

## UMIDADE DO AR

### PRESSÃO PARCIAL E A LEI DE DALTON

O ar é uma mistura de gases e, como foi visto em aulas anteriores, o ar se comporta como um gás ideal. Lembrando do conceito de um gás ideal (suas moléculas não ocupam espaço e elas tampouco interagem), não é difícil entender que uma mistura de gases ideais também é um gás ideal. Podemos então utilizar a equação universal dos gases ideais

$$PV = nRT \quad (1)$$

para estudar a mistura ideal. Neste caso,  $P$  é a pressão total da mistura,  $V$  é o volume do recipiente e  $n$  é o número de moles, ou seja

$$n = n_1 + n_2 + \dots + n_i + \dots \quad (2)$$

onde  $i$  é o número do  $i$ -ésimo componente da mistura. A razão  $f_i = n_i/n$  é chamada de fração molar. Para qualquer componente podemos escrever

$$P_i V = n_i RT \quad (3)$$

onde  $P_i$  é a chamada pressão parcial do gás considerado na mistura. Comparando as relações acima, temos

$$P = P_1 + P_2 + \dots + P_i + \dots \quad (4)$$

A equação 4 é a expressão matemática da *Lei de Dalton*: a pressão total de uma mistura de gases ideais é igual à soma das pressões parciais dos gases ideais constituintes. Uma outra forma de escrever esse resultado é, combinando as equações 1 e 3:

$$\frac{P_i}{P} = \frac{n_i}{n} = f_i \Rightarrow P_i = P \cdot f_i \quad (5)$$

Estes resultados são de grande importância na determinação das propriedades das misturas gasosas como o ar atmosférico.

#### Exemplo 1: Calcular a concentração de um componente do ar

A concentração de  $\text{CO}_2$  no ar atmosférico em 1985 foi estimada em 344 ppm. Qual foi a concentração de  $\text{CO}_2$  naquele ano em gramas por metro cúbico? (considere  $P_{\text{atm}} = 10^5 \text{ Pa}$  e  $T = 300 \text{ K}$ ; a massa molecular de  $\text{CO}_2$  é  $44 \text{ g/mol}$ ).

#### Solução:

Utilizando a equação 5, temos, nesse caso:

$$P_{\text{CO}_2} = P \cdot f_{\text{CO}_2}$$

Como  $f_{\text{CO}_2} = 344 \text{ ppm}$ , ou seja,  $344/10^6$  ou  $344 \cdot 10^{-6}$ , temos

$$P_{\text{CO}_2} = 10^5 \cdot 344 \cdot 10^{-6} = 34,4 \text{ Pa.}$$

Para calcular a concentração em  $\text{mol/m}^3$ , reescrevemos a equação 3 como

$$\frac{n_{\text{CO}_2}}{V} = \frac{P_{\text{CO}_2}}{RT} = \frac{34,4}{8,314 \cdot 300} = 1,38 \cdot 10^{-2} \text{ mol m}^{-3}$$

Convertendo esse resultado para  $\text{g/m}^3$  obtemos:

$$1,38 \cdot 10^{-2} \text{ mol m}^{-3} \cdot 44 \text{ g mol}^{-1} = 0,61 \text{ g m}^{-3}$$

### COMPOSIÇÃO DO AR

O ar seco é composto de nitrogênio, oxigênio e argônio, além de outros componentes como dióxido de carbono, hidrogênio, hélio, néon e outros. Os primeiros três componentes compõem praticamente a totalidade, como mostra a Tabela 1 com maiores detalhes. Nota-se que estas porcentagens refletem frações molares ou de pressão parcial, conforme visto no item anterior.

Tabela 1 - Composição do ar seco à temperatura de  $15^\circ\text{C}$  e pressão de  $101325 \text{ Pa}$ \*

Molécula	Símbolo	Massa molecular ( $\text{g mol}^{-1}$ )	$n_i / n$ (%)
Nitrogênio	$\text{N}_2$	28	78,084 ( $\approx 78$ )
Oxigênio	$\text{O}_2$	32	20,9476 ( $\approx 21$ )
Argônio	$\text{Ar}$	40	0,934 ( $\approx 1$ )
Dióxido de Carbono	$\text{CO}_2$	44	0,0314
Néon	$\text{Ne}$	20,2	0,001818
Metano	$\text{CH}_4$	16	0,0002
Hélio	$\text{He}$	4	0,000524
Criptônio	$\text{Kr}$	83,8	0,000114
Hidrogênio	$\text{H}_2$	2	0,00005
Xenônio	$\text{Xe}$	131,3	0,0000087

