

Figura 23.4 Andamento delle isoterme per l'anidride carbonica.

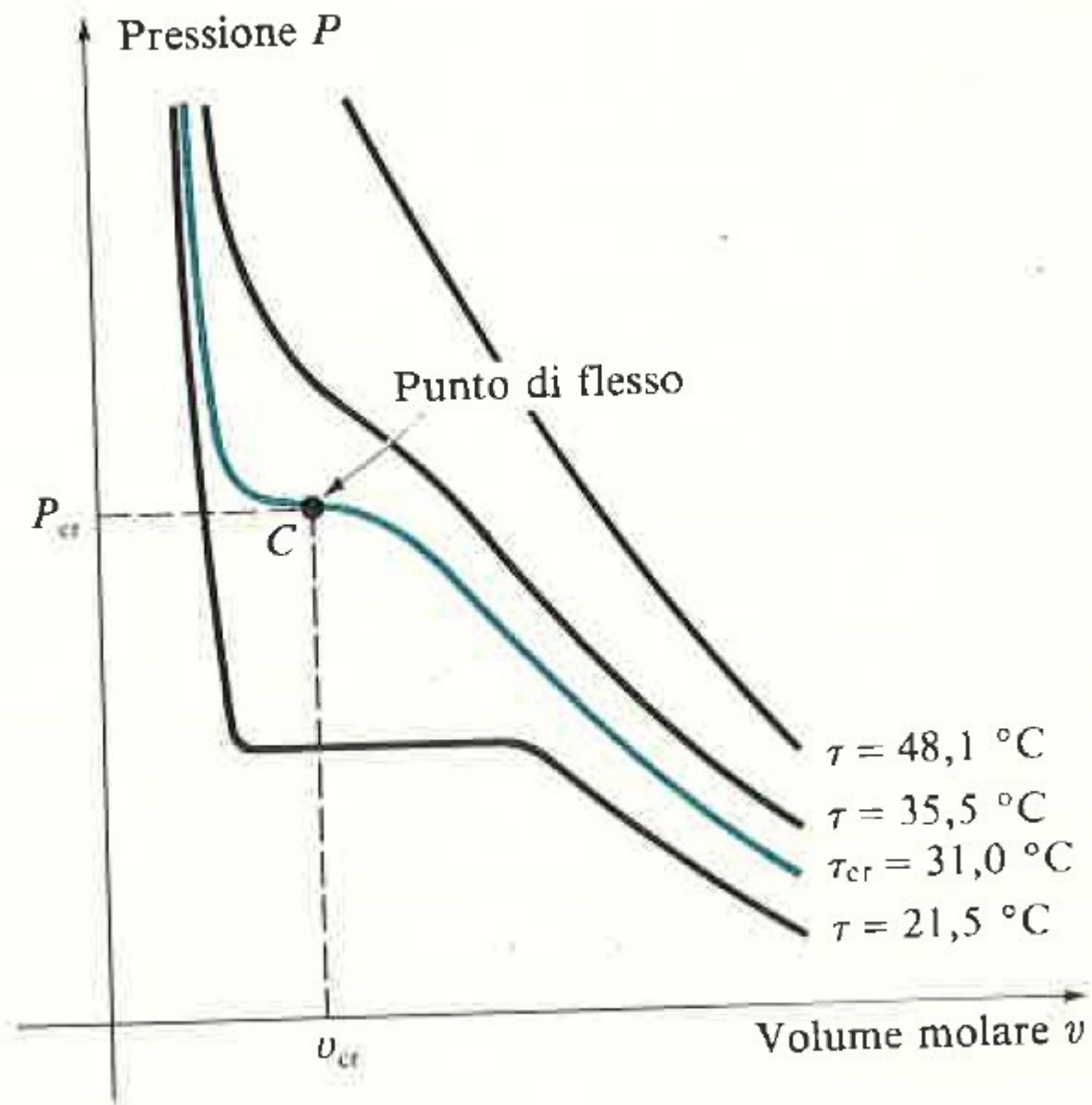
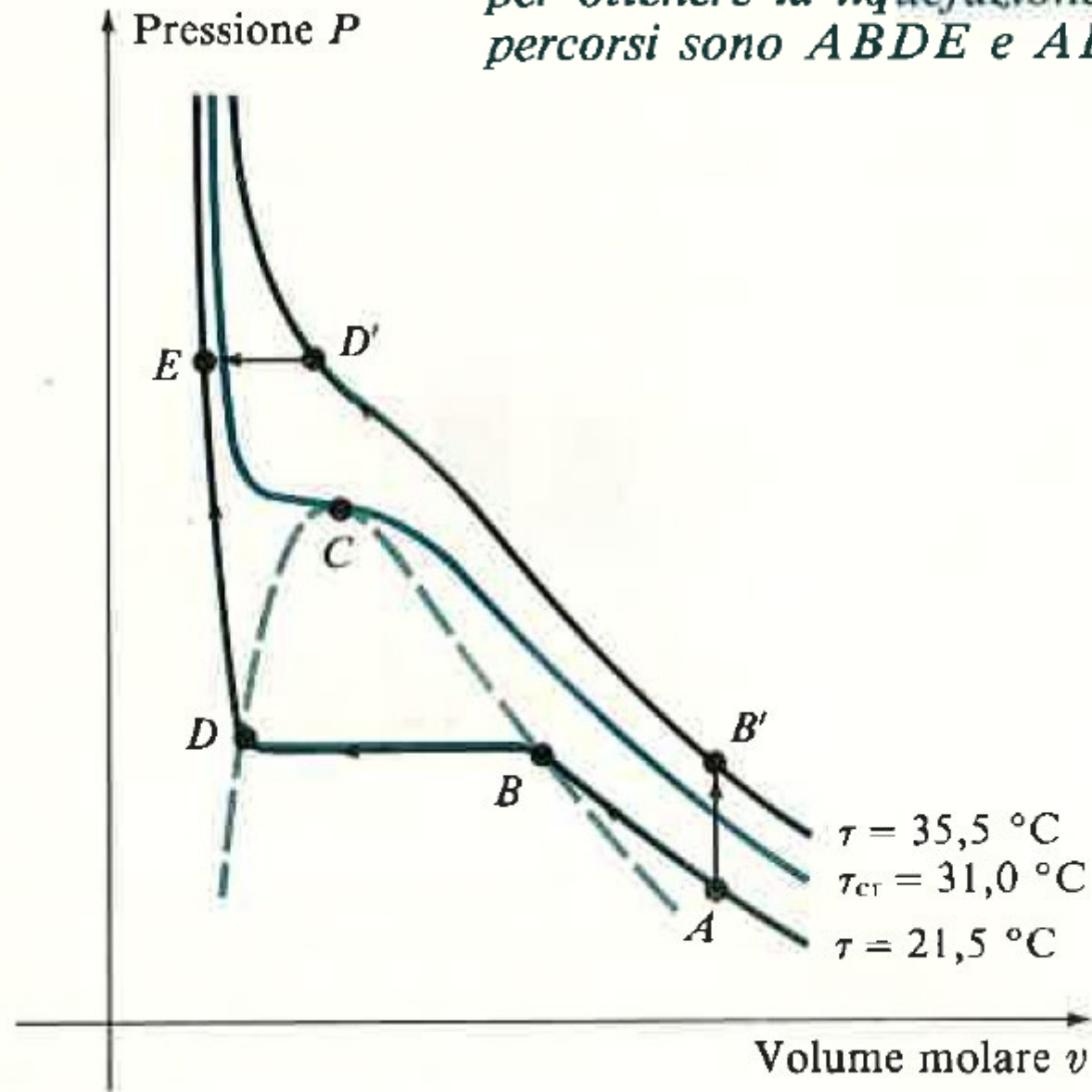


Figura 23.5 Due diversi percorsi possibili nel piano Pv per ottenere la liquefazione dell'anidride carbonica. I percorsi sono $ABDE$ e $AB'D'E$.



