6. Aufgabe

Die Atome des $\mathrm{CH_4} ext{-}\mathrm{Molek\"{u}ls}$ befinden sich in einem geeigneten Koordinatensystem an folgenden Stellen:

C-Atom (0,0,0)

H-Atome (1,1,1), (-1,-1,1), (1,-1,-1), (-1,1,-1).

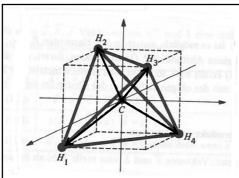
- a) Berechnen Sie den Abstand des C-Atoms zu den H-Atomen und den Abstand der H-Atome untereinander.
- b) Welchen Winkel schließen das C-Atom und die ersten beiden H-Atome miteinander ein?

Lösung

CH₄ Methan



Prof. Dr. Hans-Jürgen Dobner, HTWK Leipzig, MNZ



C-Atom (0,0,0) H-Atome (1,1,1), (-1,-1,1), (1,-1,-1), (-1,1,-1)

a) Abstand des C-Atoms zu jedem H-Atom

$$\begin{split} & \left\| \overrightarrow{CH_1} \right\|_2 = \left\| \overrightarrow{H_1C} \right\|_2 = \sqrt{1^2 + 1^2 + 1^2} = \sqrt{3} \\ & \left\| \overrightarrow{CH_2} \right\|_2 = \left\| \overrightarrow{H_2C} \right\|_2 = \sqrt{(-1)^2 + (-1)^2 + 1^2} = \sqrt{3} \\ & \left\| \overrightarrow{CH_3} \right\|_2 = \left\| \overrightarrow{H_3C} \right\|_2 = \sqrt{1^2 + (-1)^2 + (-1)^2} = \sqrt{3} \\ & \left\| \overrightarrow{CH_4} \right\| = \left\| \overrightarrow{H_4C} \right\|_2 = \sqrt{(-1)^2 + 1^2 + (-1)^2} = \sqrt{3} \end{split}$$



Prof. Dr. Hans-Jürgen Dobner, HTWK Leipzig, MN

