

Substituenty <i>ortho a para dirigující</i>	Poznámky
	Pozor na změnu efektu v kyselém prostředí
<p style="text-align: right;">Silně aktivující</p>	<p style="text-align: center;">- NH₂, -NHR, - NR¹R²</p> <p style="text-align: center;">- OH</p>
	Silně aktivující v alkalickém prostředí
	Silně aktivující
<p style="text-align: right;">Slabě aktivující</p>	<p style="text-align: center;">- OR, - OCH₃</p> <p style="text-align: center;">- NHCOCH₃, - NHCOR</p> <p style="text-align: center;">- CH₃, -C₂H₅, ----- alkyly</p> <p style="text-align: center;">- C₆H₅</p>
	Mírně aktivující
<p style="text-align: right;">Desaktivující</p>	
Substituenty meta dirigující	Silně desaktivující

Pro kvantitativní popis aktivujících či desaktivujících vlastností substituentů konzultuj Hammettovy konstanty substituentů.