مراجعة الفصل ٢
الطاقة والتغيرات الكيميائية

الطاقة والتغيّرات الكيميائية

مراجعة المفردات

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

العمود A

1. ..... القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة.
2. ..... ينصُّ على أن الطاقة لا تُستحدَث ولا تفنى.
3. ..... الطاقة التي تَنتقِل من الجسم الساخن إلى الجسم الأبرد.
4. ..... دراسة التغيّرات في الحرارة الناتجة من التفاعلات الكيميائية أو تغيّر الحالة.
5. ..... الطاقة المُخزَّنة في المادة نتيجة تركيبها.
6. ..... كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة 1g من المادة درجة سيليزية واحدة (1°C).
7. ..... جهاز معزول حراريًّا يُستخدَم في قياس كمية الحرارة المُمتصّة أو المُنطلِقة في أثناء عملية كيميائية أو فيزيائية.
8. ..... النظام مع المحيط.
9. ..... كلّ شيء في الكون غير النظام.
10. ..... التغيّر في المحتوى الحراري في التفاعل الكيميائي.
11. ..... المعادلة الكيميائية الموزونة التي تشتمل على الحالات الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج جميعها، بالإضافة إلى التغيّر في الطاقة المرافقة للتفاعل.
12. ..... المحتوى الحراري للنظام تحت ضغط ثابت.
13. ..... الحرارة اللازمة لتبخّر 1 mol من سائل.
14. ..... التغيّر في المحتوى الحراري الذي يرافق تكوين 1 mol من المركّب في الظروف القياسية من عناصره في حالاتها القياسية.
15. ..... الحرارة اللازمة لصهر 1 mol من مادة صُلبة.
16. ..... المحتوى الحراري الناتج عن احتراق 1 mol من المادة احتراقًا كاملًا.
17. ..... الطاقة المتاحة لبذل الشغل.
18. ..... وحدة النظام العالمية SI للحرارة والطاقة.

العمود B

a. المسعر
b. حرارة التكوين القياسية
c. طاقة الوضع الكيميائية
d. الحرارة
e. قانون حفظ الطاقة
f. الحرارة النوعية
g. الطاقة الحرة
h. الطاقة
i. المعادلة الكيميائية الحرارية
j. المحتوى الحراري (حرارة) التفاعل
k. حرارة الانصهار المولارية
l. حرارة التبخّر المولارية
m. الجول
n. الكيمياء الحرارية
o. حرارة الاحتراق
p. الكون
q. المحتوى الحراري
r. المحيط

LIVEWORKSHEETS