

nuta in essa.

 $[2,27 \times 10^5 \, \text{Pa}]$

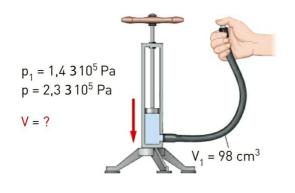
PRESSIONE ATMOSFERICA AL LIVELLO DEL MARE (ALLA TEMPERATURA DI 0°C)

SI USA GENERALMENTE PER LA PRESSIONE ATMOSFERICA



Una pompa per biciclette, con la valvola di uscita chiusa, contiene 98 cm 3 di aria alla pressione di 1,4 × 10 5 Pa.

▶ Quale diventa il volume della stessa quantità d'aria se, mantenendo la temperatura costante, aumentiamo la pressione fino a 2.3×10^5 Pa?



 $[60 \, \text{cm}^3]$

$$P_{2}^{V_{2}} = P_{1} V_{1}$$

$$V_{2} = \frac{P_{1}}{P_{2}} V_{1} = \frac{1,4 \times 10^{5} Pa}{2,3 \times 10^{5} Pa} (38 cm^{3}) = \frac{2,3 \times 10^{5} Pa}{2}$$

= 59,65... cm³ ~ 60 cm³