



75 Un pallone contiene 4,2 L di aria alla temperatura di 35 °C e alla pressione di 150 kPa. A un certo punto, la temperatura scende a 20 °C e la pressione sale a 200 kPa.

▶ Quanto diventa il volume del pallone?

[3,0 L]

$$PV = P_0 V_0 T$$
 $V = P_0 V_0 T$
 $V = P_0 V_0 T = (150 \text{ KPa})(4,2 \text{ L})(293 \text{ K})$
 $V = P_0 V_0 T = (150 \text{ KPa})(308 \text{ K})$
 $V = P_0 V_0 T = (150 \text{ KPa})(308 \text{ K})$

Un cilindro con pistone mobile di sezione pari a 71 cm² contiene un gas perfetto alla temperatura di 23 °C e alla pressione di $1,04 \times 10^5$ Pa. Sul pistone viene appoggiato un oggetto e il volume del gas si riduce dell'1,0% rispetto al valore iniziale, mentre la temperatura raggiunge il valore di 65 °C.

▶ Calcola la forza che il gas esercita dall'interno sul pistone.

	$[8,5 \times 10^2 \mathrm{N}]$
STATO /NIZIALE	STATO FINALE
V_{o}	V=0,99 V.
To = (273+23) K = 296 K	T = (273 + 65) K
Po = 1,04 × 105 Pa	= 338 K
Po = 1,04 × 10 10	p = ?
pV= Po Vo T	
To To	
.ll,	
D. 0.33 Va - Po Vo T 1	PoT
p.0,33 /0 = Po /0 T => 1	D =
	
F=P.S=Po.T.S=(1,04×10 ⁵) 1 0,33 To Superficie	
F-P.S=P. T.S (1,04×10)	(a)(338 K)(71 x 10 m²)
1 0,33 70	(0.33)(296K)
Superficie	() / (2 30 1 1 /
= 851,689 N ~ 8,5 ×	10 ² N
	