

مسرد المصطلحات

Glossary

الدورية: تغير خصائص العناصر في الدورة الواحدة في الاتجاه من اليسار إلى اليمين، وفي المجموعة الواحدة في الاتجاه من الأعلى إلى الأسفل.

الغازات النبيلة: عناصر توجد في الطبيعة على شكل ذرات في الحالة الغازية، يكون المستوى الخارجي لذراتها ممتلئاً بالإلكترونات؛ فهو يحتوي على 8e .

الفلزات: عناصر على يسار الجدول الدوري يحتوي مستواها الخارجي على 1e أو 2e أو 3e ، وتفقد هذه الإلكترونات في تفاعلاتها.

الفلزات القلوية: عناصر المجموعة (1A) باستثناء الهيدروجين.

الفلزات القلوية الأرضية: عناصر تنتشر في صخور القشرة الأرضية على شكل مركبات يحتوي المستوى الخارجي لذراتها على إلكترونين.

اللافلزات: عناصر يحتوي مستواها الخارجي على 5 أو 6 أو 7 إلكترونات، وتكسب الإلكترونات في تفاعلاتها مع الفلزات.

مستويات الطاقة: مناطق تحيط بالنواة لها نصف قطر وطاقة محددان، يزداد كل منهما بزيادة بُعده عن النواة، ويتسع كل مستوى لعدد من الإلكترونات.

الهالوجينات: مكونات الأملاح وهي عناصر المجموعة السابعة في الجدول الدوري.