|  |
| --- |
| **Stabilità**  Il carbanione è una forte [base di Lewis,](ftp://89-97-218-226.ip19.fastwebnet.it/web1/letiochem/lezioni/base_lewis.htm) da qui il suo carattere di reattivo nucleofilo.  E' quindi stabilizzato da gruppi elettron-attrattori, cioè tutti i gruppi con effetto induttivo -I e quelli con effetto mesomerico -M.  Nel caso di gruppi alchilici l'ordine decrescente di stabilità è: carbonio primario > carbonio secondario > carbonio primario. |

**Esempi di carbanioni**

I carbanioni sono intermedi di alcune reazioni chimiche, importanti perché, essendo il carbonio portante la carica negativa un forte nucleofilo, può reagire, ad esempio con un idrocarburo alogenato, portando alla formazione di nuovi legami carbonio-carbonio. Ad esempio:

* Gli alchini reagiscono con NaNH2 e dare il sodio-derivato:

HC≡CH + NaNH2 → HC≡CNa

* Reattivi di Grignard:

R3CBr + Mg −> R3CMgBr

* Nei composti carbonilici quali aldeidi e chetoni si hanno varie reazioni del carbonio in α il gruppo carbonilico il cui meccanismo porta alla formazione di una carica negativa su tale carbonio.