ملخص الدرس

ارتباط العناصر

العلوم | الثالث المتوسط | الفصل الدراسي الثاني

المادة	العلوم
الصف	الثالث المتوسط
الفصل الدراسي	الفصل الدراسي الثاني
اسم الطالب/ة	.....

شرح الدرس واختباره
امسح لمشاهدة الشرح والاختبار

ورقة العمل
تدرّب على الدرس

ملخص درس

■ أنواع الروابط

• أيونية: انتقال إلكترونات بين فلز ولافلز فتتكون أيونات متضادة تتجاذب.

• فلزية: أيونات موجبة محاطة ببحر من الإلكترونات الحرة.

• تساهمية: مشاركة أزواج من الإلكترونات بين لافلزات.

■ خواص المركبات

• الأيونية: صلبة هشة، عالية الانصهار، توصل مصهورة أو مذابة.

• الفلزية: موصلة ولامعة وقابلة للطرق والسحب.

• التساهمية: غالبًا منخفضة الانصهار وغير موصلة.

■ الروابط التساهمية

• أحادية H_2 وثنائية O_2 وثلاثية N_2.

• القطبي مثل H_2O وغير القطبي مثل H_2.

■ أمثلة سريعة

• $Na \leftarrow Na^+$ و$Cl \leftarrow Cl^-$ فينتج NaCl.

• $Mg \leftarrow Mg^{2+}$ و$O \leftarrow O^{2-}$ فينتج MgO.

■ تذكّر

• الأيون الموجب فقد إلكترونات، والأيون السالب اكتسبها.