

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**الفلزات:** عناصر صلبة (ما عدا الزئبق سائل) لها بريق معدني، معظمها جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء، قابلة للطرق والسحب، وتحتوي في مستوى الطاقة الخارجي لذراتها على (1) أو (2) أو (3) إلكترونات.

**اللافلزات:** عناصر صلبة أو سائلة أو غازية، ليس لها بريق معدني، معظمها رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء، غير قابلة للطرق والسحب، وتحتوي مستوى الطاقة الخارجي لذراتها على (5) أو (6) أو (7) إلكترونات.

**الأيون:** ذرة فقدت أو اكتسبت إلكترونات أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائي.

**الأيون السالب:** ذرة اكتسبت إلكترونات أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائي.

**الأيون الموجب:** ذرة فقدت إلكترونات أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائي.

**الرابطة الأيونية:** رابطة تنشأ عن الجذب الكهربائي بين الأيون الموجب لعنصر فلزي والأيون السالب لعنصر لافلزي.

**الرابطة التساهمية:** رابطة تنشأ بين ذرات عناصر اللافلزات عن طريق مشاركة كل ذرة بعدد من أفلكترونات مساوٍ للعدد الذي يكمل المستوى الخارجي لها.

**العناصر الخاملة:** عناصر لا تشترك في تفاعلات كيميائية في الظروف العادية بسبب اكتمال مستوى الطاقة الخارجي لها بالإلكترونات.