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

اختاري الإجابة الصحيحة للأسئلة التالية:

44

### أسئلة المُتابَعة

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

.....

2-6 تمتلك المُركّبات الأيونية والفلزّات درجات انصهار مُرتفعة نسبيًا. ما أوجُه التشابُه في تركيبهما؟

.....

1

---

46

### أسئلة المُتابَعة

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

.....

7-6 عندما تنصهر المُركّبات الأيونية، تتكسر الروابط الأيونية. ماذا يحدث عندما تنصهر المواد التساهُمية؟

.....

8-6 لماذا تستطيع الفلزّات توصيل الكهرباء بينما لا تستطيع المواد التساهُمية ذلك؟

.....

2

تنكسر القوى الجزيئية البينية الضعيفة الموجودة بين جزيئات المادة التساهمية

لأن الفلزات تمتلك الكترونات حرة مشحونة بشحنة سالبة

لأنها تحتاج طاقة أكبر لكسر الروابط الأيونية القوية

LIVEWORKSHEETS