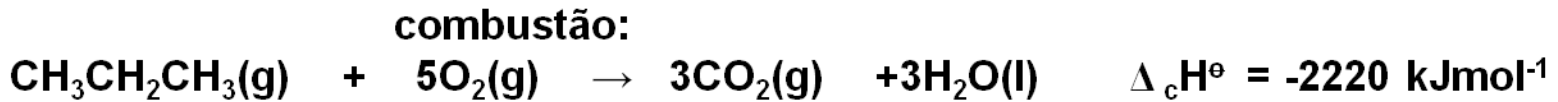
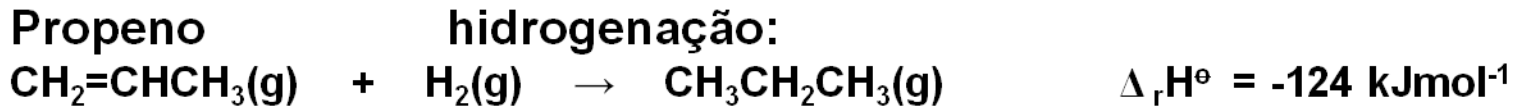


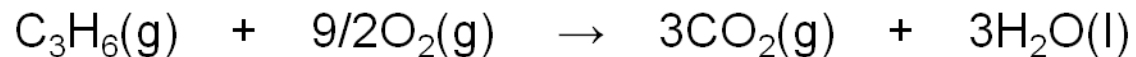
Uso da Lei de Hess

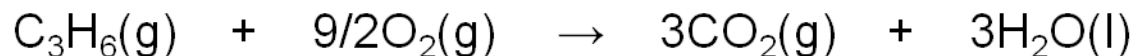
$\Delta_r H^\circ$ = entalpia padrão de uma reação é igual à soma das entalpias padrões de reações parciais, nem sempre realizáveis, em que a reação possa ser dividida.



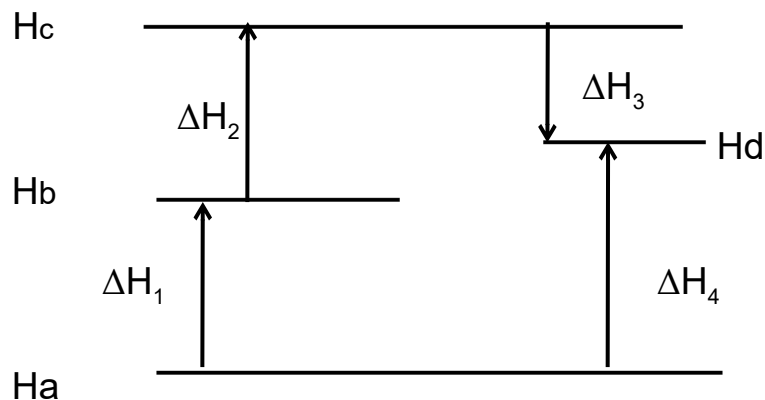
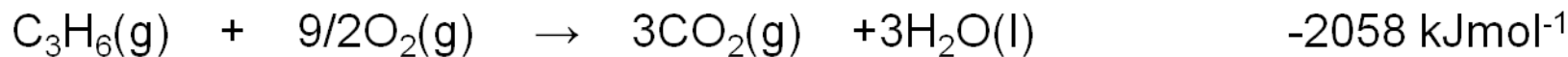
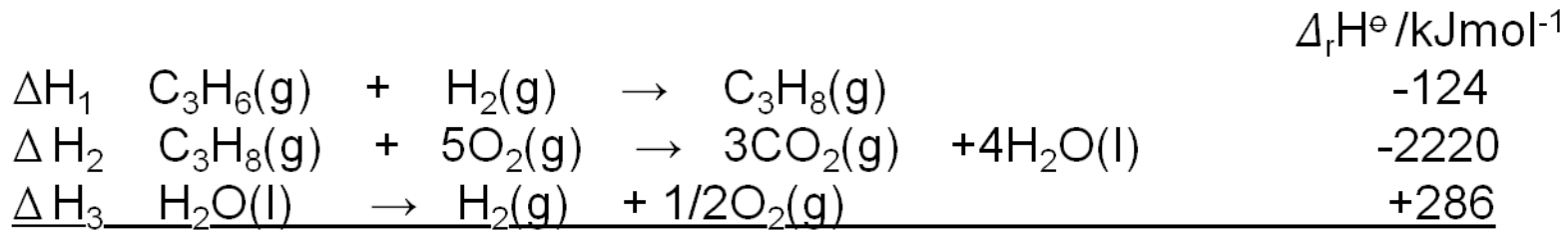
Calcule $\Delta_c H^\circ$, calor de combustão, do propeno

➤ A equação de combustão do propeno é:





fazendo a seguinte soma:



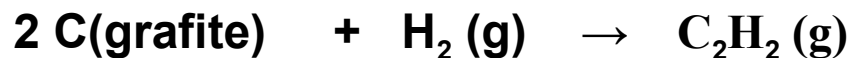
$$\Delta H_4 = \Delta H_1 + \Delta H_2 + \Delta H_3$$

$$\Delta H_4 = H_B - H_A + H_C - H_B + H_D - H_C$$

$$\Delta H_4 = H_D - H_A$$

Lei de Hess

Calcule a entalpia molar padrão de formação do acetileno a partir de seus elementos:



as equações para a combustão e as variações de entalpia correspondentes são:

