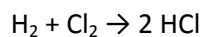


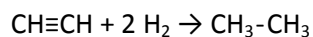
Výpočty reakčního tepla

Vazebná energie

1. Vypočítejte reakční teplo chlorovodíku, který vznikl slučováním z prvků:



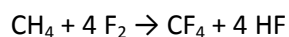
2. Vypočítejte reakční teplo hydrogenace acetylenu:



3. Vypočítejte tepelné zabarvení děje z vazebné energie:



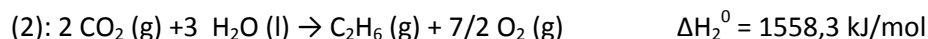
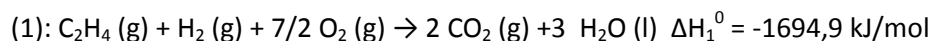
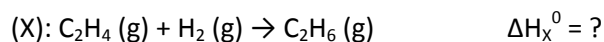
4. Vypočítejte reakční teplo reakce methanu s fluorem:



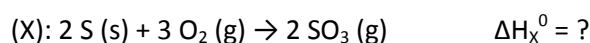
Typ vazby	Vazebná energie (kJ.mol ⁻¹)	Typ vazby	Vazebná energie (kJ.mol ⁻¹)
C – C	347,0	C – H	415,1
C = C	607,0	C – F	484,9
C ≡ C	837,0	C – Cl	326,0
H – H	431,0	C – Br	284,2
F – F	158,8	C = O	1076,0
Cl – Cl	247,2	H – F	568,5
Br – Br	193,0	H – Cl	430,5
I – I	150,0	H – Br	366,0
O = O	497,0	H – I	299,0
N ≡ N	945,0	H – O	428,0

Hessův zákon

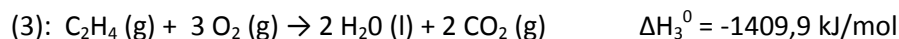
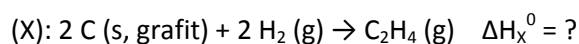
1. Určete reakční teplo následující rovnice:



2. Určete reakční teplo následující rovnice:



3. Určete reakční teplo následující rovnice:



4. Určete reakční teplo následující rovnice:

