

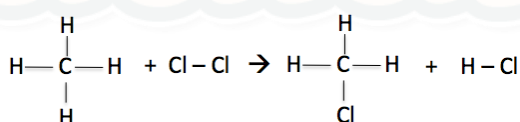
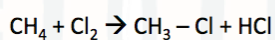
## Termoquímica

**Energia de Ligação:** é a quebra de uma ligação em um processo endotérmico e a formação de um ligação exotérmica.

$$\Delta H = HR - HP$$

### Exercício Resolvido

Calcule o calor da cloração do metano:



$$4(410) + 240 \rightarrow 3(410) + 320 + 430$$

$$1880 \rightarrow -1980$$

$$-1980 + 1880 = -100 \text{ KJ/mol}$$

Ligação	Energia de Ligação (KJ/mol)
C - H	410
Cl - Cl	240
C - Cl	320
H - Cl	430