

# Mecânica dos Fluidos

## INTRODUÇÃO AO ESCOAMENTO COMPRESSÍVEL

R. Sobral

DEPARTAMENTO DE ENGENHARIA MECÂNICA

[rodolfo.sobral@cefet-rj.br](mailto:rodolfo.sobral@cefet-rj.br)

## Programa do Curso - Avaliação 02

- Escoamento invíscido
- Escoamento interno
- Escoamento externo
- **Escoamento compressível**

# Escoamento Compressível

Variações significativas ou notáveis na massa específica do fluido.

Assim, como fluidos invíscidos não existem, o mesmo dar-se para escoamentos incompressíveis.

# Efeito da Compressibilidade

Consequências da compressibilidade não estão limitadas simplesmente a variações na massa específica. Trabalho de expansão/compressão interfere diretamente no estado termodinâmico do fluido e suas propriedades.

Levando-se em conta que para maioria dos gases sob pressões e temperaturas moderadas, a equação de estado do gás ideal os descreve com baixo erro percentual.

$$p = \rho RT$$

para  $R = R_u/M$ .

A energia é interna pode ser representada como função do volume específico e da temperatura,  $u = u(\nu, T)$ .

$$du = \left( \frac{\partial u}{\partial T} \right)_{\nu} dT + \left( \frac{\partial u}{\partial \nu} \right)_{T} d\nu$$

# Termodinâmica

O calor específico a volume constante é definido por  $(\partial u / \partial T)_v$

$$du = c_v dT + \left( \frac{\partial u}{\partial v} \right)_T dv$$

Em particular, para um gás ideal a energia interna  $u$  é função apenas da temperatura, logo  $(\partial u / \partial v)_T = 0$ , e

$$du = c_v dT$$

para um gás ideal. Significa que variações de energia interna e temperatura são conhecidas se  $c_v$  for conhecido.

$$u = u(T), \quad c_v = c_v(T)$$

Vide definição de entalpia,

$$h = u + p/\rho$$

para um gás ideal  $p = \rho RT$ , logo

$$h = u + RT$$

sabendo-se que  $u = u(T)$ , portanto conclui-se que  $h = h(T)$

Segundo relação de Gibbs, para substância simples uma propriedade pode ser definida de duas outras independentes entre si, logo  $h = h(p, T)$

$$dh = \left( \frac{\partial h}{\partial T} \right)_p dT + \left( \frac{\partial h}{\partial p} \right)_T dp$$

# Termodinâmica

O calor específico a pressão constante é definido por  $(\partial h/\partial T)_p$

$$dh = c_p dT + \left( \frac{\partial h}{\partial p} \right)_T dp$$

Em particular, para um gás ideal a energia interna  $h$  é função apenas da temperatura, logo  $(\partial h/\partial p)_T = 0$ , e

$$dh = c_p dT$$

para um gás ideal. Significa que variações da entalpia e temperatura são conhecidas se  $c_p$  for conhecido.

$$h = h(T), \quad c_p = c_p(T)$$

Afim de analisar os calores específicos, tem-se que

$$h = u + RT$$

derivando,

$$dh = du + RdT$$

logo,

$$dh = c_p dT = du + RdT = c_v dT + RdT$$

portanto,

$$c_p - c_v = R$$

A variação de  $c_p$  e  $c_v$  com a temperatura obedece sempre uma mesma taxa, mantendo diferença sempre constante.

$$k = c_p/c_v$$

$$c_p = \frac{kR}{k-1}$$

$$c_v = \frac{R}{k-1}$$

Diagramas temperatura-entropia são extremamente úteis na análise de escoamentos compressíveis, portanto vale lembrar alguns conceitos

$$S_2 - S_1 = \int_1^2 \frac{\delta Q_{rev}}{T}$$

Desigualdade de Clausius:

$$\oint \frac{\delta Q}{T} \leq 0$$

consequentemente

$$dS \geq \frac{\delta Q}{T}$$

# Termodinâmica

Relações de Gibbs são relações combinadas de primeira e segunda lei da termodinâmica

$$Tds = du + pdv$$

$$Tds = dh - vdp$$

Para gases perfeitos,

$$s_2 - s_1 = c_v \ln \left( \frac{T_2}{T_1} \right) + R \ln \left( \frac{v_2}{v_1} \right)$$

$$s_2 - s_1 = c_p \ln \left( \frac{T_2}{T_1} \right) - R \ln \left( \frac{p_2}{p_1} \right)$$

$$s_2 - s_1 = c_v \ln \left( \frac{p_2}{p_1} \right) + c_p \ln \left( \frac{v_2}{v_1} \right)$$

