

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**نظرية الحركة الجزيئية:** نظرية تصف سلوك جسيمات المادة اعتماداً على أنها في حركة دائمة ومستمرة وعشوائية.

**الغاز المثالي:** غاز افتراضي حجم جسيماته يساوي صفرًا وقوى التجاذب بينها معدومة.

**تصادمات مرنة:** تصادمات بين جسيمات يبقى مجموع الطاقة الحركية خلالها محفوظاً.

**الانتشار:** حركة الجسيمات من المنطقة الأعلى تركيزاً إلى المنطقة الأقل تركيزاً.

**القابلية للانضغاط:** تقارب الجسيمات عند التأثير فيها بضغط فيقل الحجم الذي تشغله.

**التدفق:** تسرب الغاز المضغوط من فتحة صغيرة.

**قانون بويل:** حجم كمية محددة من الغاز المحصور يتناسب عكسياً مع ضغطه عند ثبات درجة حرارته.

**قانون شارل:** حجم كمية محددة من الغاز المحصور يتناسب طردياً مع درجة حرارته المطلقة عند ثبات ضغطه.

**قانون جاي لوساك:** ضغط كمية محددة من الغاز المحصور يتناسب طردياً مع درجة حرارته المطلقة عند ثبات حجمه.

**القانون الجامع:** قانون يصف العلاقة بين حجم كمية من الغاز المحصور وضغطه ودرجة حرارته المطلقة.

**قانون أفوجادرو:** الحجم المتساوية من غازات تحتوي على عدد الجسيمات نفسه عند الظروف نفسها من الضغط ودرجة الحرارة.

**قانون الغاز المثالي:** العلاقة  $PV = nRT$  ، التي تصف سلوك الغاز المثالي.

**الحجم المولي:** حجم مول واحد من الغاز في الظروف المعيارية.

**الضغط الجزئي للغاز:** الضغط الذي يؤثر به الغاز في خليط من الغازات غير المتفاعلة.

**قانون دالتون:** الضغط الكلي لخليط من الغازات غير المتفاعلة يساوي مجموع الضغوط

الجزئية للغازات المكونة للخليط.

**قانون جراهام:** معدل سرعة انتشار (تدفق) الغاز يتناسب عكسياً مع الجذر التربيعي لكتلته المولية.