

	المقرر: كيمياء (3) - مخبر: هاليدات الألكيل والاريل اسم الطالب:	ورقة تدريب 6	الهيئة العامة للتعليم التعليم العام بالهيئة الملكية مدرسة الرواد الثانوية (مؤرخة)	
اهداف الدرس 1- يتعرف على المجموعة الوظيفية. 2- يتعرف على طريقة تسميتها و اهم خصائصها		ملاحظات راجع كتاب كيمياء (3) ص [76-81]		
هاليدات الألكيل				
تعريفها المجموعة الوظيفية: الصيغة العامة طريقة تسميتها (IUPAC)		مركبات عضوية اليقاتية تحتوي على مجموعة هاليد . هاليد [X] (F / Cl / Br / I) R - X حيث R : مجموعة الكيل		
مثال 1:		الترقيم (من الطرف الاقرب للمجموعة الوظيفية) التسمية (رقم الفرع-اسم الفرع الكان) اختر الاجابة الصحيحة: 2-كلورو-4-برومو هكسان 4-برومو-2-كلورو هكسان 3-برومو-5-كلورو هكسان		
مثال 2:		اختر الاجابة الصحيحة: 2,1- ثنائي كلورو -4- برومو هكسان حلقي 6,1- ثنائي كلورو-4- برومو هكسان حلقي 4- برومو -2,1- ثنائي كلورو هكسان حلقي		
ملاحظات أ- التسمية النظامية تسمى (كلوري / كلورو / برومو / بريدي) ب- إذا كان لدينا أكثر من مجموعة متفرعة فإنها ترتب حسب الترتيب الأبجدي اللاتيني (برومو ثم كلورو ثم فلورو ثم أيودو) . ج- إذا كان هناك أكثر من مجموعة من نفس النوع تكتب المقدمات : (ثنائي / ثلاثي / رباعي /)		استخداماتها صناعة منتجات السيليكون المستعملة في تثبيت الأبواب والنوافذ المبردات وأنظمة التكييف (الفريون) . يوفر سطح غير لاصق لكثير من أدوات المطبخ . أغشية بلاستيكية / المفروشات / جدران المنازل / تغطية المواد التخدير في العمليات الجراحية . هرمونات الغدة الدرقية في الإنسان . مواد أولية في الصناعات الكيميائية كمذيبات أو منظفات .		
هاليدات الاريل				
تعريفها المجموعة الوظيفية: الصيغة العامة		مركبات عضوية اروماتية تحتوي على حلقة بنزين مرتبط بها مجموعة هاليد . هاليد [X] (F / Cl / Br / I)		
تسميتها مثال		البحث عن اطول سلسلة هيدروكربونية متصلة الترقيم (من الطرف الاقرب للمجموعة الوظيفية) التسمية (رقم الفرع-اسم الفرع بنزين) اختر الاجابة الصحيحة: 1- كلورو-3- برومو بنزين 1- برومو-3- كلورو بنزين 1- برومو-3- كلورو هكسان حلقي		
مثال 2:		اختر الاجابة الصحيحة: 1- كلورو-3- ثنائي برومو بنزين 4- كلورو-2,1- ثنائي برومو بنزين 1, 2- ثنائي برومو-4- كلورو بنزين 1, 2- ثنائي برومو-4- كلورو هكسان حلقي		
خواصها الفيزيائية (هاليدات الألكيل وهاليدات الاريل)		1- تزداد درجة الغليان كلما زادت الكتلة المولية (بزيادة قوى التشتت) [I > Br > Cl > F] 2- جزيئاتها قطبية (منخفضة) 3- قليلة الذوبان في الماء لان قطبيتها منخفضة ، تذوب في الجزيئات غير القطبية مثل الدهون و الزيوت.		