# Termodinâmica

Para processos isentrópicos,

$$\left(\frac{T_2}{T_1}\right) = \left(\frac{\nu_2}{\nu_1}\right)^{R/c_v} = 0$$

ou

$$T_2\nu_2^{k-1} = T_1\nu_1^{k-1} = T\nu^{k-1} = \frac{T}{\rho^{k-1}} = \text{constante}$$

portanto,

$$T\rho^{(1-k)/k} = \text{constante}$$

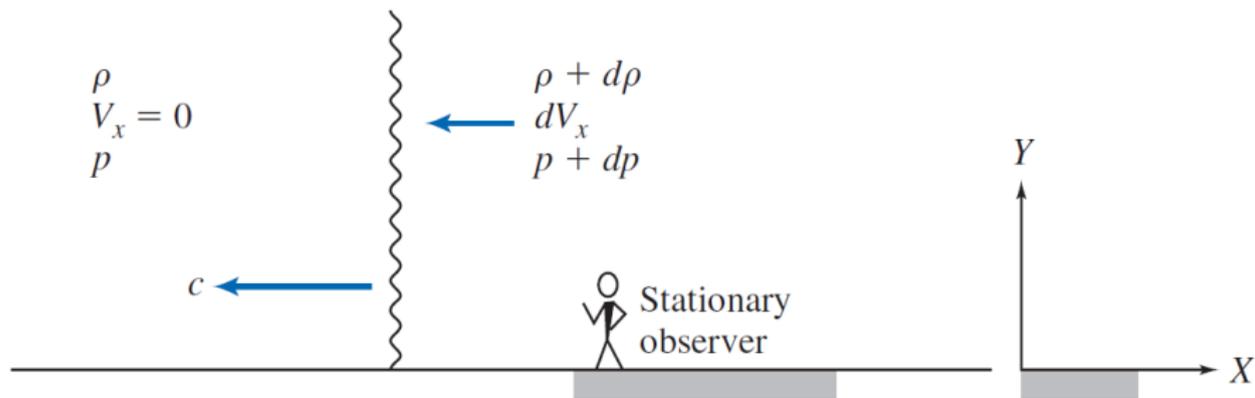
portanto, para gases ideais sob processos isentrópicos

$$\rho\nu^k = \frac{p}{\rho^k} = \text{constante}$$

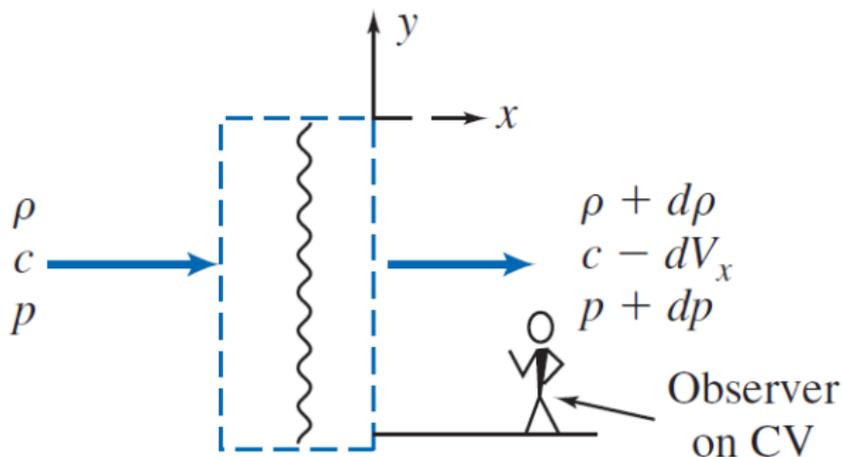
Onda de pressão de intensidade infinitesimal, característica de escoamento compressível.

## VÍDEO 01

# Propagação de Onda de Som - Onda se Propagando



# Propagação de Onda de Som - V.C. Movendo com Onda



Algumas equações serão aplicados sob este V.C. inercial movendo-se com a onda.

