



### ● おもな反応の化学反応式

反応の種類	番号	反応式	反応条件・触媒
A 付加反応	①	$\text{C}_6\text{H}_6 + 3\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}$	白金やニッケルを触媒として、高圧で反応させる。
B 置換反応	②	$\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$	鉄粉または塩化鉄(Ⅲ)無水物を触媒とする。
スルホン化	③	$\text{C}_6\text{H}_6 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{H} + \text{H}_2\text{O}$	加熱する。
ニトロ化	④	$\text{C}_6\text{H}_6 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	濃硫酸と濃硝酸の混合物を加えて加熱する。
C エステル化	⑤	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{CH}_3\text{OH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	濃硫酸を加えて加熱する。
アセチル化	⑥	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{COOCOCH}_3 + \text{CH}_3\text{COOH}$	濃硫酸を加えて加熱する。
F 還元	⑦	$2\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + 3\text{Sn} + 14\text{HCl} \rightarrow 2\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + 3\text{SnCl}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	
G 中和	⑧	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O}$	
その他の反応	⑨	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{H} + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{Na}_2\text{SO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$	高温にして融解状態で反応させる。
	⑩	$\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaHCO}_3$	
	⑪	$\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{COONa}$	高温・高圧で反応させる。
	⑫	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{NaNO}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl} + \text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$	アニリンを冷やしながら反応させる。
	⑬	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{Cl} + \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{H} + \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaCl}$	