

## هاليدات الألكيل

القانون العام :  $R-X$   
قد تحتوي هاليدات الألكيل على ذرة واحدة أو أكثر من الألواجينات

هاليد الألكيل	الأسم الشائع	الأسم العام
$CH_3Cl$	كلوريد الميثيل	كلوروميثان
$CH_3CH_2Br$	بروميد الأثيل	بروموميثان
$CH_3CH-Cl$	كلوريد الأيزوبروبيل	٢-كلوروبروبان
$ $ $CH_3$		

$CH_3CH_2CH-Br$	بروميد البيوتيل الثنائي	٢-بروموبيبتان
$ $ $CH_3$		

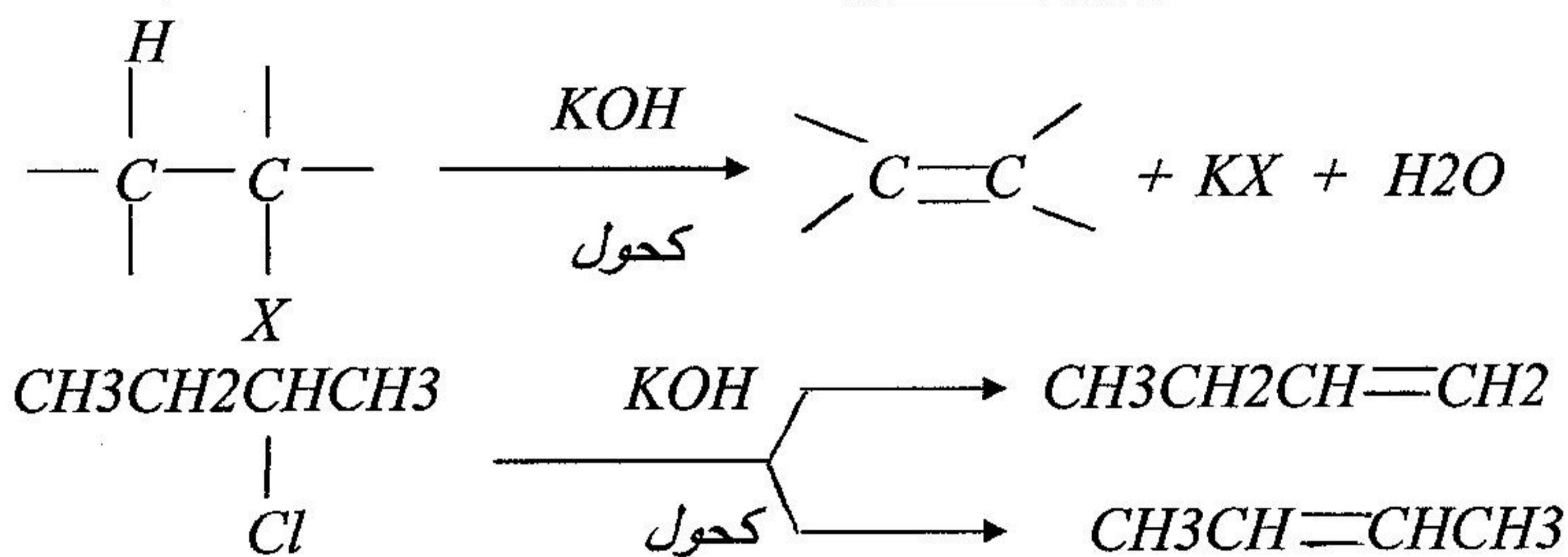
$CH_2=CH$	بروميد الفاينيل
$ $	
$Br$	<i>Vinyl bromide</i>



