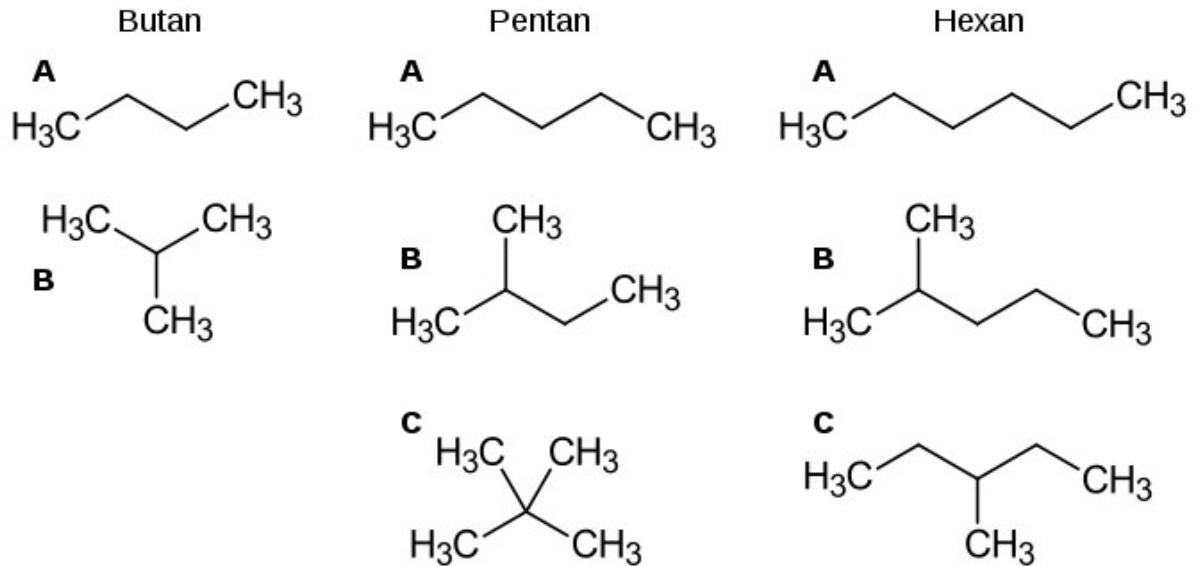


# Problem:

## Wieviele Strukturen des Butanmoleküls $C_4H_{10}$ sind denkbar?



Isomere des Butans:

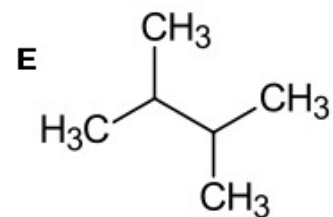
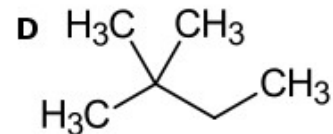
- A:** n-Butan
- B:** 2-Methylpropan oder Isobutan

Isomere des Pentans:

- A:** n-Pentan
- B:** 2-Methylbutan oder Isopentan
- C:** 2,2-Dimethylpropan oder Neopentan

Isomere des Hexans:

- A:** n-Hexan
- B:** 2-Methylpentan oder Isohexan
- C:** 3-Methylpentan
- D:** 2,2-Dimethylbutan oder Neohexan
- E:** 2,3-Dimethylbutan



**Isomere** (Einzahl *das* Isomer, [Genitiv](#): des Isomers, [Genitiv](#) Plural: der Isomere; von [griechisch](#) ἴσος *isos* „gleich“ und μέρος *méros* „Teil“) sind chemische Verbindungen, die die gleiche [Summenformel](#) besitzen, sich aber in der Verknüpfung und der räumlichen Anordnung der einzelnen Atome unterscheiden

Quelle: <http://de.wikipedia.org/wiki/Isomer>