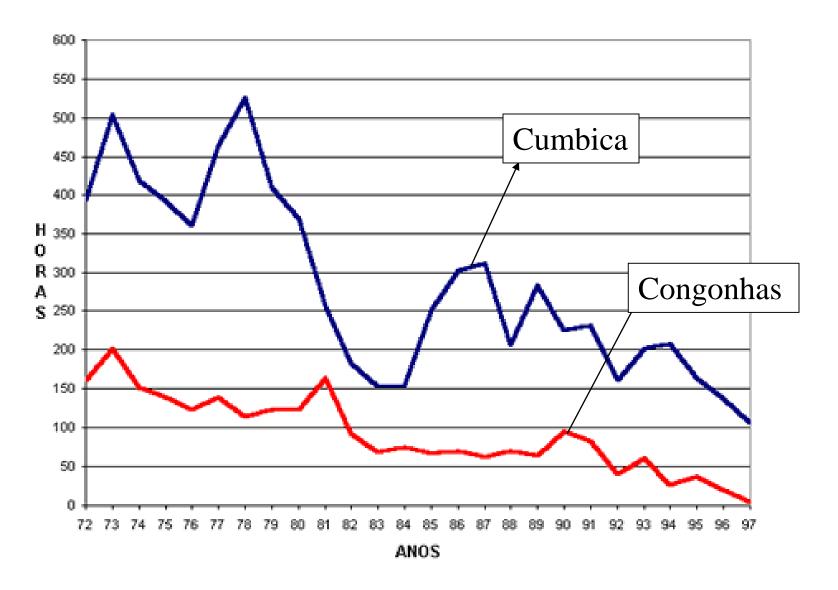
$$UA = \frac{2,168 e_a}{T(kelvin)} (g m^{-3})$$

# Umidade Específica

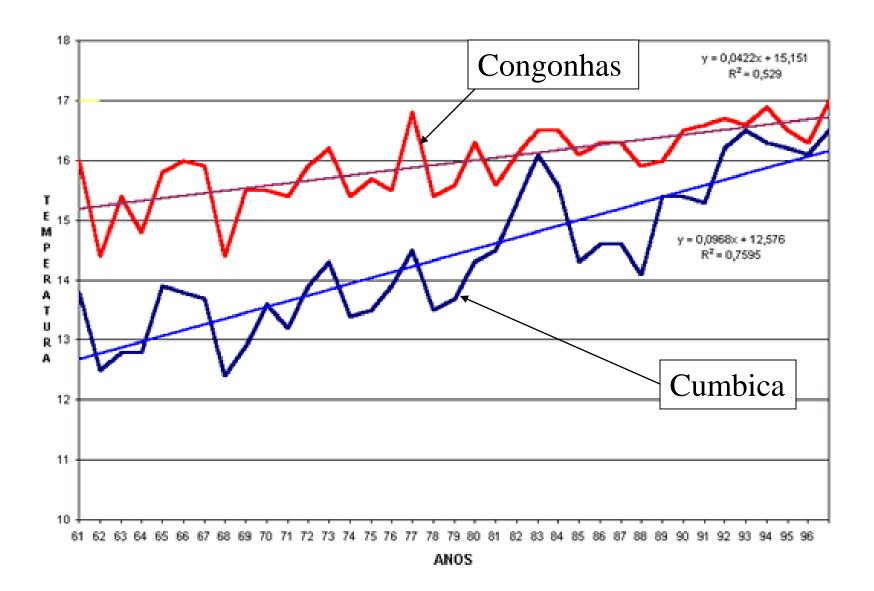
 Massa de vapor d'água por unidade de massa de ar

$$q = 0.622 \frac{e_a}{P_{atm}} (g/g)$$

#### Umidade do ar, Nevoeiros e Neblina



#### Umidade do ar, Nevoeiros e Neblina



### Exercício 1

• Em uma estufa para produção de flores, um produtor instalou um sistema de nebulização para reduzir a temperatura do ar nos horários mais quentes do dia. Com base na literatura, o produtor identificou que a espécie passa a sofrer estresse térmico sempre que a temperatura do ar atinge 37°C. Por isso, o sistema é acionado toda vez que a temperatura do ar atinge esse valor e permanece ligado por 2 minutos. O sistema de nebulização tem vazão de 150 litros por hora e a estufa tem volume 1500 m³. Certa vez, o sistema foi acionado e a umidade inicial era de 41%. Sabendo que a temperatura caiu para 27 °C após o processo, calcule a umidade relativa assim que a aspersão foi encerrada. Admita densidade do ar de 1,2 kg m³.

### Exercício 2

Observe a figura abaixo e calcule a temperatura no ponto D. Admita que todo vapor foi dissipado na forma de precipitação durante a ascensão da massa de ar. No ponto A, a parcela de ar em ascensão tinha temperatura de 23,5°C e umidade relativa de 72%.