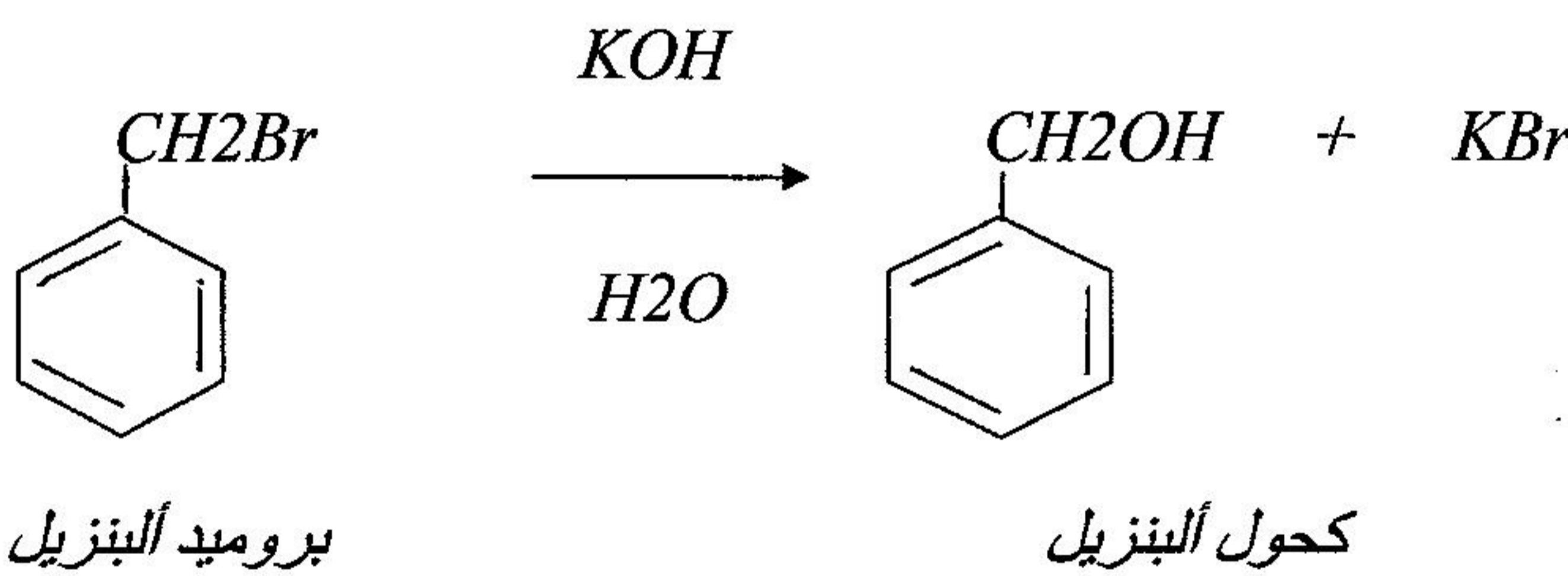
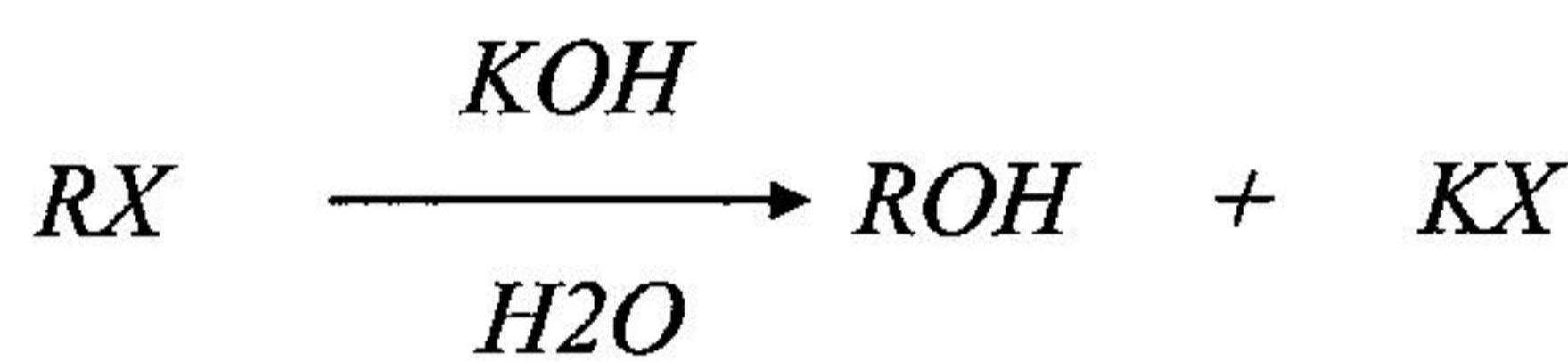
هاليد الألكيل	الأسم الشائع	الأسم العام	أمثلة لهاليدات الكيل متعددة الألواجين
$CHCl_3$	كلوروفورم	ثلاثي كلوروميثان	
$CCl_4$	رابع كلوريد الكاربون	رباعي كلوروميثان	
$CH_2Cl_2$	كلوريد المثيلين	ثنائي كلوروميثان	
$CF_2Cl_2$	غاز الفريون	ثنائي كلورو ثالثي فلورو ميثان	
$BrCH_2CH_2Br$	بروميد الأثيلين	١ ، ٢ - ثالثي بروموميثان	
$CH=CH$	كلوريد الأثيلين	١ ، ٢ - ثالثي كلورو أثيلين	
$ $ $Br$			
$ $ $Br$			

