

Formale Oxidationszahlen des Kohlenstoffs

| Zahl | Beispiel |
|------|--|
| -4 | CH_4 , $\text{H}_3\text{C}\text{MgBr}$, $(\text{H}_3\text{C})_3\text{B}$ |
| -3 | H_3C^- , $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$, $\text{R}-\text{CH}_2-\text{MgBr}$ |
| -2 | H_3C^+ , H_2C , $\text{H}_3\text{C}-\text{OH}$, $\text{H}_3\text{C}-\text{Cl}$, $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$ |
| -1 | $\text{HC}\equiv\text{CH}$, $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH}$ |
| 0 | $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$, $\text{Me}_2\text{CH}-\text{OH}$ |
| 1 | $\text{H}_3\text{C}-\text{CHO}$, $\text{Me}_3\text{C}-\text{OH}$ |
| 2 | $\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{O})-\text{CH}_3$, HCO_2H , HCCl_3 , HCN |
| 3 | $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}_2\text{H}$, $\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{O})\text{Cl}$, $\text{H}_3\text{C}-\text{CN}$ |
| 4 | CO_2 , CCl_4 , COCl_2 |