

درس: كيف تشرح الفرق بين خصائص المركبات الأيونية والمواد التساهمية والفلزات

اختاري الإجابة الصحيحة للأسئلة التالية:

44

أسئلة المتابعة

1-6 في أي حالات تكون المواد الأيونية قادرة على توصيل الكهرباء؟

2-6 تمتلك المركبات الأيونية والفلزات درجات انصهار مرتفعة نسبياً. ما أوجه التشابه في تركيبهما؟



46

أسئلة المتابعة

6-6 لماذا تمتلك المواد الأيونية درجات انصهار وغليان أعلى من المواد التساهمية؟

7-6 عندما تنصهر المركبات الأيونية، تنكسر الروابط الأيونية. ماذا يحدث عندما تنصهر المواد التساهمية؟

8-6 لماذا تستطيع الفلزات توصيل الكهرباء بينما لا تستطيع المواد التساهمية ذلك؟



تنكسر القوى الجزيئية البينية الضعيفة الموجودة بين جزيئات المادة التساهمية

لأنها تحتاج طاقة أكبر لكسر الروابط الأيونية القوية

لأن الفلزات تمتلك الإلكترونات حرة مشحونة بشحنة سالبة