# 第三章 等压过程

2024.10.18 建档

**章节概述** 水要发生相变,可以通过很多方式。本章讲解通过等压过程的相态变化。

## 3.1 等压过程

### 3.1.1 基本概念

等压过程 大气中气压随高度逐渐降低,因此等压过程一般发生在水平面上。

且在小范围内,同一高度压强近似不变。

近地面典型现象: 露珠形成 (近地面层发生的相态变化)、

冬季无风夜晚成雾(空气冷,无风水汽集聚) 冬季清晨树枝成霜(直接凝华,由于 $e_i < e_s$ )

**干球温度T** 气块不受太阳直接辐射所有的温度

 $\mathbf{z}$ 点温度 $\mathbf{r}$ 。 水汽含量不变,气块等压降温达到水面饱和的温度

 $\mathbf{r}$   $\mathbf{r}$ 

**湿球温度***T*<sub>w</sub> 绝热条件与**等压条件**,通过向一个空气块蒸发水汽使其冷却,直到其相对于平水面饱和时所具有的温度。水缓慢蒸发为水汽,**水蒸发所需的潜热完全来自于湿空气**,降温到一定程度时,空气块饱和,此时的温度即为湿球温度。

测量:在温度表底部的玻璃球外面包裹一层**湿棉布**来测量

#### 3.1.2 露点、霜点温度的计算 C-C 方程

目的 已知气块**初始温度和水汽**, 求 $T_f$ 、 $T_d$ 

方法  $e_s = A \exp(-B/T)$  饱和曲线与 T 相关。使用气块所有的e代入,即可解得 $T_d$ 

推导 
$$\frac{de_S}{dT} \approx \frac{l_v(T)}{TV_U} = \frac{l_v(T)e_S(T)}{R_VT^2}$$
  $d \ln e_S = \frac{l_v}{R_VT^2} dT \Rightarrow \int_T^{T_d} d \ln e_S = \int_T^{T_d} \frac{l_v}{R_VT^2} dT \Rightarrow \ln e_S(T_d) - \ln e_S(T) = \frac{l_v}{R_V} \left(\frac{1}{T} - \frac{1}{T_d}\right)$ 

露点温度  $\ln \frac{e_s(T_d)}{e_s(T)} = \frac{l_v}{R_V} \left( \frac{1}{T} - \frac{1}{T_d} \right) \Rightarrow \frac{1}{T_d} = \frac{1}{T} - \frac{\ln f \cdot R_V}{l_v}$ 

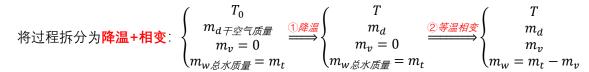
霜点温度  $\ln \frac{e_i(T_f)}{e_i(T)} = \frac{l_s}{R_V} \left( \frac{1}{T} - \frac{1}{T_f} \right) \Rightarrow \frac{1}{T_f} = \frac{1}{T} - \frac{\ln f_i \cdot R_V}{l_v}$ 

### 3.1.3 湿球温度的计算

**反方向**: 当所有水汽全部凝结为水,即得到相当温度(饱和混合比为零时空气块的位温)

**求解方法** 找到斜线的表达式→找到某个等式(不变的量): 空气焓不变

推导 干空气 $T_{ie}$  干空气+水汽T 饱和湿空气+水汽:  $T_{iw}$ 



已知:  $dh = c_n dT$ 

$$\Delta H_{\bigcirc} = (m_d C_{pd} + m_t C_{w \not \otimes \mathcal{K} \mathcal{L} \not A \not \otimes})(T - T_0) \qquad \Delta H_{\bigcirc} = l_v(T)_{\textit{H} \not \otimes \textit{P} \not A} m_v \quad \Delta H = \Delta H_{\bigcirc} + \Delta H_{\bigcirc}$$

则**两端同除
$$m_d$$**  $\Delta h = \frac{(m_d C_{pd} + m_t C_w)(T - T_0) + l_v(T)m_v}{m_d} \rightarrow \Delta h = (C_{pd} + w_t C_w)(T - T_0) + l_v w_v$ 

更换起始点  $\Delta h' = (C_{nd} + w_t C_w)(T' - T_0) + l_v w_v'$  两式相同:

$$(C_{nd} + w_t C_w)(T - T') + l_v(w_v - w_v') = 0$$

$$T' = T + \frac{l_v(w_v - w_v')}{c_{pd} + w_t c_w}$$
 则  $T_{ie} = T + \frac{l_v w_v}{c_{pd} + w_t c_w}$   $(w_v = 0)$  
$$T_{iw} = T + \frac{l_v (w_v' - w_s)}{c_{pd} + w_t c_w}$$
  $(w_s = \frac{\varepsilon e_v}{P})$  为通过等焓过程达到饱和时的饱和混合比

直线斜率 
$$T_{ie} = T_{iw} + \frac{l_v w_s}{C_{pd} + w_t C_w} = T + \frac{l_v w_v}{C_{pd} + w_t C_w} \approx T_{iw} + \frac{l_v w_v}{C_{pd}} = T + \frac{l_v w_v}{C_{pd}}$$

$$T_{iw} + \frac{l_v \frac{\varepsilon e_s}{P}(T_{iw})}{C_{pd}} = T + \frac{l_v \varepsilon e}{PC_{pd}}$$
则斜率为 
$$\frac{e - e_s(T_{iw})}{T - T_{iw}} = -\frac{PC_{pd}}{l_v \varepsilon}$$

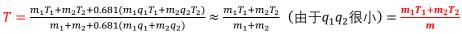
# 3.2 混合过程

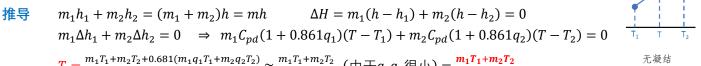
① 混合成云(两个气块全部不饱和,混合后有可能饱和(一个很冷少水,一个高温水多),主要看气 产生影响 块温度差异)

- ② 混合蒸发→降温→下沉气流
- ③ 混合蒸发→云滴粒子变小→悬浮空中,延迟降水

### 3.2.1 无凝结的绝热等压混合过程

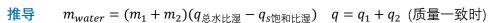
目的 已知初始气块质量与温度,欲求最终温度

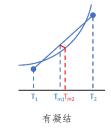






方法 先水平等压混合,再等压绝热凝结 
$$T_1, T_2 \to T_{m1} \xrightarrow{\mathcal{L} \pi \beta / p} T_{m2}$$
 最终温度





#### 3.2.3 有凝结的绝热垂直混合过程

先**绝热上升(下降)**,再**水平等压混合**,最后**绝热凝结**  $T_1 \to T_1'; T_2 \to T_2' \longrightarrow T_{m1} \longrightarrow T_{m2}$ 方法

