A partir de los siguientes datos:

$C\left(grafito\right)+O\_{2}\left(g\right) \rightarrow CO\_{2}\left(g\right)$ $∆H\_{reacción}^{0}=-393.5 kJ$

$H\_{2}\left(g\right)+\frac{1}{2}O\_{2}\left(g\right) \rightarrow H\_{2}O\left(l\right)$ $∆H\_{reacción}^{0}=-285.8 kJ$

$2C\_{2}H\_{6}\left(g\right)+7O\_{2}\left(g\right) \rightarrow 4CO\_{2}\left(g\right)+ 6H\_{2}O\left(l\right)$ $∆H\_{reacción}^{0}=-3119.6 kJ$

Calcular el cambio de entalpia para la reacción

$$2C\left(grafito\right)+3H\_{2}\left(g\right) \rightarrow C\_{2}H\_{6}\left(g\right)$$

Calcular el calor liberado/absorbido por gramo de C2H6 producido.

**El tiempo para la resolución del problema no debería ser mayor a 10 minutos.**

**Horarios**:

Bea Sergio 9:00 hs

Bercovich Andrea 9:15 hs

Carmona Facundo 9:30 hs

Castillo Javier 9:45 hs

De Bernardi María 10:00 hs

Fuse Victoria 10:15 hs

Galecio María 10:30 hs

Jodra Sebastián 10:45 hs

Martino Lucila 11:00 hs

Noseda Grau Emilia 11:15 hs

Pereyra Mariana 11:30 hs

Priano María 11:45 hs