

## مراجعة الفصل ٢

### الطاقة والتغيرات الكيميائية

### الطاقة والتغيرات الكيميائية

#### مراجعة المفردات

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

B العمود	A العمود
a. المسعر	1. القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة.
b. حرارة التكونين القياسية	2. ينصُّ على أن الطاقة لا تستحدث ولا تفنى.
c. طاقة الوضع الكيميائية	3. الطاقة التي تنتقل 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 المخزنة في المادة نتيجة تركيبها.
f. الحرارة النوعية	6. كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة 1g من المادة درجة سيليزية واحدة ( $^{\circ}\text{C}$ ).
g. الطاقة الحرية	7. جهاز معزول حرارياً يستخدم في قياس كمية الحرارة المستهلكة أو المُستلقة في أثناء عملية كيميائية أو فيزيائية.
h. الطاقة التفاعل	8. النظام مع المحيط.
i. المعادلة الكيميائية الحرارية	9. كل شيء في الكون غير النظام.
j. المحتوى الحراري (حرارة)	10. التغير في المحتوى الحراري في التفاعل الكيميائي.
k. حرارة الانصهار المولارية	11. المعادلة الكيميائية الموزونة التي تشتمل على الحالات الفيزيائية للمتفاعلات والتواتج جميعها، بالإضافة إلى التغير في الطاقة المرافقة للتتفاعل.
l. حرارة التبلور المولارية	12. المحتوى الحراري للنظام تحت ضغط ثابت.
m. الجول	13. الحرارة اللازمة لت Conversion 1 mol من مسائل.
n. الكيماء الحرارية	14. التغير في المحتوى الحراري الذي يرافق تكوين 1 mol من العَرَكَب 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 احتراقاً كاملاً.
q. المحتوى الحراري	17. الطاقة المتاحة بذل الشغل.
r. المحيط	18. وحدة النظام العالمية SI للحرارة والطاقة.