

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**إلكترونات التكافؤ:** عدد الإلكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي لأيّ عنصر.

**الأيون:** الذرة التي تفقد إلكترون أو تكتسبه.

**تركيب لويس النقطي:** نموذج يكون فيه رمز ذرة العنصر محاطاً بنقاط تمثل عدد إلكترونات التكافؤ.

**الجدول الدوري:** مصفوفة منظمة رُتبت فيها العناصر وفقاً لخصائصها، سواءً الفيزيائية أم الكيميائية.

**دورة:** صف في الجدول الدوري رُتبت فيه العناصر وفقاً لتزايد أعدادها الذرية.

**الغازات النبيلة:** العناصر التي تمتلك مستويات طاقة خارجية مكتملة وممتلئة.

**مجموعة:** عمود في الجدول الدوري رُتبت فيه العناصر وفقاً لتشابهها في خصائصها الفيزيائية والكيميائية.