\* Fonte: CRC Handbook of Chemistry and Physics, David R. Lide, Editor-in-Chief, 1997 Edition

Além desses componentes, o ar atmosférico sempre contém quantidade variável de vapor d'água conforme a temperatura, região, estação, etc. Esse vapor, resultante da evaporação das águas dos mares, rios e lagos, sobretudo pela ação do calor solar, mistura-se com o ar atmosférico e passa a fazer parte de sua composição. Devem-se ao vapor de água diversos fenômenos relevantes na vida de animais e plantas, como a chuva, neve, etc.

### Umidade do ar

Em condições normais, o teor de água (em estado de vapor) na atmosfera varia de praticamente 0 a 5%, em função dos elementos constituintes da atmosfera. O conteúdo de vapor d'água é maior no equador do que nos pólos e diminui com a altitude tornando-se quase desprezível acima de 10.000 m.

#### Exemplo 2: Calcular a composição do ar com teor de água de 4%

Considerando apenas os componentes principais do ar: nitrogênio (78%), oxigênio (21%) e argônio (1%), calcular a composição do ar com teor de água de 4%

#### Solução:

Se a água vem a ocupar 4%, então a soma dos demais componentes representará 100-4=96%. Mantendo a proporção 78-21-1 teremos:

Nitrogênio:	78 x 0,96 =	74,88%
Oxigênio:	21 x 0,96 =	20,16%
Argônio:	1 x 0,96 =	0,96%
Água:		4,00%
TOTAL:		100,0%

#### Exemplo 3: Calcular a densidade do ar seco e do ar com teor de água de 4%

Considerando apenas os componentes principais do ar: nitrogênio (78%), oxigênio (21%) e argônio (1%), calcular a densidade do ar seco e do ar com teor de água de 4% à pressão de  $10^5$  Pa e temperatura de 298 K.

#### Solução:

Reescrevendo a equação 1 temos

$$\frac{n}{V} = \frac{P}{RT} = \frac{10^5}{8,314 \cdot 298} = 40,36 \text{ mol m}^{-3}$$

Para o ar seco:

$$\begin{aligned} \text{Nitrogênio: } & 40,36 \times 78\% = 31,5 \text{ mol m}^{-3} \times 28 \text{ g mol}^{-1} = 881,5 \text{ g m}^{-3} \\ \text{Oxigênio: } & 40,36 \times 21\% = 8,48 \text{ mol m}^{-3} \times 32 \text{ g mol}^{-1} = 271,2 \text{ g m}^{-3} \\ \text{Argônio: } & 40,36 \times 1\% = 0,404 \text{ mol m}^{-3} \times 40 \text{ g mol}^{-1} = 16,1 \text{ g m}^{-3} \end{aligned}$$

$$\text{Total ar seco: } 1168,8 \text{ g m}^{-3} = 1,17 \text{ kg m}^{-3}$$

Para o ar úmido (4% água):

$$\begin{aligned} \text{Nitrogênio: } & 40,36 \times 74,9\% = 30,2 \text{ mol m}^{-3} \times 28 \text{ g mol}^{-1} = 846,2 \text{ g m}^{-3} \\ \text{Oxigênio: } & 40,36 \times 20,2\% = 8,14 \text{ mol m}^{-3} \times 32 \text{ g mol}^{-1} = 260,4 \text{ g m}^{-3} \\ \text{Argônio: } & 40,36 \times 0,96\% = 0,387 \text{ mol m}^{-3} \times 40 \text{ g mol}^{-1} = 15,5 \text{ g m}^{-3} \\ \text{Água : } & 40,36 \times 4\% = 1,61 \text{ mol m}^{-3} \times 18 \text{ g mol}^{-1} = 29,1 \text{ g m}^{-3} \end{aligned}$$

