القدرة على بذل شغل أو انتاج شغل	الطاقة
إحدى صور الطاقة ترتبط مباشرة مع الحركة العشوائية لجسيمات المادة وتتناسب مع درجة الحرارة	الطاقة الحركية للمادة
إحدى صور الطاقة تعتمد على تركيب المادة من حيث أنواع الذرات في المادة وعدد الروابط الكيميائية التي تربط الذرات معاً ونوعها وطريقة ترتيب هذه الذرات	طاقة الوضع للمادة
في أي تفاعل كيميائي أو عملية فيزيائية يمكن أن تتحول الطاقة من شكل إلى آخر ولكنها لا تستحدث ولا تفنى	قانون حفظ الطاقة " القانون الأول في الديناميكا الحرارية"
الطاقة المخزونة في المادة نتيجة تركيبها	طاقة الوضع الكيميائية
طاقة تنتقل من الجسم الساخن إلى الجسم الأبرد	الحرارة

مقياس لمتوسط الطاقة الحركية للجسيمات الموجودة في عينة من المادة	درجة الحرارة
كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي درجة سيليزية واحدة 1°C	السُعر
كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من المادة درجة سيليزية واحدة 1°C	الحرارة النوعية
جهاز معزول حرارياً يستخدم لقياس كمية الحرارة المتصة أو المنطلقة في أثناء عملية كيميائية أو فيزيائية	المُسعِر
أحد فروع الكيمياء يدرس تغيرات الحرارة التي ترافق التفاعلات الكيميائية وتغيرات الحالة الفيزيائية	الكيمياء الحرارية
جزء معين من الكون يحتوي على التفاعل أو العملية التي تريد دراستها	النظام

كل شيء في الكون غير النظام	**المحيط**
النظام مع المحيط معاً	**الكون**
المحتوى الحراري للنظام تحت ضغط ثابت	**المحتوى الحراري**
الفرق بين المحتوى الحراري للمواد التي توجد عند نهاية التفاعل $H_{products}$ والمحتوى الحرار للمواد الموجودة في البداية $H_{reactants}$	**حرارة التفاعل**
تفاعل كيميائي يصاحبه انطلاق طاقة حرارية وتكون ΔH_{rxn} له سالبة	**التفاعل الطارد للحرارة**
تفاعل كيميائي يصاحبه امتصاص طاقة حرارية وتكون ΔH_{rxn} له موجبة	**التفاعل الماص للحرارة**

المعادلة الكيميائية التي تكتب فيها قيم ΔH	**المعادلة الكيميائية الحرارية**
المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1 mol من المادة احتراقاً كاملاً	**حرارة الإحتراق**
المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1 mol من المادة احتراقاً كاملاً عند الظروف القياسية	**حرارة الإحتراق القياسية**
تحول المادة من الحالة السائلة للحالة الغازية	**التبخير**
تحول المادة من الحالة الصلبة للحالة السائلة	**الإنصهار**
تحول المادة من الحالة الغازية للحالة السائلة	**التكثيف**

تحول المادة من الحالة السائلة للحالة الصلبة	التجمد
الحرارة اللازمة لتبخير 1 mol من مادة سائلة	حرارة التبخر المولارية
الحرارة اللازمة لصهر 1 mol من مادة صلبة	حرارة الإنصهار المولارية
الحرارة اللازمة لتكثيف 1 mol من مادة في الحالة الغازية	حرارة التكثيف المولارية
الحرارة اللازمة لتجمد 1 mol من مادة في الحالة السائلة	حرارة التجمد المولارية
تغير الطاقة في تفاعل كيميائي يساوي مجموع التغيرات في طاقة التفاعلات الفردية المكونة له	قانون هس

التغير في المحتوى الحراري الذي يرافق تكوين مول واحد من المركب في الظروف القياسية من عناصره في حالاتها القياسية	**حرارة التكوين القياسية**