

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.