$$\text{Total ar úmido: } 1151,2 \text{ g m}^{-3} = 1,15 \text{ kg m}^{-3}$$

### LCE-200 Física do Ambiente Agrícola

### PRESSÃO DE VAPOR

No item anterior foi visto que o ar, em condições atmosféricas normais, contém um certo teor de água. Pela Lei de Dalton (equação 5) existirá portanto uma pressão parcial desse vapor de água. Essa pressão é de grande importância para muitos fenômenos ligados à meteorologia e agronomia pois, em conjunto com outros fatores como temperatura, vento etc., determina a taxa de *evaporação* da água líquida. Pela sua importância, a pressão de vapor recebe um símbolo próprio,  $e_a$ . Aplicando a Lei de Dalton aos dados do exemplo 3 acima (ar com 4% de umidade), calculamos por exemplo que

$$e_a = P_{H_2O} = P \cdot 0,04 = 10^5 \cdot 0,04 = 4000 \text{ Pa}$$

A água contida no ar pode se tornar líquida num processo chamado *condensação*. A condensação ocorre geralmente no caso de um esfriamento do ar. Exemplos são a condensação sobre vidros, o orvalho que se forma de madrugada nas folhas de plantas e a própria formação de nuvens. Esses fenômenos ocorrem quando a pressão de vapor do ar ( $e_a$ ) se torna superior à pressão de vapor saturado ( $e_s$ ), que é função de sua temperatura. Quanto maior a temperatura, maior a sua pressão de vapor saturado, ou seja, mais água o ar pode conter. Uma fórmula empírica para se calcular  $e_s$ , é a *equação de Tetens*:

$$e_s = A \cdot \exp \frac{17,3t}{237,3+t} \text{ ou } e_s = A \cdot 10^{\frac{7,5t}{237,3+t}} \quad (5)$$

O parâmetro  $A$  equivale a 610,8 Pa (para resultados em Pa), 0,6108 kPa (para resultados em kPa) ou 4,58 mmHg (para resultados em mmHg). A temperatura  $t$ , ao contrário da maioria das equações na Física, é dada em graus Celsius ( $^{\circ}\text{C}$ ). A figura 1 mostra graficamente a pressão de vapor em função da temperatura.

## Umidade do ar

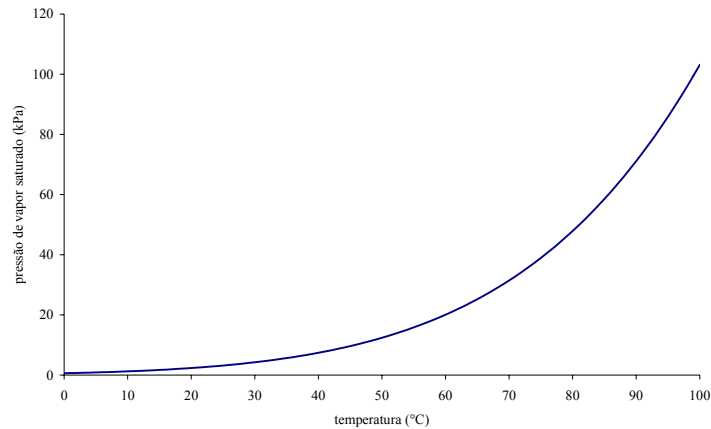


Figura 1 - Representação gráfica da equação de Tetens para o cálculo da pressão de vapor saturado ( $e_s$ ) em função da temperatura no intervalo 0-100 °C

### Exemplo 4: Calcular a pressão de vapor saturado utilizando a equação de Tetens.

Calcular a pressão de vapor saturado para as temperaturas de 10 °C, 20 °C, 30 °C e 100 °C.

#### Solução:

Substituindo o valor da temperatura na equação de Tetens, obtemos o valor da pressão de vapor saturado:

$$e_{s,10} = 610,8 \cdot \exp^{\frac{17,3 \cdot 10}{237,3+10}} = 1229,5 \text{ Pa} = 1,23 \text{ kPa}$$

$$e_{s,20} = 610,8 \cdot \exp^{\frac{17,3 \cdot 20}{237,3+20}} = 2343,7 \text{ Pa} = 2,34 \text{ kPa}$$

$$e_{s,30} = 610,8 \cdot \exp^{\frac{17,3 \cdot 30}{237,3+30}} = 4257,4 \text{ Pa} = 4,26 \text{ kPa}$$

$$e_{s,100} = 610,8 \cdot \exp^{\frac{17,3 \cdot 100}{237,3+100}} = 103.129 \text{ Pa} = 103 \text{ kPa}$$

Observe que os valores da pressão de vapor saturado para temperaturas ambientes estão na ordem de 1 a 5 kPa; cada kPa corresponde a 1% da pressão atmosférica padrão e concluímos, portanto, que a pressão de vapor saturado representa, a temperaturas ambientais comuns, em torno de 1 a 5% da pressão total. Observando a pressão de vapor saturado de 100 °C, verifica-se que esta é praticamente igual à

## LCE-200 Física do Ambiente Agrícola

pressão atmosférica padrão. Isso faz com que a água, a essa temperatura, entra em ebulição, isto é, bolhas de vapor conseguem formar-se dentro do próprio líquido, uma vez que sua pressão é igual ou levemente maior que a do ar.

