

[MAIL](#) | [NEWS](#) | [VIDEO](#) | [COMMUNITY](#) | [IN CITTÀ](#) | [ALTRO](#)

righetti48
 CONTATTA | AGGIUNGI | SEGNALA | ALTRO

Profilo | Blog | Sito | Amici

CREA | Cerca

AIUTO

EFFETTO DEI SOSTITUENTI

Un gruppo legato al benzene può condizionare la reattività dell'anello aromatico nei confronti di una successiva reazione di sostituzione elettrofila. **La reattività è collegata alla velocità di reazione.** I gruppi legati al benzene si distinguono in:

gruppi attivanti, che **aumentano** la velocità di reazione, e quindi **la reattività**, e in **gruppi disattivanti** che **riducono** la velocità di reazione, e quindi **la reattività**.

Oltre all'effetto sulla velocità di reazione vi è anche l'effetto sulle posizioni verso le quali il gruppo presente sull'anello benzenico **orienta** il gruppo entrante:

i gruppi attivanti orientano i gruppi entranti (elettrofili) nelle posizioni orto e para;
i gruppi disattivanti orientano i gruppi entranti (elettrofili) nelle posizioni meta.



La natura attivante o disattivante di un gruppo viene determinata in base al bilancio tra effetti induttivi (+ I o - I) e mesomeri (o coniugativi) (+M o -M).

Esempi:

