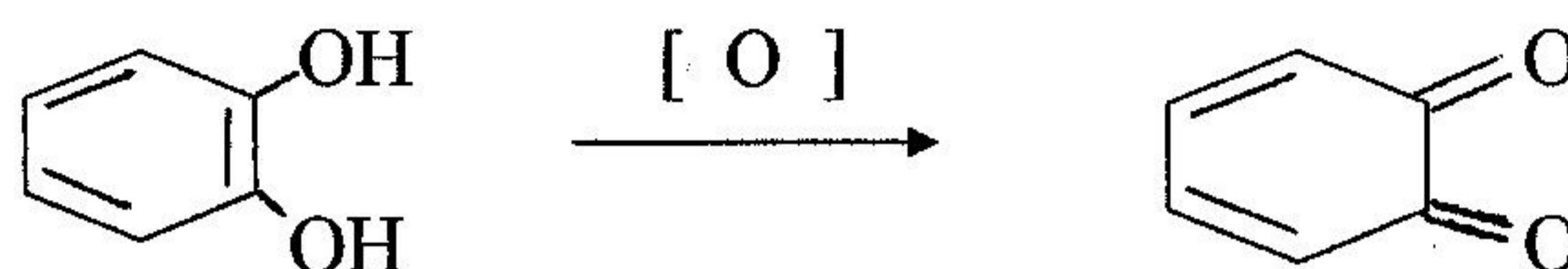


- ١٩ -

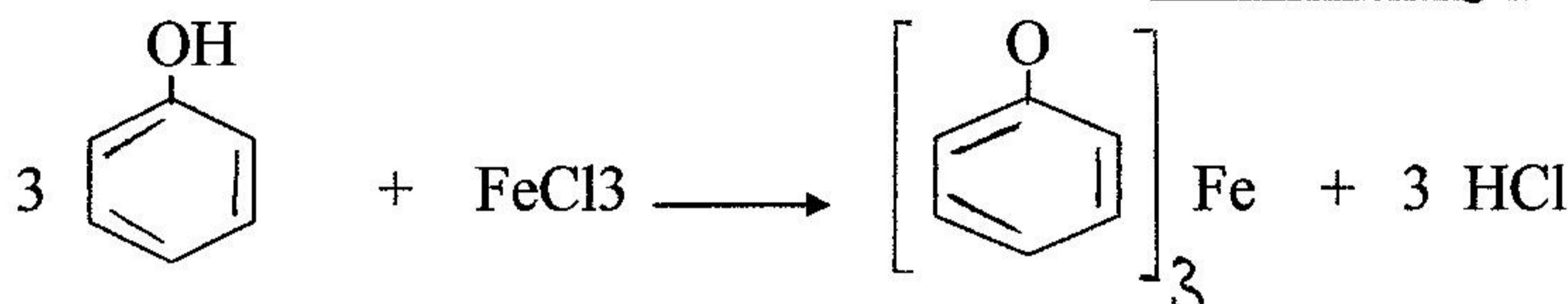
### أكسدة الفينولات : تناكسد الفينولات إلى مشتقات الكوينون Quinon derivatives



