QUIMIFIRST – ENTALPIA DE LIGAÇÃO

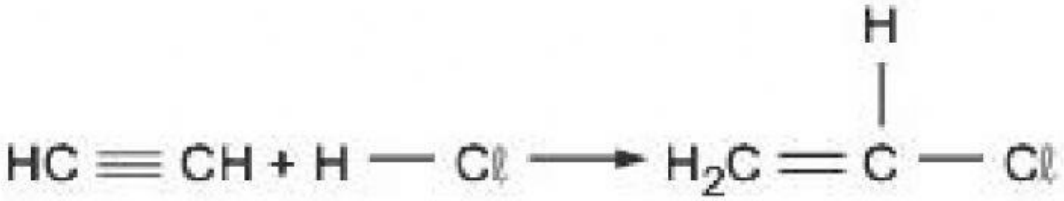
ENERGIA DE _____ é a energia absorvida na quebra de **1 mol** de ligações, no estado gasoso, a 25 °C e 1 atm;

Nos **REAGENTES** acontecem quebras de ligações → o processo é _____ ($\Delta H > 0$)

Nos **PRODUTOS** acontecem formações de ligações → o processo é _____ ($\Delta H < 0$)

$$\Delta H_{reação} = \sum \Delta H_{Ligação}$$

Com base nos valores de energia de ligação, em kJ/mol, disponibilizados na tabela abaixo. Calcule o calor, em kJ/mol, da reação representada a seguir:



H — Cl	H — C	C = C	C — Cl	C ≡ C
431,8	413,4	614,2	327,2	833,4

O valor de entalpia é (clique para selecionar): + / - _____ KJ

Bom Estudo!!!
Profa. Ana (QuimicAna)

LIVEWORKSHEETS