


Die Kohlenwasserstoffe

Arbeitsblatt Plus

-  1. In diesem Text haben sich **14** Fehler eingeschlichen. Unterstreiche die Fehler rot und korrigiere sie in der Korrekturspalte.

Nur wenige Stoffe enthalten Kohlenstoff.

Verbindungen mit Kohlenstoff werden in der anorganischen Chemie behandelt.

Da Kohlenstoff nur fünf Außenelektronen besitzt, aber unbedingt den Feststoffzustand erreichen möchte, verbindet er sich sehr gerne mit anderen Stoffen. Dabei entstehen vor allem unterschiedlich lange Ketten und Ringe.

Ungesättigte Kohlenwasserstoffe nennt man Alkene. Sie enthalten nur Doppelbindungen zwischen den Kohlenstoffatomen.

Alkene und Alkine sind ungesättigte Kohlenwasserstoffe. Sie bilden Doppel- und Dreifachbindungen. Deshalb sind sie sehr reaktionsträge.

Sehr wichtig sind Kohlenwasserstoffe bei der Herstellung von Papier.

Aromatische Kohlenwasserstoffe sind langkettige Verbindungen mit einer Doppelbindung. Ein Beispiel dafür ist das Benzol.