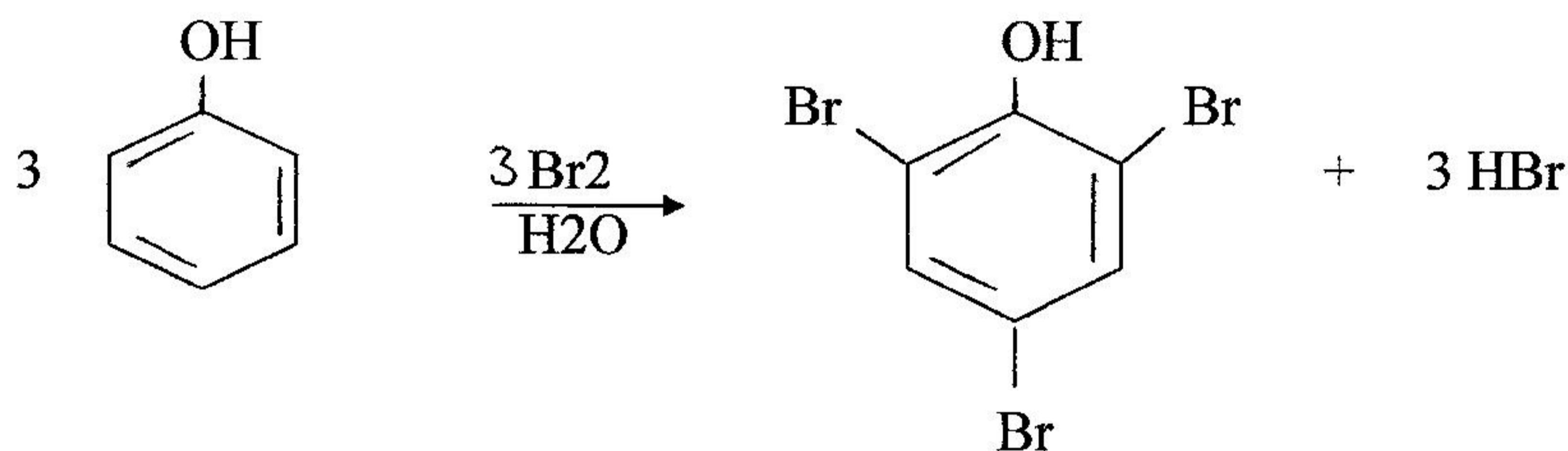
كاتيكول

اورثو-بنزوكونيون

التفاعل مع أيون الحديديك:

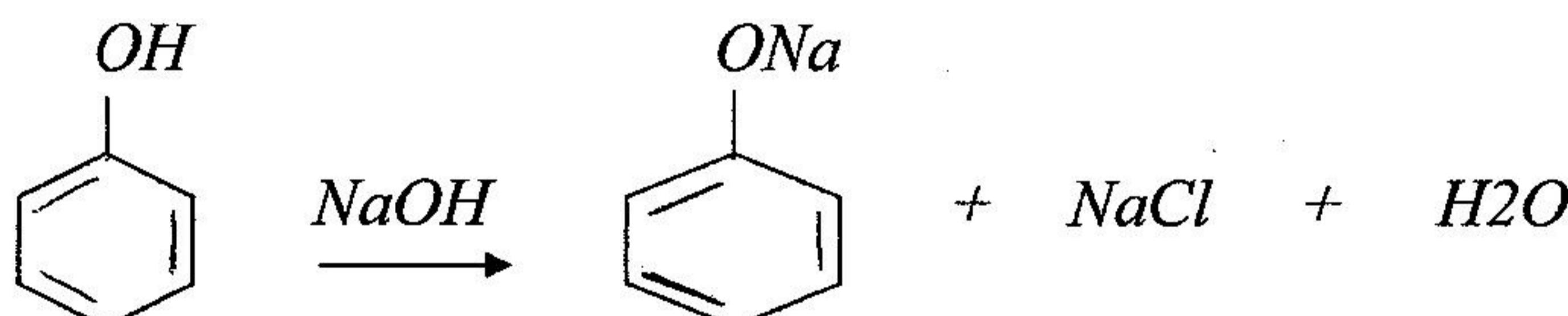


التفاعل مع البروم :

