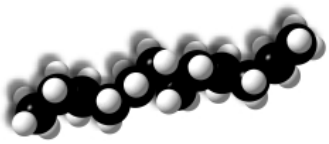

Die Vierbindigkeit des Kohlenstoffs lässt auch Strukturen zu, bei denen der Kohlenstoff mehrere Bindungen (Elektronenpaare) zu einem anderen Kohlenstoffatom ausbildet. Es entstehen die sogenannten Mehrfachbindungen. Wie in der Natur üblich, nehmen alle Atome und Teilchen in diesen „Zuständen“ neue Raumaufteilungen vor. Damit entstehen neue Bindungswinkel zwischen den Atomen. Die Tetraederform wird aufgehoben!

Die Doppelbindung

Die Dreifachbindung

Solche Stoffe mit Mehrfachbindungen heißen ***ungesättigte Kohlenwasserstoffe***, denn sie lassen sich noch mit Wasserstoff chemisch anreichern...sättigen!

Ethen	Formel		Formel	**Ethin**
Struktur				Struktur
Eigenschaften				Eigenschaften
Vorkommen				Vorkommen
Verwendung				Verwendung

Weitere Nomenklatur :

meth –1 ; eth – 2 ; prop – 3 but – 4 ; pent –5 ; hex – 6 ; hept –7 ;oct –8 ;non –9 ; dec –10; undec…; dodec ;….
Die Endungen bedeuten... **an**(nur Einfachbindungen) **en**(eine Doppelbindung enthalten) **in** (enthält eine Dreifachbindung)