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

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

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

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 .....

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS