


Efectos inductivos de los sustituyentes más comunes

Efecto decreciente	Grupos -I (atractor de electrones)	Grupos +I (dador de electrones)
	$-\text{NH}_3^+$	$-\text{O}^{2-}$
	$-\text{NR}_3^+$	$-\text{COO}^-$
	$-\text{NO}_2$	$-\text{CR}_3$
	$-\text{CN}, (\text{—C}\equiv\text{N})$	$-\text{CHR}_2$
	$-\text{COOH}$	$-\text{CH}_2\text{R}$
	$-\text{COOR}$	$-\text{CH}_3$
	$-\text{CHO}$	
	$-\text{COR}$	
	$-\text{F}$	
	$-\text{Cl}$	
	$-\text{Br}$	
	$-\text{I}$	
	$-\text{OH}$	
	$-\text{OR}$	
	$-\text{SH}$	
	$-\text{SR}$	
	$-\text{CH}=\text{CH}_2$	
	$-\text{CR}=\text{CR}_2$	
	$\text{—C}\equiv\text{C—H}$	
	$-\text{Ph}$	

Efectos conjugativos, de resonancia o mesoméricos de grupos

+K, grupos -I	- K, grupos -I	+K, grupos + I
- F	$-\text{NO}_2$	$-\text{O}^-$
- Cl	$-\text{CN}$	$-\text{S}^-$
- Br	$-\text{CHO}$	$-\text{CH}_3$
- I	$-\text{COR}$	$-\text{CR}_3$
- OH	$-\text{COOH}$	
- OR	$-\text{COOR}$	
- OCOR	$-\text{CONH}_2$	
- SH	$-\text{SO}_2\text{R}$	
- SR	$-\text{CF}_3$	
- NH_2		
- NR_2		
- NHCOR		