

الهدف	• قارن بين المركبات التساهمية والأيونية؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

• قارني بين الرابطة التساهمية والرابطة الأيونية عبر استكمال الجدول التالي:

قوية	ضعيفة	تساهمية	أيونية	لا فلز + لا فلز	فلز + لا فلز
منخفضة	أيونات	جيدة	رديئة	مرتفعة	
صلبة	صلبة - سائلة - غازية	مشاركة الإلكترونات التكافؤ		فقد واكتساب الإلكترونات التكافؤ	

المركبات الأيونية	المركبات التساهمية	وجه المقارنة
..... مع	 مع	العناصر المشتركة في الرابطة
		نوع الرابطة (أيونية - تساهمية)
		قوة الرابطة (ضعيفة - قوية)
		كيف تحدث الرابطة؟ (مشاركة بالإلكترونات - فقد واكتساب إلكترونات)
	جزيئات	مما يتكون المركب؟
		الحالة
		درجة الانصهار والغليان (مرتفعة - منخفضة)
محاليلها موصلات	موصلات	التوصيل للحرارة والكهرباء

