

## ■ Punto triplo

La materia cambia il suo stato fisico in base alla temperatura e alla pressione. Questi valori stabiliscono lo stato del corpo. Per studiare il passaggio tra uno stato e l'altro si può utilizzare un diagramma, avente come ascisse i valori della temperatura e come ordinate i valori della pressione. Così facendo si potranno analizzare tre campi diversi: S dove il corpo è solido, L dove è liquido e A dove è aeriforme.

Esistono delle condizioni di equilibrio tra due stati, rappresentati da punti sulla curva, diversa per ogni sostanza (nel grafico seguente la  $\text{CO}_2$ ). Il **punto triplo** è l'unico punto in cui è possibile la coesistenza di tutti e tre gli stati.

