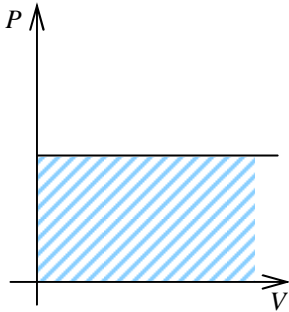
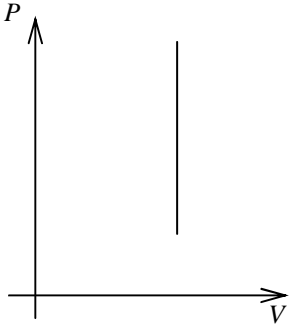
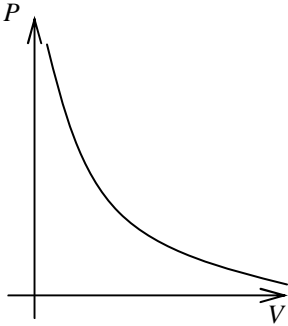
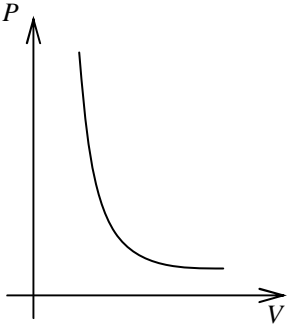


TRASFORMAZIONI TERMODINAMICHE

Una trasformazione **quasi-statica** è una trasformazione nella quale il sistema viene spostato lentamente da uno stato a un altro. La variazione è così lenta che durante il processo il sistema può essere considerato in ogni istante in equilibrio.

In una trasformazione **reversibile** è possibile che il sistema e l'ambiente circostante ritornino esattamente nello stato iniziale. È una trasformazione quasi-statica.

	PRESSIONE COSTANTE ISOBARA	VOLUME COSTANTE ISOCORA	TEMPERATURA COSTANTE ISOTERMA	ADIABATICA
Grafico P/V				
W	$W = P \Delta V$	$W = 0$	$W = Q$	$W = \Delta U$
Q	$Q = \Delta U + P \Delta V$	$Q = \Delta U$	$\Delta U = 0$	$Q = 0$