# Propagação de Onda de Som - V.C. Movendo com Onda

- Equação da Continuidade

$$\frac{\partial}{\partial t} \int_{\Omega} \rho dV + \int_{\partial\Omega} \rho v n dS = 0$$

escoamento permanente e uniforme em cada seção,

$$-\rho c A + [(\rho + d\rho)(c - dV_x) A] = 0$$

realizando a distributiva,

$$dV_x = \frac{c}{\rho} d\rho$$

# Propagação de Onda de Som - V.C. Movendo com Onda

- Equação da Quantidade de Movimento

$$F_{S_x} + F_{B_x} = \frac{\partial}{\partial t} \int_{\Omega} v_x \rho dV + \int_{\partial\Omega} v_x \rho v n dS$$

componente da força de corpo nula e regime permanente e força de superfície atuando em  $x$  sendo força de pressão,

$$F_{S_x} = pA - (p + dp) A = -Adp$$

substituindo na equação básica, tem-se

$$-Adp = c(-\rho cA) + (c - dV_x)(\rho cA) = (-c + c - dV_x)(\rho cA)$$

$$-Adp = -\rho cAdV_x$$

ou

$$dV_x = \frac{1}{\rho c} dp$$

# Propagação de Onda de Som - V.C. Movendo com Onda

Combinado continuidade com QM,

$$dV_x = \frac{c}{\rho} d\rho = \frac{1}{\rho c} dp$$

daí

$$c^2 = \frac{dp}{d\rho}$$

indica que a velocidade do som depende de como a pressão e a massa específica do meio estão relacionadas ao escoamento.

Para meio incompressível  $d\rho = 0$  para qualquer  $dp$  e  $c \rightarrow 0$ , para sólidos e líquidos, cujo massa específica se mantém, tem-se valores de  $c$  altos, para gases  $c$  são baixos

# Onda Sonora

Ondas sonoras sofrem rápida variação infinitesimal de pressão sem tempo para transferência de calor, sendo válido considerar propagação isentrópica.

$$dp = \left( \frac{\partial p}{\partial \rho} \right)_s d\rho + \left( \frac{\partial p}{\partial s} \right)_\rho ds = \left( \frac{\partial p}{\partial \rho} \right)_s d\rho$$

de modo que,

$$c^2 = \frac{dp}{d\rho} = \left. \frac{dp}{d\rho} \right|_s$$

e

$$c = \sqrt{\left. \frac{dp}{d\rho} \right|_s}$$

# Velocidade do Som

Para sólidos e líquidos, de módulo de compressibilidade  $E_v$ , que é uma medida de como a variação de pressão afeta a variação relativa na massa específica,

$$E_v = \frac{dp}{d\rho/\rho} = \rho \frac{dp}{d\rho}$$

para estes meios,

$$c = \sqrt{E_v/\rho}$$

## Velocidade do Som

Para gás ideal, a pressão e massa específica no escoamento isentrópico são relacionadas por,

$$\frac{p}{\rho^k} = \text{constante}$$

Tomando logaritmos e diferenciando,

$$\frac{dp}{p} - k \frac{d\rho}{\rho} = 0$$

Portanto,

$$\left. \frac{dp}{d\rho} \right|_s = k \frac{p}{\rho}$$

como  $p/\rho = RT$ , daí para um gás ideal

$$c = \sqrt{kRT}$$

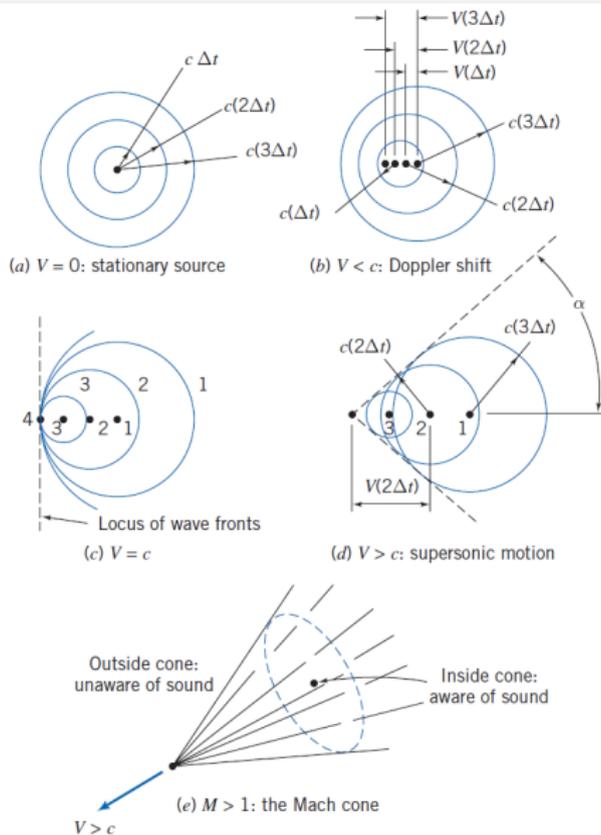
# Número de Mach

- $M < 1$  Subsônicos
- $M > 1$  Supersônicos
- $0.9 < M < 1.2$  Transônicos
- $M > 5$  Hipersônicos

# Cone de Mach

Diferenças qualitativas entre escoamentos subsônico e supersônico podem ser deduzidas mediante fonte sonora simples em movimento.

