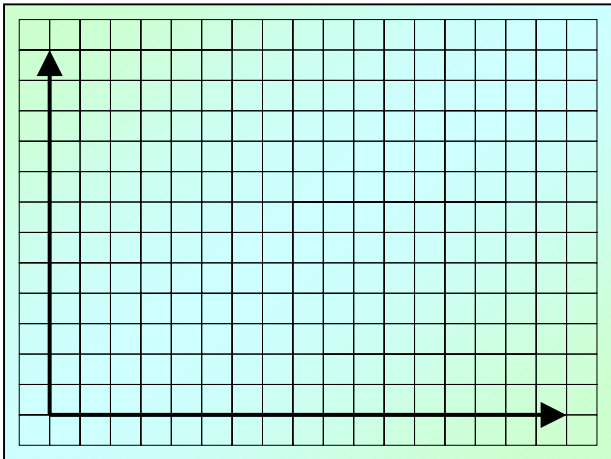


Cognome	Nome	Anno di corso
---------	------	---------------

Rispondere in modo **chiaro e leggibile** riportando valori e dimensioni ovvero o marcando con una crocetta le risposte corrette.
 Utilizzare solo la carta fornita dalla commissione e considerare che solo questo stampato sarà corretto.

	<p>Si consideri un ciclo termodinamico reversibile che riguarda n moli di gas perfetto biatomico e che è costituito nell'ordine da una compressione adiabatica AB, da un'isobara BC e da un'isocora CA. Nella trasformazione AB, il volume del gas dimezza.</p> <p>Determinare il rapporto fra le pressioni negli stati B ed A e rappresentare il ciclo sul piano pV. Inoltre, supponendo note la pressione p_A e il volume V_A dello stato A, calcolare il lavoro svolto dal gas in AB, il calore scambiato in BC, la variazione d'entropia in CA, ed il rendimento del ciclo (specificando il tipo di macchina cui si fa riferimento)</p>	
p _B /p _A		
lavoro svolto in AB		
calore scambiato nell'isobara		
variazione d'entropia nell'isocora		
rendimento del ciclo		
<input type="checkbox"/> motore	<input type="checkbox"/> frigorifero	<input type="checkbox"/> pompa di calore

Il secondo principio della termodinamica, in una delle sue formulazioni (a scelta) afferma che...