

Esercizi:

- 1) Scrivere l'equazione di formazione in condizioni standard dell'ozono ($O_3(g)$)
- 2) Una reazione di combustione libera 200 KJ. Se tale quantità di calore viene trasferita totalmente a 100g di acqua, quale sarà l'incremento di temperatura di tale massa di acqua?
- 3) Si determini l'entalpia standard per la reazione $CO_{(g)} + O_{2(g)} = CO_{2(g)}$ sapendo che l'entalpia standard di formazione di $CO_{(g)}$ vale 44 KJ/mole e quella di $CO_{2(g)}$ 64 KJ/mole. A che corrisponde il valore della entalpia standard calcolato?
- 4) E' possibile attraverso una trasformazione isoterma (temperatura costante) ed isocora (volume costante) fare avvenire una reazione endotermica? Quanto vale la variazione di energia interna? Quale componente dell'energia interna rimane invariata? Quale invece subisce un cambiamento?