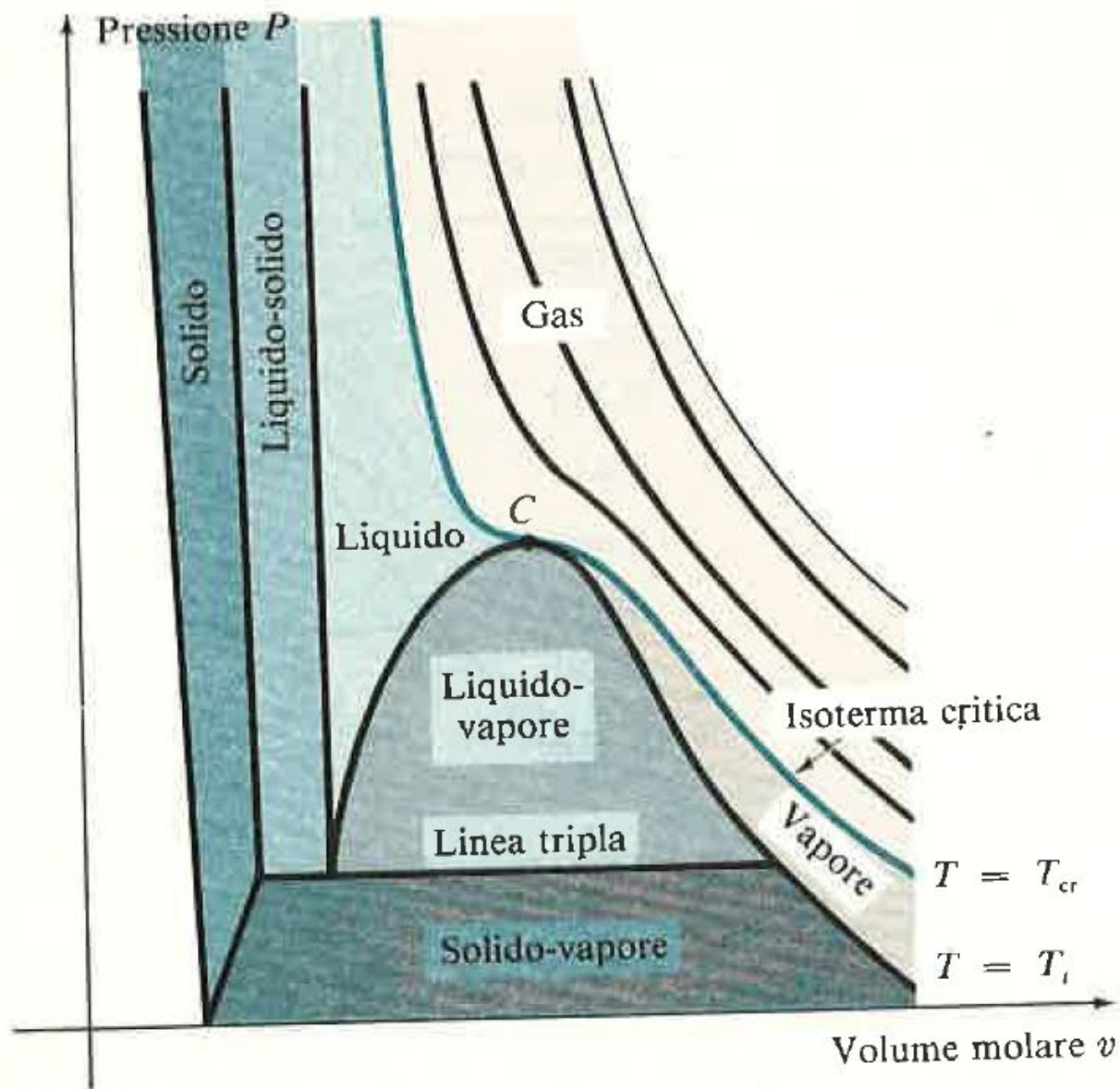
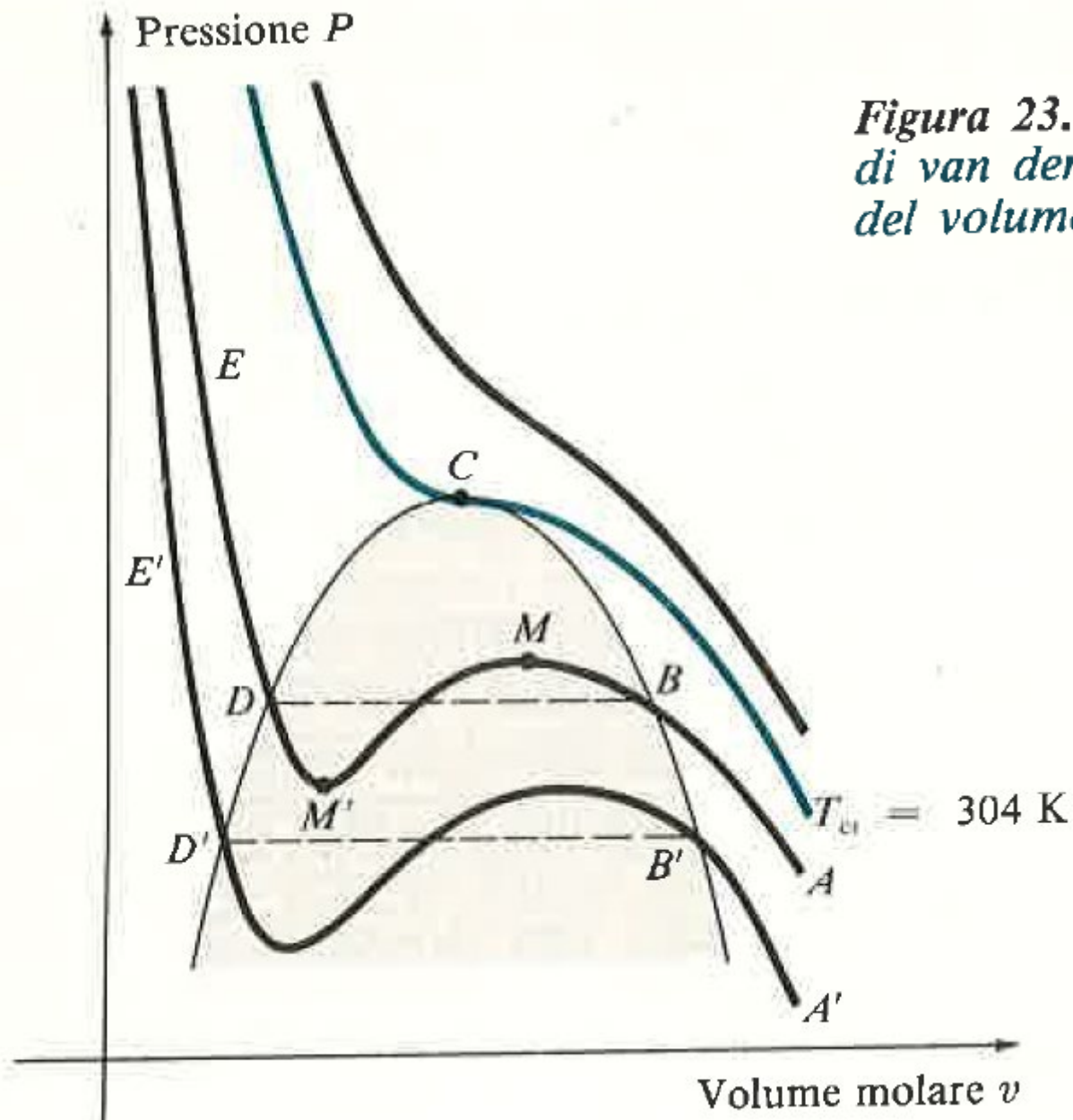


Figura 23.6 Diagrammi degli stati termodinamici di una sostanza reale con i contorni isoteromici proiettati nel piano Pv . Il piano può essere ripartito in sette zone distinte: del gas, del vapore, del liquido, del solido, dell'equilibrio vapore-liquido, dell'equilibrio vapore-solido e dell'equilibrio solido-liquido.

Figura 23.13 Andamento delle soluzioni dell'equazione di van der Waals per l'anidride carbonica in funzione del volume molare v .