# Cone de Mach

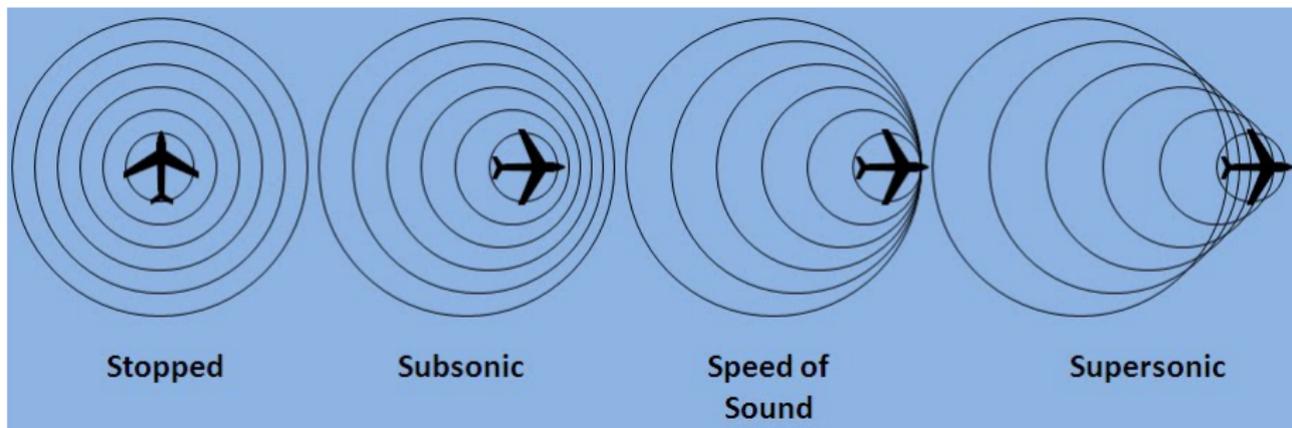


# Cone de Mach

Possibilidades de movimento do ponto forte:

- $v = 0$ , Fonte Estacionária
- $0 < v < c$ , Efeito Doppler
- $v = c$ , Frentes da Onda
- $v > c$ , Movimento Supersônico - Cone de Mach

