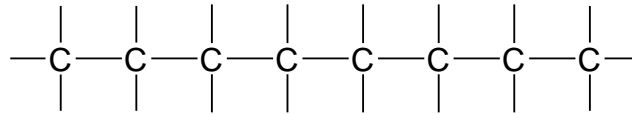


Isomerie

zum Vergleich:

1.) n-Octan (normales Octan)

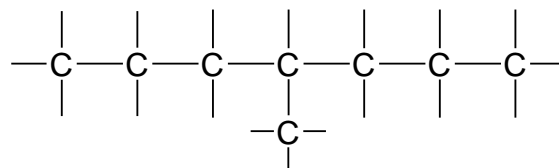
Strukturformel:



Summenformel: C_8H_{18}

2.) „ein“ Isooctan

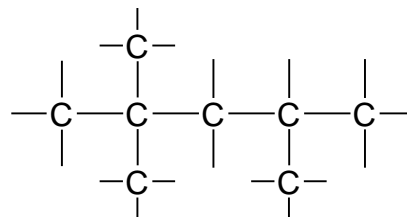
Strukturformel:



Summenformel: ebenfalls C_8H_{18}

3.) „ein weiteres“ Isooctan

Strukturformel:



Summenformel: ebenfalls C_8H_{18}

Alle drei Verbindungen haben die gleiche Summenformel, aber eine unterschiedliche Struktur.

Sie unterscheiden sich in ihren chemischen Eigenschaften voneinander.

Solche Stoffe nennt man **Isomere!**

→ 2.) und 3.) sind somit Isomere des Octans.

Die Benennung von Isomeren erfolgt nach festgelegten Regeln!