Isomerieformen

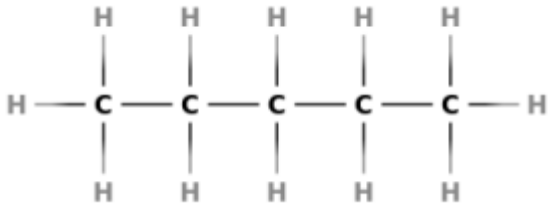
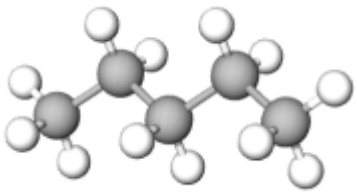
Konstitutionsisomerie

Konstitutions- oder auch Strukturisomere besitzen bei **gleicher** Summenformel **unterschiedliche Strukturformeln**. Konstitutionsisomere besitzen i.d.R. unterschiedliche physikalische Eigenschaften.

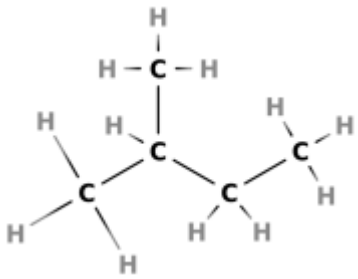
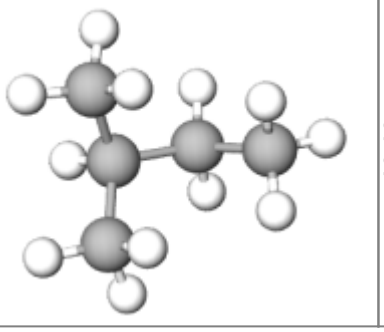
Beispiel: Die Strukturisomere des Pentan

Summenformel: $\mathbf{C_5H_{12}}$

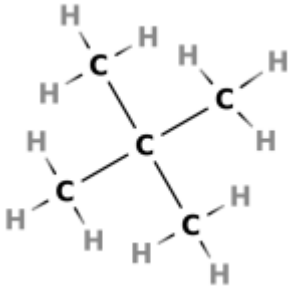
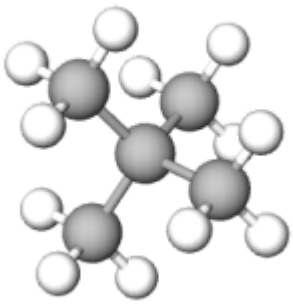
n-Pentan (Pentan)

		Siedepunkt: 36°C Schmelzpunkt; -130°C

2-Methylbutan (Isopentan)

		Siedepunkt: 28°C Schmelzpunkt; -160°C

2,2-Dimethylpropan (Neopentan)

		Siedepunkt: 9,5°C Schmelzpunkt; -16,6°C

From:
https://schule.riecken.de/ - **Unterrichtswiki**

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:organic:isomers&rev=1755435056

Last update: **2025/08/17 12:50**