DA CHIEDERE ALLA BERTANI

Non si trovano online modi di calcolare il rapporto di espansione adiabatica di un gas reale plurimolecolare, oltre al calcolo sperimentale attraverso l’uso di un calorimetro. Quindi, con una grande presa di libertà assumiamo γ come la media pesata dei vari γ di tutti i gas, presi come ideali.

Prendendo buona la formula nel file salvato come “CombustibileSolidoEducativo” e come valori di γ per i gas ideali quelli riportati su Wikipedia Italia (https://it.wikipedia.org/wiki/Coefficiente\_di\_dilatazione\_adiabatica), trovo alla fine un γ uguale a:

γ = ((5/3)\*0+(7/5)\*(2.490+2.145+1.672)+(4/3)\*(1.870+4.828+1.644+0.057))/

(2.490+2.145+1.672+1.870+4.828+1.644+0.057)=

(0+(7/5)\*6.307+(4/3)\*8.399)/(14.706)=(8.8298+11.1987)/(14.706)=1.3619