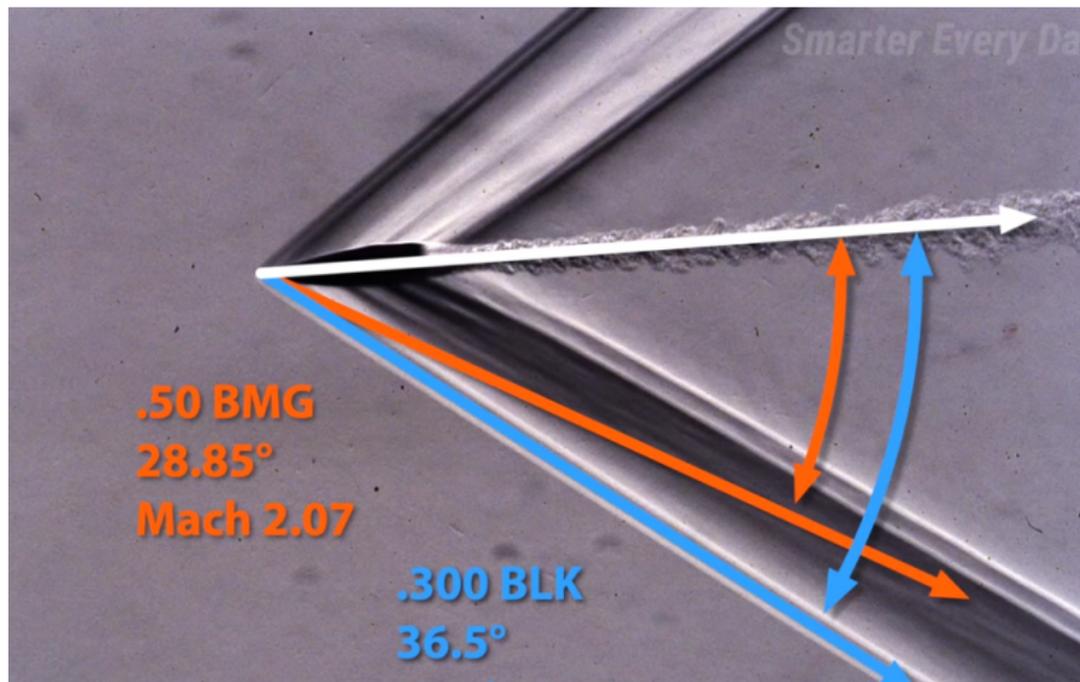
# Shock Waves



# Shock Waves



# Shock Waves



# Shock Waves



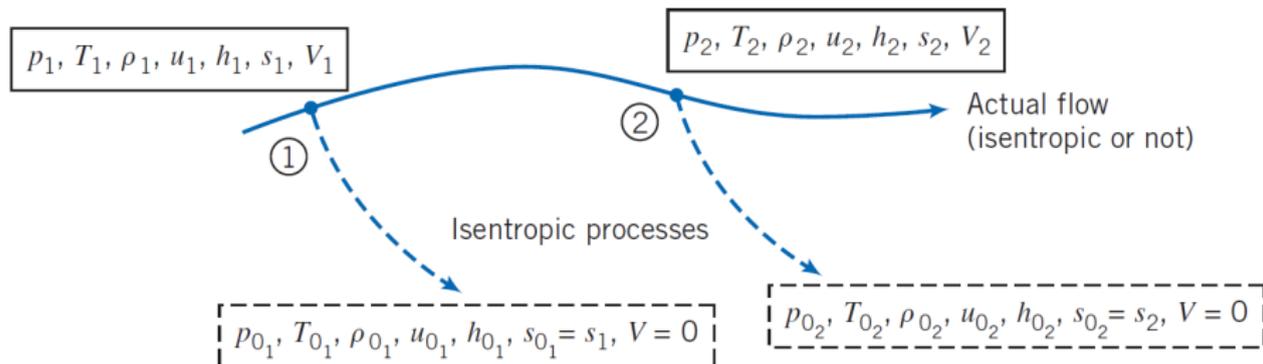
## VÍDEO 02

# Propriedades de Estagnação

Condição de referência obtida quando o fluido é levado ao repouso  $v = 0$ , afim de que se possa obter propriedades de referência/estagnação  $(\rho_0, T_0, \rho_0, u_0, h_0, s_0)$ .

Na prática, adota-se processo isentrópico para modelar condição de estagnação local.

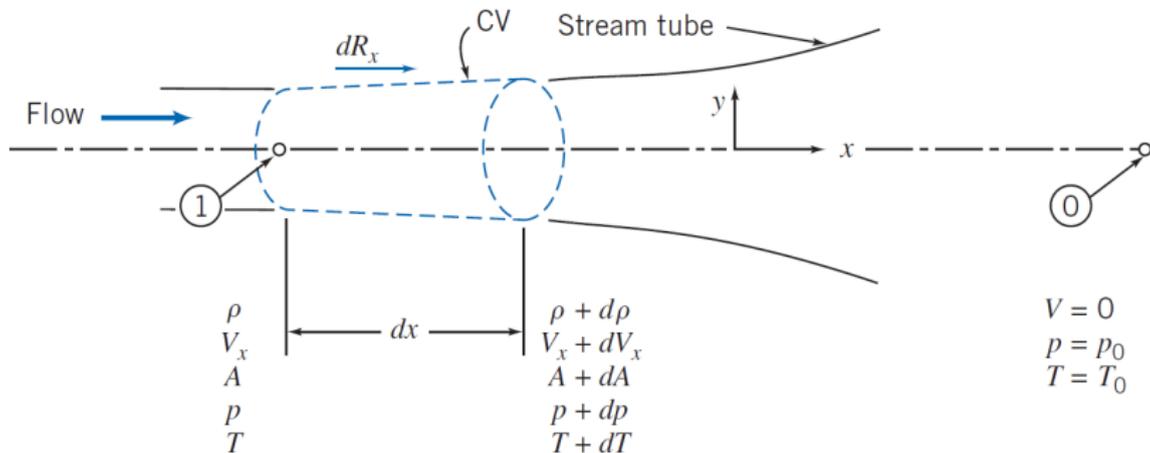
# Propriedades de Estagnação



Escoamento incompressíveis adotam Bernoulli na obtenção das propriedades de estagnação isentrópica

# Propriedades de Estagnação

Para escoamentos compressíveis, propriedades de estagnação isentrópicas são obtidas aplicando continuidade e QM a um V.C. diferencial.