### Exemplo 5: Qual é a temperatura de ebulição da água em Piracicaba?

Piracicaba encontra-se a uma altitude de quase 600 m, onde a pressão do ar é, em média, 94 kPa, isto é, 94% da pressão padrão ao nível do mar. A que temperatura a água entra em ebulição em Piracicaba?

#### Solução:

A questão se resume em determinar para qual temperatura a pressão de vapor saturado de água equivale a 94 kPa. Invertendo a equação de Tetens obtemos

$$t = \frac{237,3 \ln \frac{e_s}{A}}{17,3 - \ln \frac{e_s}{A}} \quad (6)$$

Nessa equação, fazendo  $e_s = 94 \text{ kPa}$  e  $A = 0,6108 \text{ kPa}$ , obtemos  $t = 97,5 \text{ °C}$ . Essa é a temperatura de ebulição da água à pressão atmosférica de 94 kPa, como em Piracicaba.

## EQUIPAMENTOS UTILIZADOS PARA DETERMINAÇÃO DA UMIDADE RELATIVA DO AR

### Higrômetro

Algumas substâncias com capacidade de absorver a umidade atmosférica servem como elemento básico para a construção de higrômetros. Entre elas estão o cabelo humano e sais de lítio. No higrômetro construído com cabelo humano, uma mecha de cabelos é colocada entre um ponto fixo e outro móvel e, segundo a umidade a que está submetida, ela varia de comprimento, arrastando o ponto móvel. Esse movimento é transmitido a um ponteiro que se desloca sobre uma escala, na qual estão os valores da umidade relativa. Outro tipo de higrômetro é o que se baseia na variação de condutividade de sais de lítio, os quais apresentam uma resistência variável de acordo com a água absorvida. Um amperímetro com sua escala devidamente calibrada fornece os valores de umidade do ar.

### Psicrômetro

Outra maneira de medir a umidade relativa é calcular a velocidade de evaporação da água. Para isso, dois termômetros de mercúrio idênticos são expostos ao ar: um traz o bulbo descoberto (“bulbo seco”); outro tem o bulbo coberto por gaze umedecida (“bulbo úmido”), os quais recebem a denominação de Psicrômetro.

A temperatura do bulbo úmido ( $t_u$ ) é, pelo arranjo, inferior a do seco ( $t_s$ ), porque a água evaporada da gaze resfria o bulbo. Quanto menor a umidade do ar,

### Umidade do ar

tanto maior é o resfriamento da gaze. A diferença de leitura entre os dois termômetros ( $t_s - t_u$ ) é também chamada de *depressão psicrométrica*. A partir dela pode ser encontrado a pressão de vapor atual do ar ( $e_a$ ) através da *equação do Psicrômetro*, determinada termodinamicamente:

$$e_a = e_{s,t_u} - \gamma P_{atm} (t_s - t_u) \quad (7)$$

Nessa equação,  $e_{s,t_u}$  é a pressão de vapor à temperatura do bulbo úmido,  $P_{atm}$  é a pressão atmosférica e  $\gamma$  é a *constante psicrométrica*. O valor de  $\gamma$  depende da geometria e da ventilação do psicrômetro. Normalmente utiliza-se

$$\gamma = 6,67 \cdot 10^{-4} \text{ K}^{-1} \text{ para psicrômetros com ventilação forçada}$$

$$\gamma = 8,0 \cdot 10^{-4} \text{ K}^{-1} \text{ para psicrômetros sem ventilação forçada}$$

**Exemplo 6: Qual é a pressão de vapor do ar em função da leitura de um psicrômetro?**

Observa-se, num psicrômetro sem ventilação forçada, uma temperatura do bulbo seco de 28,2 °C e uma temperatura do bulbo úmido de 21,6 °C. A pressão atmosférica é de 0,94.10<sup>5</sup> Pa. Calcular a pressão de vapor.

