

芳香族	芳香族炭化水素	複数ベンゼン環	ベンゼン C ₆ H ₆	ナフタレン C ₁₀ H ₈ (酸化) ⇒ 無水フタル酸	アントラセン C ₁₄ H ₁₀
		1置換炭化水素	トルエン C ₆ H ₅ CH ₃ (酸化) ⇒ 安息香酸	エチルベンゼン C ₆ H ₅ C ₂ H ₅ (酸化) ⇒ 安息香酸	スチレン C ₆ H ₅ C ₂ H ₃
			クメン C ₆ H ₅ -C ₃ H ₇ (ベンゼン+プロピレン)	(酸化)クメンヒドロペルオキシド C ₆ H ₅ -C(CH ₃) ₂ -OOH ⇒フェノール+アセトン	
		2置換炭化水素	キシレン o, m, p C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ (酸化) ⇒ フタル酸		
	フェノール類	フェノール C ₆ H ₅ OH ※フェノールは固体	クレゾール o, m, p C ₆ H ₄ (OH)CH ₃ ※注1	ナフトール C ₁₀ H ₇ OH	
	芳香族カルボン酸	安息香酸 C ₆ H ₅ COOH	フタル酸 (イソ, テレ) C ₆ H ₄ (COOH) ₂	サリチル酸 C ₆ H ₄ (OH)COOH	
	芳香族アミン	アニリン C ₆ H ₅ NH ₂	アセトアニリド 無水酢酸 C ₆ H ₅ NHCOCH ₃ アセチル化(エステル化)アミド結合	アニリン塩酸塩 C ₆ H ₅ NH ₃ Cl	
		塩化ベンゼンジアゾニウム C ₆ H ₅ N ₂ Cl NaNO ₂ , HCl ジアゾ化	アゾ化合物<アゾ基> p-ヒドロキシアゾベンゼン, 赤橙色 C ₆ H ₅ -N=N-C ₆ H ₄ OH カップリング		
	置換反応	<置換> ハロゲン化	クロロベンゼン C ₆ H ₅ Cl Cl ₂ (Fe)	ブロモベンゼン C ₆ H ₅ Br Br ₂	2,4,6-トリブロモフェノール C ₆ H ₂ (OH)(Br) ₃ Br ₂
		<置換> ニトロ化 (HNO ₃ , H ₂ SO ₄)	ベンゼン C ₆ H ₆ ⇒ ニトロベンゼン C ₆ H ₅ NO ₂ ジニトロベンゼン C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂	トルエン C ₆ H ₅ CH ₃ ⇒ 2,4,6-トリニトロトルエン TNT C ₆ H ₂ CH ₃ (NO ₂) ₃	フェノール C ₆ H ₅ OH ⇒ 2,4,6-トリニトロフェノール ピクリン酸 C ₆ H ₂ (OH)(NO ₂) ₃
<置換> スルホン化 (H ₂ SO ₄)		ベンゼンスルホン酸 C ₆ H ₅ SO ₃ H	アルキルベンゼンスルホン酸 R-C ₆ H ₄ SO ₃ H		
付加	<付加>	H ₂ 付加 シクロヘキサン C ₆ H ₁₂	Cl ₂ 付加, 紫外線 ヘキサクロロシクロヘキサン C ₆ H ₆ Cl ₆		

※注1 クレゾールを酸化してもサリチル酸にはならないようだ？