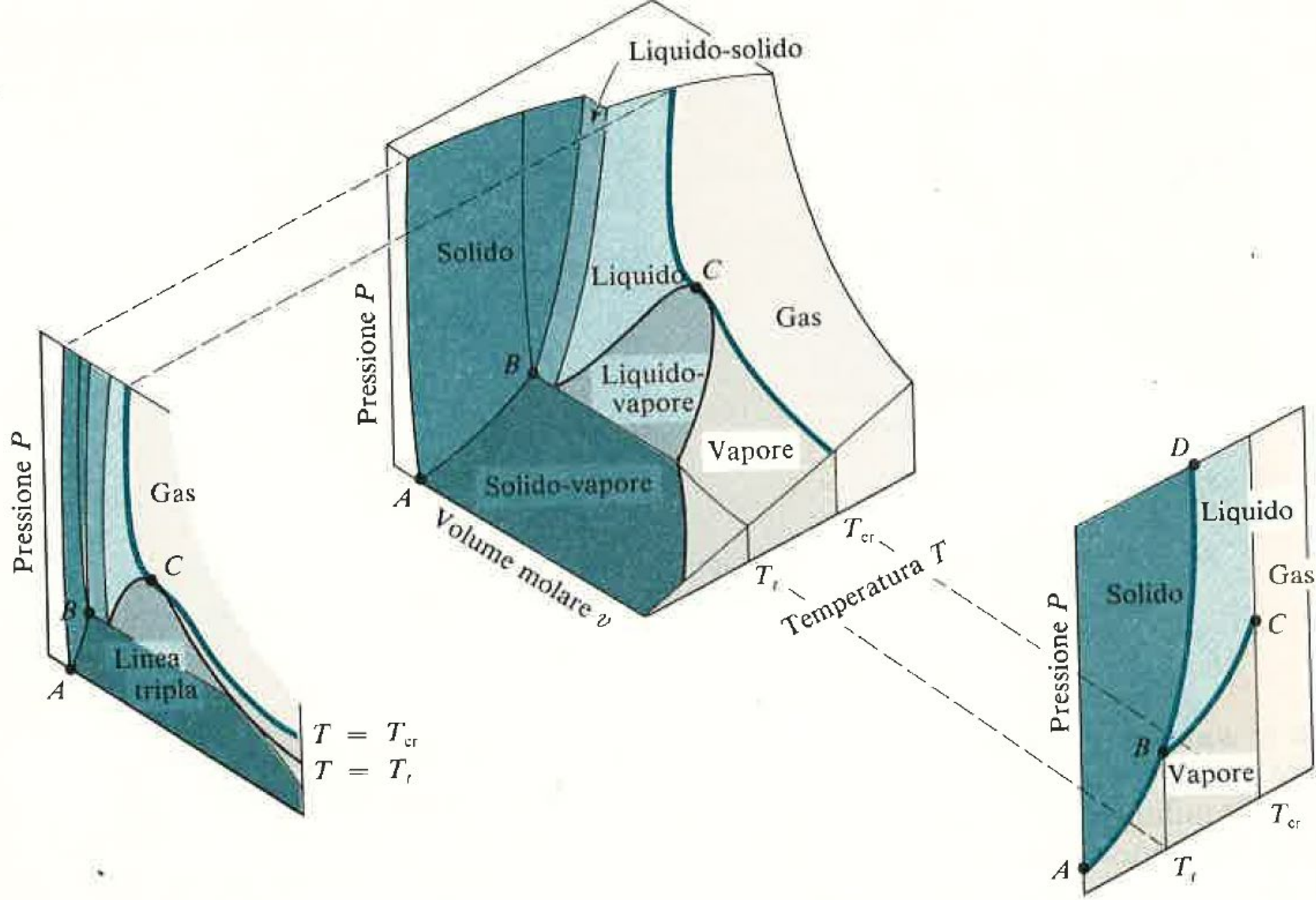


Figura 23.18 Proiezioni della superficie degli stati termodinamici nello spazio PvT per una sostanza reale.