**Solução:**

Utilizamos a equação do psicrômetro (equação 7) para resolver a questão. Calculamos  $e_{s,t_u}$  pela equação de Tetens (equação 5), com  $t = t_u = 21,6$  °C, resultando em  $e_{s,t_u} = 2588$  Pa. Então:

$$e_a = 2588 - 8,0 \cdot 10^{-4} \cdot 0,94 \cdot 10^5 (28,2 - 21,6) = 2091 \text{ Pa}$$

### UMIDADE ABSOLUTA

A umidade absoluta do ar (UA, kg m<sup>-3</sup> ou g m<sup>-3</sup>) é definida como a razão entre a massa de vapor de água e o volume do ar. A partir da pressão de vapor atual, ela pode ser calculada utilizando-se a equação universal dos gases:

$$\frac{n}{V} = \frac{P}{RT} \text{ ou, para a pressão parcial do vapor:}$$

$$\frac{n_{H_2O}}{V} = \frac{e_a}{RT} \text{ (mol m}^{-3}\text{)}$$

Para transformar esse resultado em g m<sup>-3</sup>, multiplicamos o resultado pela massa molecular da água ( $M_{H_2O}$ ):

$$UA = \frac{e_a}{RT} M_{H_2O} \quad (8)$$

$$0,835 \text{ mol m}^{-3} \times 18 \text{ g mol}^{-1} = 15,0 \text{ gramas de água por m}^3 \text{ de ar.}$$

### LCE-200 Física do Ambiente Agrícola

### UMIDADE RELATIVA E DÉFICIT DE VAPOR

Dois parâmetros importantes para a caracterização do ar são a umidade relativa (UR) e o déficit de vapor ou déficit de saturação ( $\Delta e$ ). A umidade relativa é definida como

$$UR = \frac{e_a}{e_s} \quad (9)$$

O déficit de vapor é calculado como

$$\Delta e = e_s - e_a \quad (10)$$

e pode ser expresso em Pa, kPa, atm, ou outras unidades de pressão, dependendo da unidade escolhida para  $e_s$  e  $e_a$ . A Figura 2 representa  $\Delta e$  graficamente.

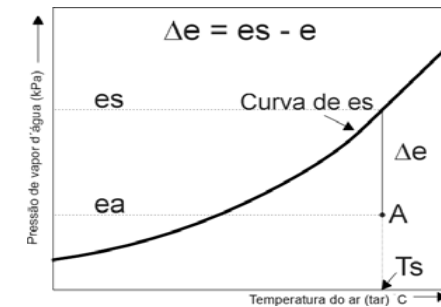


Figura 2 - Representação gráfica do déficit de vapor ou déficit de saturação.

A umidade relativa é de grande importância meteorológica e agrônômica, pois determina entre outros fatores a taxa de evaporação da água. Assim, para o homem, considera-se que a faixa de umidade relativa de 40 a 70% proporciona conforto máximo. Acima de 70%, a umidade relativa é alta, o que se reflete na dificuldade de a água evaporar: o ambiente fica "abafado". Abaixo de 40%, a evaporação ocorre com muita facilidade, refletindo em problemas respiratórios, garganta e nariz secos, etc. Para as plantas, da mesma forma que para o homem, uma umidade relativa baixa resulta em altas taxas de transpiração; conseqüentemente, a planta deve extrair a água do solo a taxas maiores.

A importância do déficit de vapor está no fato de este parâmetro descrever qual a capacidade de absorção de água do ar.

**Exemplo 7: Calcular a umidade relativa e o déficit de vapor**

Qual é a umidade relativa e o déficit de vapor nas condições atmosféricas do exemplo 6?

**Solução:**

No exemplo 6 já foi calculado a pressão de vapor atual  $e_a = 2091$  Pa. Calculamos  $e_s$  pela equação de Tetens (equação 5), com  $t = 28,2$  °C, resultando em  $e_s = 3838$  Pa. Portanto:

$$\text{Equação 8: } UR = \frac{e_a}{e_s} = \frac{2091}{3838} = 0,545 \text{ ou } 54,5\%$$

$$\text{Equação 9: } D = e_s - e_a = 3838 - 2091 = 1747 \text{ Pa}$$

**Exemplo 8: Calcular a umidade absoluta do ar**

Qual é a umidade absoluta (quantos gramas de água cada  $m^3$  de ar contém) nas condições atmosféricas descritas no exemplo 6? Quantos gramas de água seriam necessários para levá-lo a saturação?

