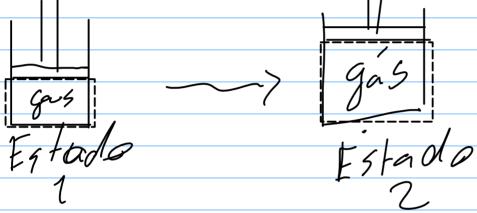
1° Lista de exercícios

1) Im sixtemu é usado quando estudames um processo na qual não 1 ná xlvão de massa pelas fronteixas, como a campressão de um gas sem um embolo



Portanto, nesse caso o volume de Controle perior o mais indicado.

> mar mar Weletrico

2)	/s	DYONYin	dade	b int	ensive	a 5	500	adu	11/05
	ave	proprie	depe	ndem	do	mass	n d	0/5	1910
	ma	. Ness	e co	150:					_

Propriedades intensivas:

Pressão
Volume expecífico;

Densidade;

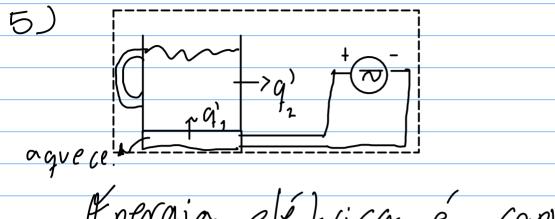
Temperatura;

Propriedades extensivas:

· Volume · Massa

Não propriedade. e Força Velocidade Aceleração

3) Bolaril 9 -7 Ressa Constante isocórico -> Volume Ete -isotermico -> temperatura Cte isotermico -> temperatura Cte $D = m \cdot o \quad V_g = \frac{m_g}{p_g} = \frac{900 \text{ Kg}}{2400 \text{ Kg/m}^3}$ $V_9 = 0.375 m^3$ Var = VTotal - Vg = 4,625 m3 0 = m, : Mar = Par Var = 5,32 Kg b) $\sqrt{\frac{1}{2} \frac{V_{total}}{V_{total}}} = \frac{5}{900+5,32} = \frac{9,00552 \, m^3/Hg}{100+5,32}$



Repergia elétrica é convertida em calor e transmite a energia plo caté. O caté aque ce la dica para o ar por convecção.

6) A medida que o elevador sobe, a energia ciretica e transformada em potencial. Para realizar esse processo, que é contrário à força da gra vidade, e recessário insérir trabalho no sistema através de um motor eletrico.

7) [abela A.3 e A.4] $1 = 1i - ro = 0,001 m^{3}$ $p = m \cdot m = p \cdot m'$ $m = 13560 \times 0,001 = 13,56 \text{ Kg}$

DP=PgL = 13560.0,81 x 1. AP=132,023 KPa 9) Phs=135 KPa (atm = 101 K Pa muda de Casopl caso AP= Pabs - Patm = PgL. $L = \frac{P_{abs} - P_{atm}}{P} = \frac{(135 - 101) \times 10^{3}}{10^{8} \times 9,81}$ 10) $\Delta P = \rho_g L = 10^3 \times 9.81 \cdot 0.25 m$: AP = 245,25 KPa 2 = 2 5 en 30 ... 300] [= 2 | 1... X = 2 | 1... X = 0,5 m

$$V_{b} = \frac{m_{b}}{p} = \frac{6000}{10000} = 0.5 = 1_{b} h_{b}$$
.

$$P/B = P_0 + P_0 (h_0 + h) = 10 1325 + 10^3 \times 9.81 \times 3.4$$
.

 $P/B = 130755 P_0^{-1}$

$$PV_{8} = 130755 P_{a}^{1}$$

$$PV_{A} = P_{0} + P_{9} M_{A} = 10 1325 + 10^{3} \times 9,81$$

$$PV_{A} = 130755 P_{a}$$

Condição de equilibrio é a altira igual dos dois fluidos Vantes = Vdepois

Du seja:

Na Aathbha = h Aa + (h-1) Ab

ha Aathbha = h Aa + h Ab - Ab

n = ha Aathbha + Ab

Aathbha + Ab

N = 2,43 m

Pv= Po + Ogh = 125163,3 Pa