

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: C_5H_{12}

n-Pentan (Pentan)

		<p>Siedepunkt: 36°C Schmelzpunkt: -130°C</p>
--	--	--

2-Methylbutan (Isopentan)

		<p>Siedepunkt: 28°C Schmelzpunkt: -160°C</p>
--	--	--

2,2-Dimethylpropan (Neopentan)

		<p>Siedepunkt: 9,5°C Schmelzpunkt: -16,6°C</p>
--	--	--

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**

