

Calori specifici

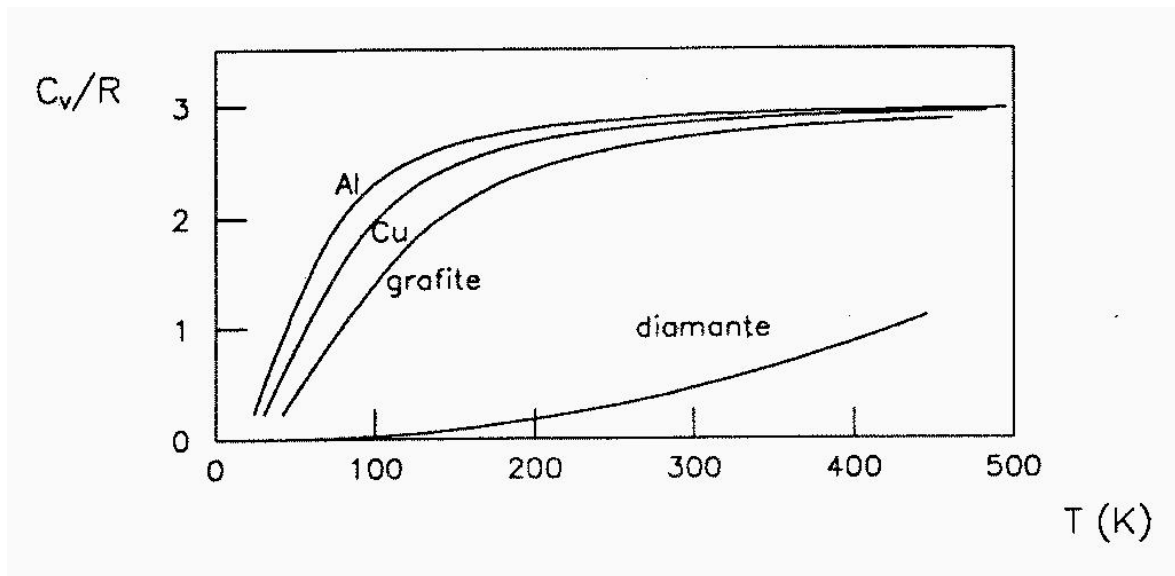
$$C_V = \left(\frac{\partial Q}{\partial T} \right)_V = \left(\frac{\partial E}{\partial T} \right)_V$$

Esempi:

gas perfetto: $C_V = \frac{3}{2}R$

solido cristallino monoatomico: $C_V = 3R$
(regola di Dulong e Petit, 1819)

ma i calori specifici dipendono dalla temperatura



⇒ il teorema di equipartizione vale solo
ad alte temperature