

مسرد المصطلحات

Glossary

الاتزان الحراري: الحالة التي يتساوى عندها معدلا انتقال الطاقة بين جسمين؛ إذ يصبح لهما درجة الحرارة نفسها، ويكون صافي الطاقة المنتقلة بين الجسمين صفراً.

الحرارة: الطاقة التي تنتقل من الجسم (النظام) الأعلى درجة حرارة إلى الجسم الأدنى درجة حرارة، عندما يكونان في حالة اتصال حراري، ورمزها Q .

الحرارة النوعية الكامنة للانصهار: كمية الطاقة اللازمة لتحويل (1 kg) من المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة من دون تغيير درجة حرارتها، رمزها (L_f) ووحدة قياسها (J/kg) حسب النظام الدولي للوحدات، وهي خاصية للمادة النقية.

الحرارة النوعية الكامنة للتصعيد (للتبخير): كمية الطاقة اللازمة لتحويل (1 kg) من المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية من دون تغيير درجة حرارتها، رمزها (L_v) ووحدة قياسها (J/kg) حسب النظام الدولي للوحدات، وهي خاصية للمادة النقية.

درجة الانصهار: درجة الحرارة التي تتغير عندها الحالة الفيزيائية للمادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة، وهي خاصية للمادة النقية.

درجة الغليان: درجة الحرارة التي تتغير عندها الحالة الفيزيائية للمادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية، وهي خاصية للمادة النقية.

السعة الحرارية النوعية: كمية الطاقة اللازمة لرفع درجة حرارة (1 kg) من المادة بمقدار ($1^\circ C$)، ورمزها c ، وتقاس بوحدة ($J/kg.K$) حسب النظام الدولي للوحدات.

الطاقة الحرارية: تساوي مجموع الطاقة الحركية لجسيمات الجسم جميعها.