مفتاح الإجابة – للمعلم

# اتحاد الذرات

**1.** ما اسم الإلكترونات الموجودة في المستوى الأخير للذرة؟
**الإجابة:** إلكترونات التكافؤ

**2.** تسعى الذرات إلى الوصول لثمانية إلكترونات في مستواها الأخير لتصبح مستقرة
**الإجابة:** صح

**3.** تحدث الرابطة ..... بين فلز ولافلز عن طريق انتقال الإلكترونات
**الإجابة:** الأيونية

**4.** عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الصوديوم هو:
**الإجابة:** واحد

**5.** اذكر مثالًا واحدًا على مركب ناتج عن رابطة أيونية
**الإجابة:** كلوريد الصوديوم (ملح الطعام)

**6.** تنتج الرابطة التساهمية من مشاركة الإلكترونات بين ذرتين لافلزيتين
**الإجابة:** صح

**7.** جزيء ..... يتكون من مشاركة إلكترونات بين ذرتي هيدروجين
**الإجابة:** الهيدروجين H2

**8.** أي العناصر التالية غازات نبيلة مستقرة؟
**الإجابة:** الأرجون

**9.** فسّر لماذا تفقد ذرة الصوديوم إلكترونًا واحدًا عند تفاعلها مع الكلور
**الإجابة:** لأن فقد إلكترون واحد يجعل مستواها الأخير مطابقًا لمستوى غاز نبيل مستقر بثمانية إلكترونات

**10.** قارن بين الرابطة الأيونية والتساهمية من حيث آلية تكوّنها
**الإجابة:** الأيونية تتكوّن بانتقال كامل للإلكترونات بين فلز ولافلز مكوّنة أيونات، أما التساهمية فتتكوّن بمشاركة الإلكترونات بين ذرتين لافلزيتين دون انتقال كامل