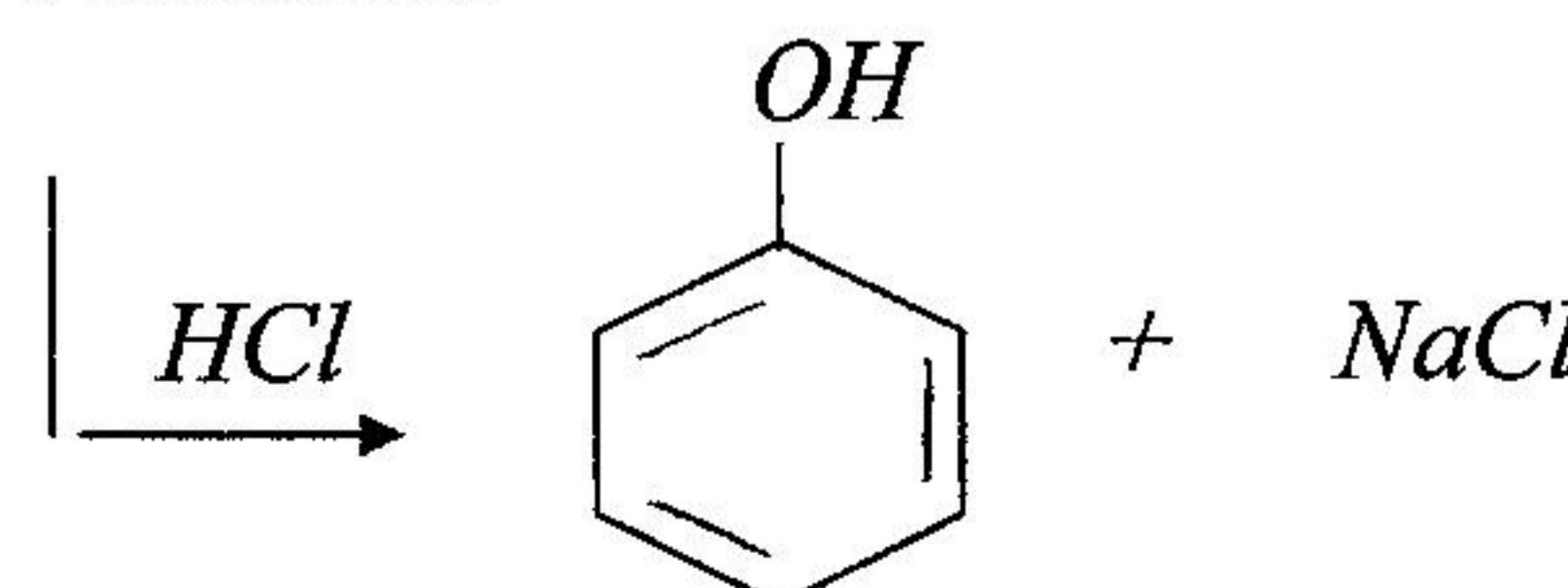


٢،٤،٦-ثلاثي بروموفينول

تحضير الفينول:



