

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		

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