**Solução:**

Utilizando a equação 8, obtemos

$$UA = \frac{e_a}{RT} M_{H_2O} = \frac{2091}{8,314 \cdot 301,3} \times 18 = 15,0 \text{ gramas de água por } m^3 \text{ de ar.}$$

Para calcular quantos gramas de água seriam necessários para levar esse ar a saturação, calculamos a umidade absoluta do ar saturado:

$$UA = \frac{e_s}{RT} M_{H_2O} = \frac{3838}{8,314 \cdot 301,3} \times 18 = 27,6 \text{ gramas de água por } m^3 \text{ de ar.}$$

Para saturar o ar, devemos elevar seu teor de água de 15,0 a 27,6  $g m^{-3}$ , acrescentando portanto 12,6  $g m^{-3}$ .

**TEMPERATURA DO PONTO DE ORVALHO**

No exemplo 8 acima vimos que podemos levar o ar à saturação acrescentando água. Uma outra forma de se obter um ar saturado com água e reduzir a sua temperatura. Reduzindo a temperatura, mantendo o teor de água constante, aumentamos a umidade relativa, pois reduzimos a pressão de vapor saturado. Numa determinada temperatura, chamada a *temperatura do ponto de orvalho* ( $t_o$ ), a pressão de vapor torna-se igual à pressão de vapor saturado àquela temperatura e, portanto, a umidade relativa será de 100%. Dessa forma,  $e_{s,t_o} = e_a$  e, em analogia à equação 6:

$$t_o = \frac{237,3 \ln \frac{e_a}{A}}{17,3 - \ln \frac{e_a}{A}} \text{ ou } t_o = \frac{237,3 \log \frac{e_a}{A}}{7,5 - \log \frac{e_a}{A}} \quad (10)$$

A temperatura de orvalho é um indicador das condições atmosféricas. Uma temperatura de orvalho próxima à temperatura atual indica uma alta umidade

relativa. Em relação à previsão de geadas, uma temperatura de orvalho acima de 0 °C normalmente indica a ausência de ocorrência de geadas, pois é nessa temperatura que, durante um resfriamento noturno, a água começa a condensar, liberando sua energia latente e aquecendo o ar. Além disso, a formação de neblina nessas condições, se ocorrer, protege a superfície do solo e das plantas da perda de energia radiativa.

A Figura 3 representa, graficamente, a temperatura do ponto de orvalho.

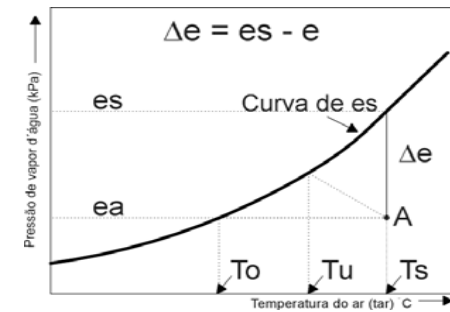


Figura 3 - Representação gráfica da temperatura do ponto de orvalho.

**Exemplo 9: Calcular a temperatura do ponto de orvalho**

Calcular a temperatura do ponto de orvalho nas condições atmosféricas descritas no exemplo 6.

**Solução:**

Utilizando a equação 10 com o valor de  $e_a$  obtido no exemplo 6 temos:

$$t_o = \frac{237,3 \ln \frac{2091}{611}}{17,3 - \ln \frac{2091}{611}} = 18,2 \text{ °C}$$

**COMPORTAMENTO DIÁRIO DA UMIDADE DO AR**

Em condições meteorológicas estáveis, o teor de água na atmosfera e, portanto, a pressão de vapor permanece aproximadamente constante ao longo de um dia. Ao mesmo tempo, a temperatura apresenta um ciclo diário, apresentando um máximo no início da tarde e um mínimo na madrugada. Sendo assim, a pressão de vapor saturado, função da temperatura, apresenta um máximo e mínimo nos mesmos horários que a temperatura. A umidade relativa, razão entre pressão de vapor atual e saturado, conseqüentemente tem seu mínimo quando a temperatura é máxima, e vice-

## Umidade do ar

versa. Esses fatos podem ser verificados na Figura 4, que mostra a pressão de vapor, temperatura, pressão de vapor saturado, e umidade relativa do ar ao longo do dia 2 de setembro de 1999, um dia muito seco em Piracicaba. Observe que a umidade relativa, no período da tarde, está próxima a 20%. Durante a noite, devido à diminuição da temperatura, a umidade relativa aumenta até valores próximos de 80%.