Sodium Phenoxide

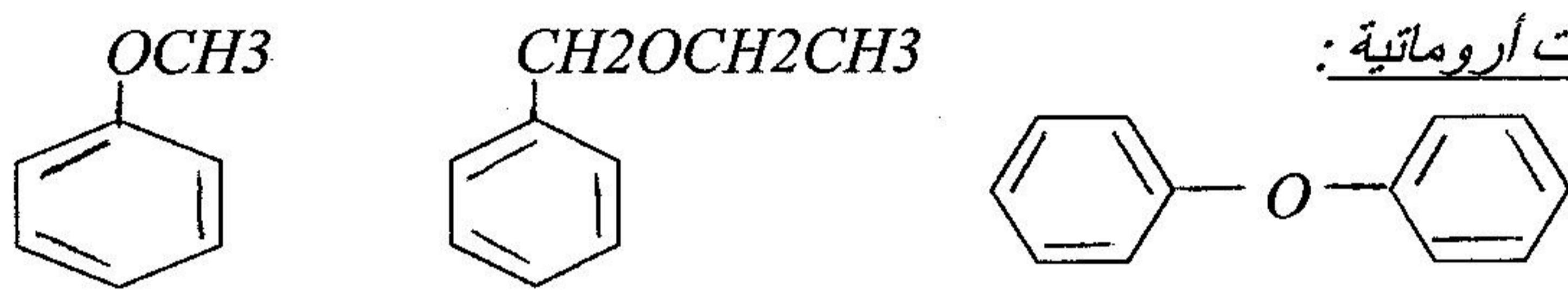


ـ مـ

المراجع

*ROR* ، القانون العام  $CnH2n+2O$  : الصيغة الجزيئية العامة

الاسم الشائع	الصيغة الجزيئية	الصيغة التركيبية
الأيثر المثيلي	$C_2H_6O$	$CH_3OCH_3$
أثيل مثيل أيثر	$C_3H_8O$	$CH_3OCH_2CH_3$
الأيثر الأثيلي	$C_4H_{10}O$	$CH_3CH_2OCH_2CH_3$
مثيل بروبيل عادي أيثر		$CH_3OCH_2CH_2CH_3$
ايزوبروبيل مثيل أيثر		$CH_3CHOCH_3$
		$ $
		$CH_3$



اپرات اروماتیک:

$$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}(\text{C}_6\text{H}_5)$$

أثيل بنزيل أثير

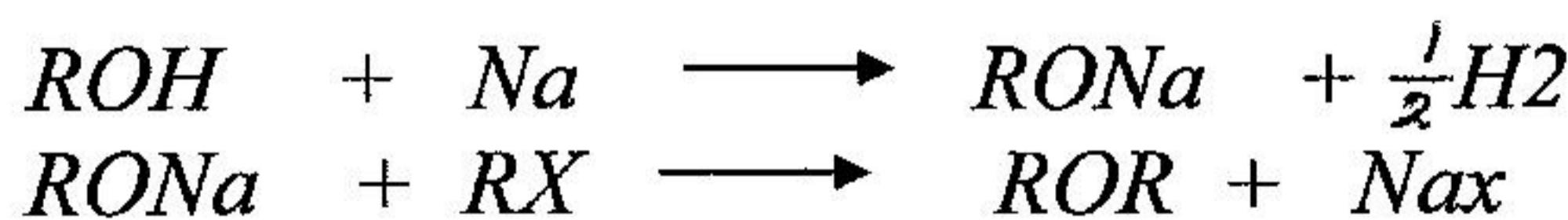
قاعدية الأثير : سالك الأثيرات كقواعد لويس



تحلل الأثيرات الأروماتية إلى الفينول وهاليد الالكيل عند تفاعلها مع الحوامض القوية المركزية

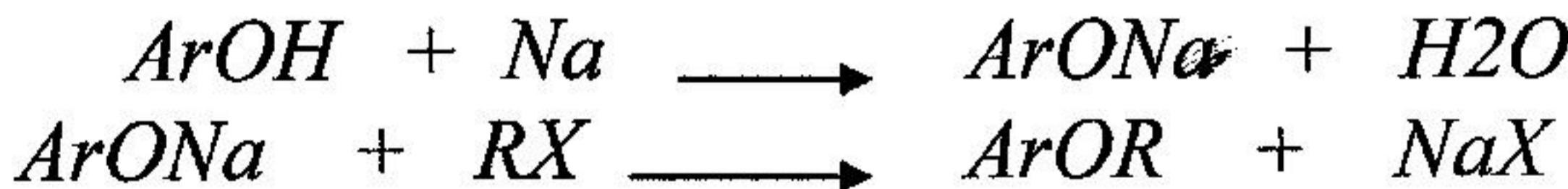


تحضير الأثيرات:



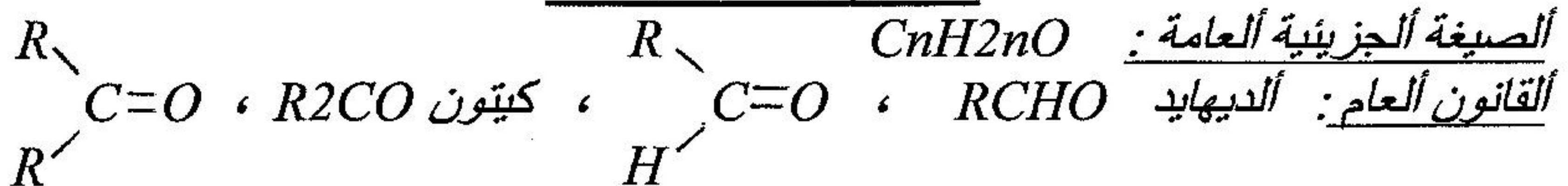
تفاعل ولیسون:

