

ورقة عمل رقم (١)

المقرر: كيمياء ٣		الهيئة الملكية بالجبيل
عنوان الدرس : هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل		التعليم العام بالهيئة الملكية
اسم الطالب :		مدرسة :
الشعبة :		الفصل الدراسي الأول للعام ١٤٤٢ هـ

ملاحظات	المقررات	أهداف الدرس
راجع الكتاب ص [١٦٥-١٦٧]	- المجموعة الوظيفية . - الصيغة البنائية - هاليدات الألكيل	١- أن يقارن الطالب بين هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل من حيث : - التعريف . - الصيغة العامة . - المجموعة الوظيفية . ٢- أن يسمي الطالب مركبات هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل نظامياً . ٣- أن يرسم الطالب الصيغة البنائية لمركبات هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل . ٤- أن يذكر الطالب أهم الخواص الفيزيائية لهاليدات الألكيل . ٥- أن يذكر الطالب أهم الاستخدامات لهاليدات الألكيل .

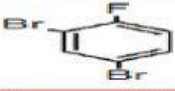
تدريب (١) : ضع علامة (√) أو (x) أمام العبارتين التاليتين :

- هاليدات الأريل مركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين مرتبط بحلقة بنزين . ()
- قطبية هاليدات الألكيل عالية . ()

تدريب (٢) : أقرن المصطلحات في العمود (١) بما يناسبها من العمود (٢) بوضع الرقم :

العمود (٢)	العمود (١)
يستخدم في صناعة الانابيب البلاستيكية .	١- بنزين
قطبي .	٢- PVC
C_6H_6	٣- R-X
الصيغة العامة لهاليدات الألكيل .	٤- CH_3Cl

تدريب (٣) : ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية :

١ - المجموعة الوظيفية لهاليدات الألكيل هي :	أ - هاليد .
ب - هيدروكسيل .	ج - كربوكسيل .
٢ - الاسم النظامي للمركب التالي :	$\begin{array}{ccccccc} & H & & F & & H & & H \\ & & & & & & & \\ H & - C & - & C & - & C & - & C - H \\ & & & & & & & \\ & H & & H & & H & & H \end{array}$
أ - 2- فلوريد بيوتان	ب - 2- فلورو بيوتان
ج - 3- فلورو بيوتان	٣ - الصيغة البنائية لمركب 3- برومو-2- ميثيل بنتان :
أ -	ب -
$\begin{array}{ccccccc} & H & & H & & CH_3 & & H & & H \\ & & & & & & & & & \\ H & - C & - & C & - & C & - & C & - & C - H \\ & & & & & & & & & \\ & H & & Br & & H & & H & & H \end{array}$	$\begin{array}{ccccccc} & H & & H & & CH_3 & & H & & H \\ & & & & & & & & & \\ H & - C & - & C & - & C & - & C & - & C - H \\ & & & & & & & & & \\ & H & & H & & Br & & H & & H \end{array}$
٤ - ذائبية هاليدات الألكيل في الماء :	أ - لا تذوب .
ب - عالية .	ج - منخفضة .
٥ - أي هاليدات الألكيل التالية أعلى درجة غليان :	أ - C_3H_7Br
ب - C_3H_7Cl	ج - C_3H_7F
٦- الاسم النظامي للمركب التالي :	
أ- ١- فلورو-٢،٣- ثنائي فلوروبنزين	ب- ٢،٤- ثنائي برومو-١- فلوروبنزين
ج- ١،٣- ثنائي برومو-٦- فلوروبنزين	

اعداد: أ. حسين الهاجري - أ. يوسف الضمين