

## مسرد المصطلحات

### Glossary

الجدول الدوري: هو جدول رُتبت فيه العناصر بحسب الزيادة في العدد الذري من اليسار إلى اليمين ومن أعلى إلى أسفل.

الدورات: هي الصفوف الأفقية في الجدول الدوري.

القانون الدوري: يتكرر نمط الخواص داخل المجموعة كلما انتقلنا من دورة إلى الدورة التي تليها.

المجموعة: هو كل عمود رأسي من العناصر في الجدول الدوري.

العناصر المثالية: هي عناصر كافة المجموعات من 1A إلى 8A .

الفلزات: هي العناصر المثالية الواقعة إلى يسار الجدول الدوري.

الفلزات القلوية: هي عناصر المجموعة من 1A.

الفلزات القلوية الأرضية: هي عناصر المجموعة من 2A.

الفلزات الانتقالية: هي عناصر حيث يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة s وتحت مستوى الطاقة d المجاور له على الإلكترونات.

الفلزات الانتقالية الداخلية: هي عناصر حيث يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة s وتحت مستوى الطاقة f المجاور له على الإلكترونات.

اللافلزات: هي عناصر الجزء الأيمن العلوي من الجدول الدوري.

الهالوجينات: هي لافلزات المجموعة من 7A.

غازات نبيلة: هي لافلزات المجموعة من 8A، حيث تمتلئ فيها تحت مستويات الخارجية s و p بالإلكترونات.

أشباه الفلزات: هي العناصر المجاورة للخط الفاصل بين السلوك الفلزي واللافلزي.