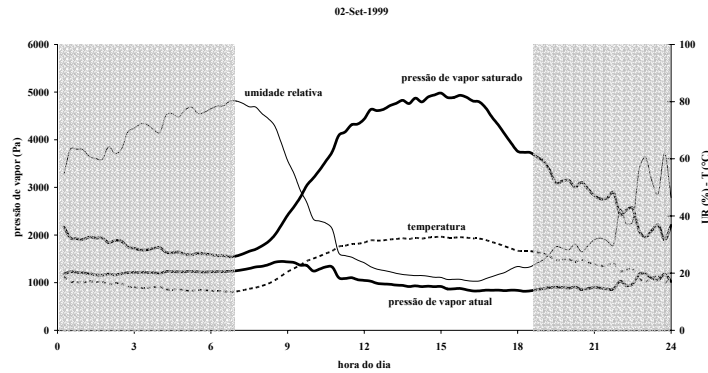


Figura 4 - Pressão de vapor, temperatura, pressão de vapor saturado, e umidade relativa do ar ao longo do dia 2 de setembro de 1999, em período seco, em Piracicaba.

A Figura 5 mostra os mesmos parâmetros para um dia de verão, em período úmido. A umidade relativa atinge um mínimo de aproximadamente 50%, de tarde, e um máximo de 100%, durante a noite. A ocorrência de saturação do ar durante a noite proporciona condições para a formação de orvalho e/ou neblina. Observe que, de mesma forma que na figura 4, a pressão de vapor atual mantém-se aproximadamente constante ao longo do dia.

## LCE-200 Física do Ambiente Agrícola

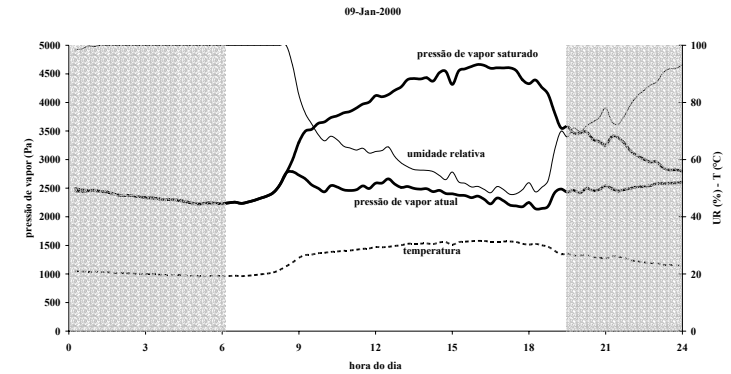


Figura 5 - Pressão de vapor, temperatura, pressão de vapor saturado, e umidade relativa do ar ao longo do dia 9 de janeiro de 2000, em período úmido, em Piracicaba.

A Figura 6 representa um dia chuvoso. Verifica-se uma umidade relativa próxima a 100% durante o dia todo

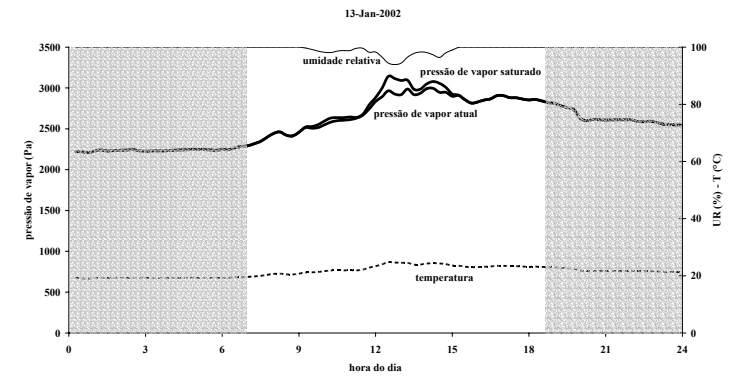


Figura 6 - Pressão de vapor, temperatura, pressão de vapor saturado, e umidade relativa do ar ao longo do dia 13 de janeiro de 2002, um dia chuvoso, em Piracicaba.