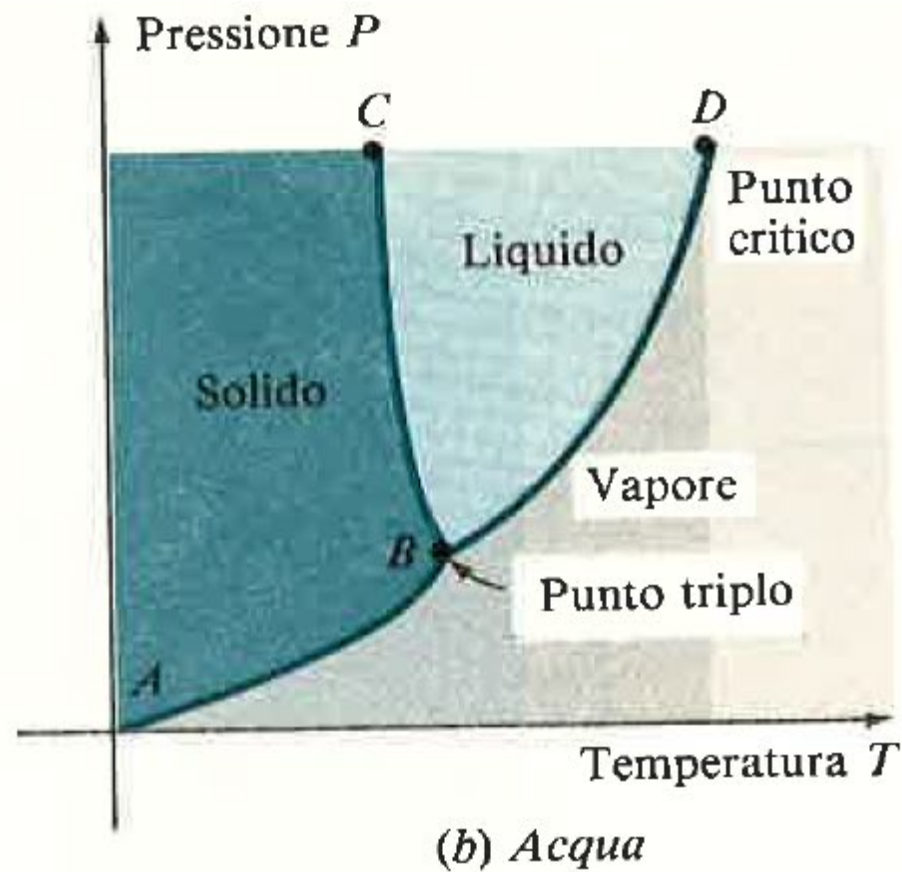
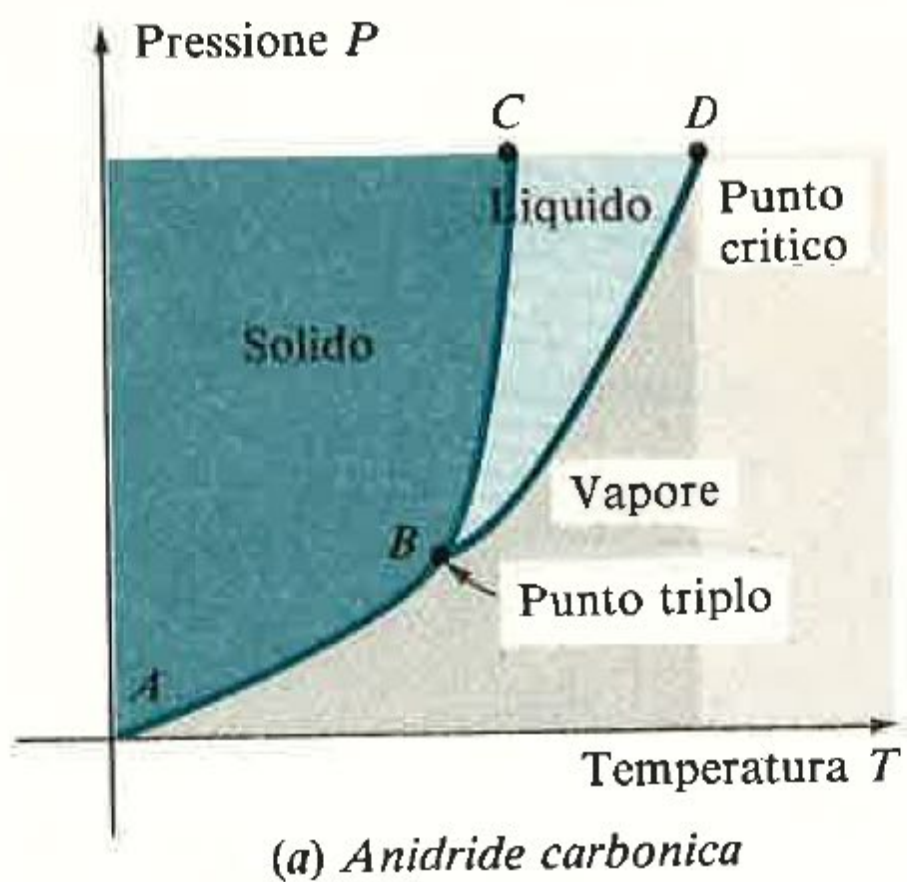


Figura 23.19 Diagrammi di punto triplo per l'anidride carbonica, sostanza che si contrae, e per l'acqua, che invece congelando si espande.