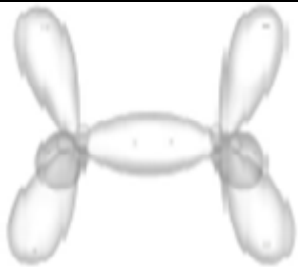
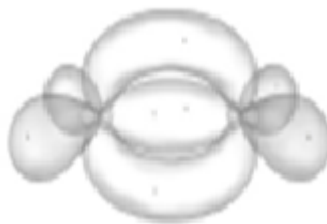
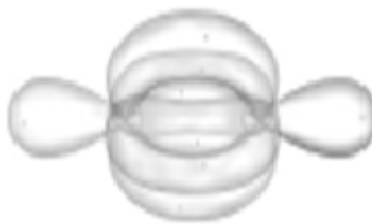


3. Bildung von Atombindungen

Kohlenstoffatome gehen Atombindungen ein, indem ihre einfach besetzten Orbitale mit denen anderer Atome überlappen. Unterschiedliche Hybridisierungen des Kohlenstoffatoms führen zu unterschiedlichen Bindungen.

Durch Überlappen von 2 Hybridorbitalen oder einem s- und einem Hybridorbital ergeben sich **σ -Bindungen**.

Durch Überlappen von 2 p-Orbitalen ergeben sich **π -Bindungen**.

			
Name	Ethan	Ethen	Ethin
Lewis-Strukturformel			
Winkel zwischen den C-Atomen und ihren Bindungspartnern			
Raumstruktur der Bindungen an den C-Atomen			
Anzahl der <ul style="list-style-type: none"> σ-Bindungen π-Bindungen 			