

Reakce (reagent)	alkan	alken	aromát
oxidace (hoření)	hoří	hoří	hoří za tvorby sazí
hydrogenace	-	snadno	obtížně (vys.teplota a vys.tlak )
oxidace ( $\text{KMnO}_4$ )	-	adice	-
$\text{Br}_2$ v $\text{CCl}_4$	-	adice	-
$\text{Br}_2$ / $\text{h}\nu$ nebo peroxidý	substituce	adice	-
$\text{Br}_2$ + Fe	-	adice	substituční reakce