# Propriedades de Estagnação

- Equação da Continuidade

$$\frac{\partial}{\partial t} \int_{\Omega} \rho dV + \int_{\partial\Omega} \rho v n dS = 0$$

escoamento permanente e uniforme em cada seção,

$$-\rho v_x A + [(\rho + d\rho)(v_x + dv_x)(A + dA)] = 0$$

ou

$$\rho v_x A = (\rho + d\rho)(v_x + dv_x)(A + dA)$$

## Propriedades de Estagnação

- Equação da Quantidade de Movimento

$$F_{S_x} + F_{B_x} = \frac{\partial}{\partial t} \int_{\Omega} v_x \rho dV + \int_{\partial\Omega} v_x \rho v n dS$$

componente da força de corpo nula, regime permanente e escoamento invíscido,

$$F_{S_x} = dR_x + pA - (p + dp)(A + dA)$$

a força  $dR_x$  aplicada a longo da fronteira do tubo de corrente, onde a pressão média é  $p + dp/2$  e a componente na direção  $x$  é  $dA$ , como não há atrito,

$$F_{S_x} = \left( p + \frac{dp}{2} \right) dA + pA - (p + dp)(A + dA) = -dpA$$

## Propriedades de Estagnação

Substituindo  $F_{S_x}$  na equação da quantidade de movimento,

$$-dpA = v_x (-\rho v_x A) + (v_x + dv_x) [(p + dp) (v_x + dv_x) (A + dA)]$$

simplificando,

$$\frac{dp}{\rho} + d\left(\frac{v_x^2}{2}\right) = 0$$

Esta relação acima equaciona o processo de desaceleração sem atrito. Para poder integrar até estado final (de estagnação), supondo desaceleração isentrópica para gás ideal  $p/\rho^k = \text{cte} = C$ .

## Propriedades de Estagnação

$$p = C\rho^k \quad \text{e} \quad \rho = p^{1/k} C^{-1/k}$$

então

$$-d\left(\frac{v^2}{2}\right) = \frac{dp}{\rho} = p^{-1/k} C^{1/k} dp$$

integrando

$$-\int_v^0 d\left(\frac{v^2}{2}\right) = C^{1/k} \int_p^{p_0} p^{-1/k} dp$$

uma vez que busca-se a pressão de estagnação,

$$\frac{p_0}{p} = \left[1 + \frac{k-1}{k} \frac{\rho v^2}{p}\right]^{(k-1)/k}$$

## Propriedades de Estagnação

Para um gás ideal  $p = \rho RT$ ,

$$\frac{p_0}{p} = \left[ 1 + \frac{k-1}{2} \frac{v^2}{kRT} \right]^{(k-1)/k}$$

e a velocidade sônica sendo  $c = \sqrt{kRT}$ ,

$$\frac{p_0}{p} = \left[ 1 + \frac{k-1}{2} \frac{v^2}{c^2} \right]^{(k-1)/k} = \left[ 1 + \frac{k-1}{2} M^2 \right]^{(k-1)/k}$$

A equação acima possibilita o cálculo da pressão local de estagnação vide pressão estática e número de *Mach*.

# Propriedades de Estagnação

Portanto para condição de estagnação tem-se,

$$\frac{p_0}{p} = \left[ 1 + \frac{k-1}{2} M^2 \right]^{(k-1)/k}$$

$$\frac{T_0}{T} = 1 + \frac{k-1}{2} M^2$$

$$\frac{\rho_0}{\rho} = \left[ 1 + \frac{k-1}{2} M^2 \right]^{1/(k-1)}$$

# Condições Críticas

Condições de estagnação são úteis como referência para propriedades termodinâmicas, exceto para velocidade, por definição  $v = 0$ .

Valor de referência para velocidade é a velocidade crítica, obtida quando um escoamento é acelerado ou desacelerado isentropicamente até  $M = 1$ .

Asterisco denota condições em  $M = 1$

## Condições Críticas

Para propriedades de estagnação isentrópica,

$$\frac{p_0}{p^*} = \left[ \frac{k+1}{2} \right]^{(k-1)/k}$$

$$\frac{T_0}{T^*} = \frac{k+1}{2}$$

$$\frac{\rho_0}{\rho^*} = \left[ \frac{k+1}{2} \right]^{1/(k-1)}$$

*"Someone's sitting in the shade today because someone planted a tree a long time ago"*

Warren Buffett