يتم تحضير الأثيرات الأروماتية من الفينولات



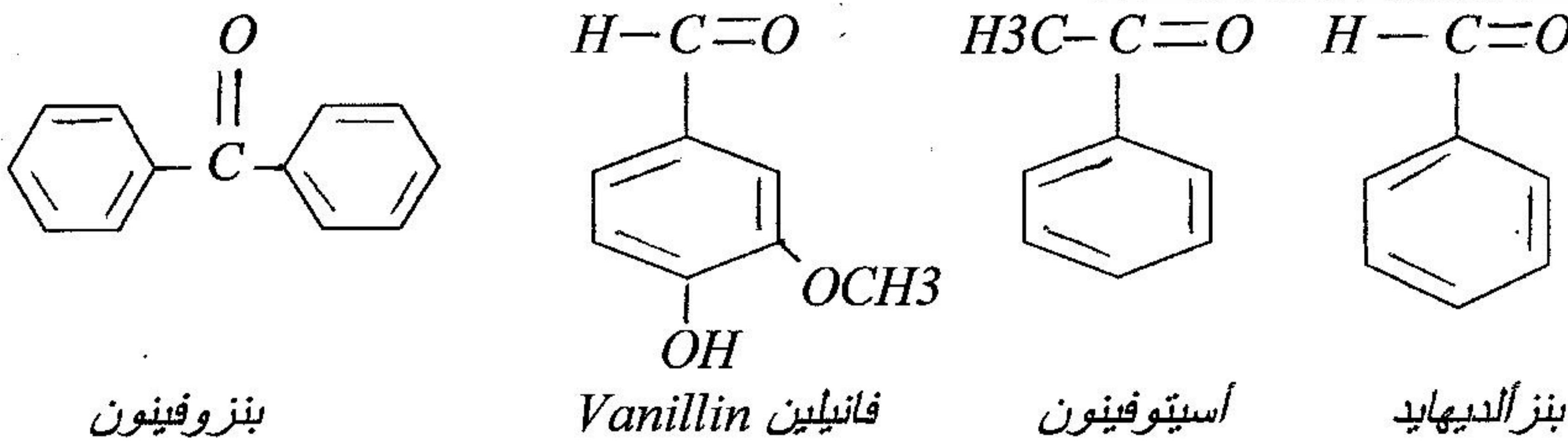
- ٢١ -

### الألديهايدات والكيتونات



الصيغة الجزيئية	الصيغة التركيبية	الأسم الشائع	الأسم العام
$CH2O$	$HCHO$	فورمالديهايد	ميثانال
$C2H4O$	$CH3CHO$	اسيتالديهايد	أسيثانال
$C3H6O$	$CH3CH2CHO$ $CH3C=O$   $CH3$	بروبانال أسيتون	بروبانال بروبانون
$C4H8O$	$CH3CH2CH2CHO$ $CH3CHCHO$   $CH3$ $CH3CH2C=O$   $CH3$	بيوتانال أيزوبيوتانال أثيل مثيل كيتون	بيوتانال 2-مثيل بروبانال بيوتانون
$C5H10O$	$CH3(CH2)3CHO$ $CH3CH2CH2C=O$   $CH3$	فاليرالديهايد مثيل بروبيل عادي كيتون	بنتانال 2-بنتانون
	$CH3CH2C=O$   $CH2CH3$	ثنائي أثيل كيتون	3-بنتانون

### الديهايدات وكيتونات أروماتية



نهاية