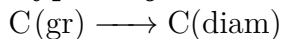
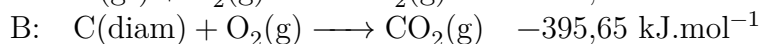


# 1 Termochemie

**Vypočítejte reakční entalpii přeměny grafitu na diamant:**

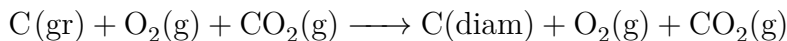


jestliže znáte entalpie reakcí:



Jelikož nás zajímá přeměna grafitu na diamant, vezmeme entalpii spalování grafitu a od ní odečteme entalpii spalování diamantu:

A–B



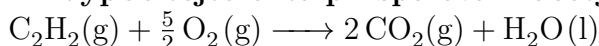
Entalpii tedy vypočítáme:

$$\Delta H_r = -393,77 - (-395,65) = 1,88 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

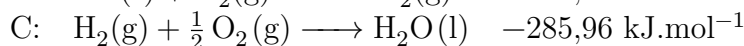
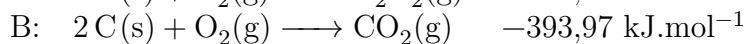
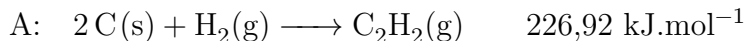
**Entalpie přeměny grafitu na diamant bude 1,88 kJ.mol<sup>-1</sup>**

---

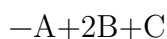
**Vypočítejte entalpii spalování acetylenu:**



jestliže znáte entalpie reakcí:



Zadanou rovnici získáme následující kombinací známých reakcí:



Entalpii tedy vypočítáme:

$$\Delta H_r = -226,92 - 2 \cdot 393,97 - 285,96 = -1300,82 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

**Entalpie zadané reakce bude -1300,82 kJ.mol<sup>-1</sup>**