### تفاعلات هاليدات الألكيل:

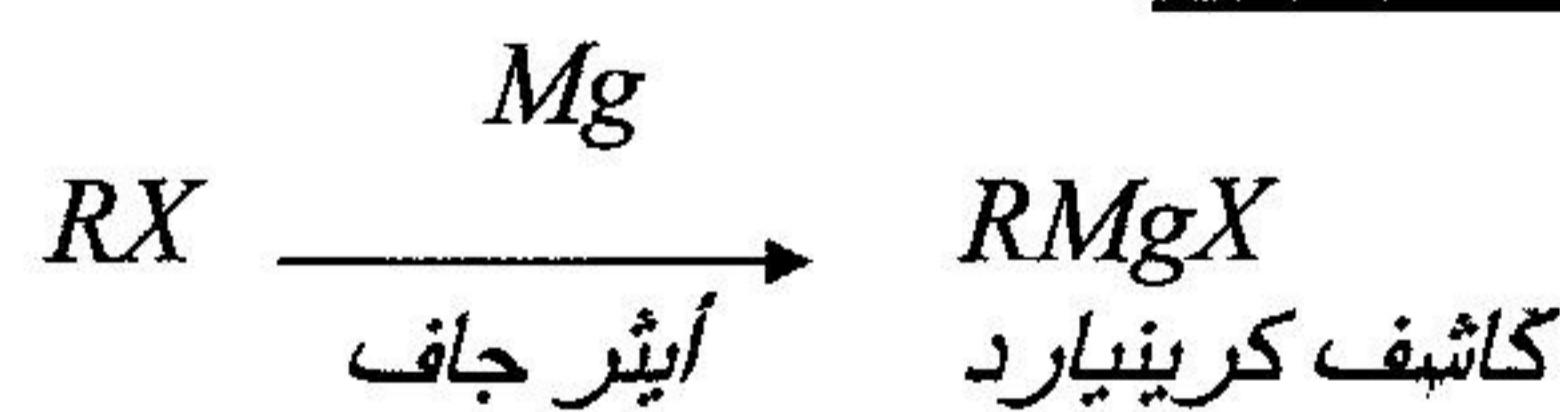
تفاعلات الحذف / سحب جزئية  $HX$ : تعتبر هذه التفاعلات طريقة لتحضير الألكينات



### تفاعلات التعويض / التحلل المائي في وسط قاعدي: تعتبر طريقة لتحضير الكحولات



### التفاعل مع فلز المغسيسيوم:



ناطق

## الكحولات

الصيغة الجزيئية العامة  $C_nH_{2n+2}O$  ، القانون العام  $ROH$  ،  
أنواع الكحولات : أولي  $R_3COH$  ، ثانوي  $R_2CHOH$  ، ثالثي  $RCH_2OH$

الصيغة الجزئية	التركيب	الأسم الشائع	الأسم العام	نوع الكحول
$CH_4O$	$CH_3OH$	كحول الميثيل	ميثanol	أولي
$C_3H_8O$	$CH_3CH_2CH_2OH$	كحول البروبيل العادي	١ - بروبانول	أولي
$C_4H_{10}O$	$CH_3CHCH_2OH$   CH <sub>3</sub>  $CH_3CH_2CHOH$   CH <sub>3</sub>  CH <sub>3</sub>   $CH_3-C-OH$   CH <sub>3</sub>	كحول الأيزوبوتيل  كحول البيوتيل الثانوي  كحول البيوتيل الثالثي	٢-مثيل-١ - بروبانول  ٢ - بيوتanol  ٢ - مثيل - ٢ - بروبانول	أولي  ثانوي  ثالثي
$C_5H_{12}O$	$CH_3$   $CH_3C-CH_2OH$   CH <sub>3</sub>	كحول النيوبنتيل	٢،٢ - ثانوي مثيل - ١ - بروبانول	أولي