

مراجعة الفصل ٢ الطاقة والتغيرات الكيميائية

الطاقة والتغيرات الكيميائية

مراجعة المفردات

اكتب عن يمين كل تعريف في العمود A رمز المصطلح المناسب له من العمود B فيما يلي:

العمود B	العمود A
a. المسعر	1. القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة.
b. حرارة التكوين القياسية	2. ينصُّ على أن الطاقة لا تُستحدث ولا تفتنى.
c. طاقة الوضع الكيميائية	3. الطاقة التي تُنتقل من الجسم الساخن إلى الجسم الأبرد.
d. الحرارة	4. دراسة التغيرات في الحرارة الناتجة من التفاعلات الكيميائية أو تغير الحالة.
e. قانون حفظ الطاقة	5. الطاقة المُخزَّنة في المادة نتيجة تركيبها.
f. الحرارة النوعية	6. كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة 1g من المادة درجة سيليزية واحدة (1°C).
g. الطاقة الحرة	7. جهاز معزول حراريًا يُستخدم في قياس كمية الحرارة المُمتصة أو المُطلقة في أثناء عملية كيميائية أو فيزيائية.
h. الطاقة	8. النظام مع المحيط.
i. المعادلة الكيميائية الحرارية	9. كل شيء في الكون غير النظام.
j. المحتوى الحراري (حرارة التفاعل)	10. التغير في المحتوى الحراري في التفاعل الكيميائي.
k. حرارة الانصهار المولارية	11. المعادلة الكيميائية الموزونة التي تشتمل على الحالات الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج جميعها، بالإضافة إلى التغير في الطاقة المرافقة للتفاعل.
l. حرارة التبخر المولارية	12. المحتوى الحراري للنظام تحت ضغط ثابت.
m. الجول	13. الحرارة اللازمة لتبخير 1 mol من سائل.
n. الكيمياء الحرارية	14. التغير في المحتوى الحراري الذي يرافق تكوين 1 mol من المركَّب في الظروف القياسية من عناصره في حالاتها القياسية.
o. حرارة الاحتراق	15. الحرارة اللازمة لصهر 1 mol من مادة صلبة.
p. الكون	16. المحتوى الحراري الناتج عن احتراق 1 mol من المادة احتراقًا كاملاً.
q. المحتوى الحراري	17. الطاقة المتاحة لبذل الشغل.
r. المحيط	18. وحدة النظام العالمية SI للحرارة والطاقة.