تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

almanahj.com/sa

موقع المناهج السعودية

الملف مراجعة الفصل الثاني الطاقة والتغيرات الكيميائية
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ المستوى الخامس ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

الملف مراجعة الفصل الثاني الطاقة والتغيرات الكيميائية
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ المستوى الخامس ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

المزيد من الملفات بحسب المستوى الخامس والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	اختبار كيمياء فصل الطاقة والتغيرات الكيميائية
2	حل كيمياء كراس التحارب
3	حل كيمياء كتاب الطالب
4	دليل الإجابات النموذجية حالات المادة
5	دليل الاجابة النموذجية الطاقة والتغيرات الكيميائية

مراجعة الفصل الثاني الطاقة والتغيرات الكيميائية كيمياء ٣

اختاري الاجابة الصحيحة :

١- الطاقة المخزنة في المادة هي طاقه :

أ- حركية ب- وضع ج- حرارية د- كهربائية

٢- القدرة على بذل شغل او انتاج حرارة :

أ- الطاقه ب- الحرارة ج- المول د- السعر

٣-تقاس الطاقه الحرارية وفق النظام الدولي للوحدات :

أ- السعر ب- المول ج- الجول د- المتر

٤- يسمى التغير في المحتوى الحراري الذي يرافق تكون مول واحد من المركب في الظروف القياسية من عناصره في حالاتها القياسية:

أ - حرارة الاحتراق. ب- حرارة التبخّر المولارية ج- حرارة الانصهار المولارية د- حرارة التكوين القياسية

almanahj.com/sa
المناهج السعودية

٥- الحرارة النوعية للإيثانول 2.44 J/g.oC . ما الطاقة اللازمة لتسخين ٥٠ g من الإيثانول من درجة حرارة 20.0 Co إلى 68.0 Co ؟

10.7kj ب- 8.30kj ج- 2.44kj د- 5.86kj

٦- تكون إشارة قيمة حرارة التفاعل الماص للحرارة:

أ- موجبة أو سالبة ب- تعتمد على طاقة الروابط في المواد المتفاعلة ج- موجبة دائم د- سالبة دائم

٧- مقدار حرارة التكوين للعناصر في حالاتها القياسية :

أ- اكبر من واحد ب- اقل من واحد ج- صفر د- لا تتغير

٨- الحرارة اللازمة لصهر ١ مول من ماده صلبه تسمى حرارة :

أ- الانصهار المولارية ب- التبخر المولارية ج- حرارة الاحتراق د- حرارة التكوين القياسية

٩-جهاز معزول حراريا يستخدم لقياس كمية الحرارة الممتصه او المنطلقه في اثناء عملية كيميائية او فيزيائية:

أ- المسعر ب- المانومتر ج- الترمومتر د- الاميتر

١٠- معادلة كيميائية موزونة تشتمل على الحالات الفيزيائية لجميع المواد المتفاعلة والناتجة والتغير في الطاقة :

أ- المعادلة اللفظية ب- المعادلة الرمزية ج- المعادلة الرياضية د- المعادلة الحرارية

١١- واحد كالوري يساوي .....جول :

أ- 0.2390 ب- 4.184 ج- 41.84 د- 1000

١٢- تسمى كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من المادة درجة سيليزية واحدة :

أ- السعر ب- حرارة التبخر ج- حرارة الاحتراق د- الحرارة النوعية

١٣- في معادلة حساب الحرارة $q = c \cdot m \cdot \Delta T$ يمثل الرمز m :

أ- الحجم ب- الكثافة ج- الكتلة د- درجة الحرارة

١٤ - فرع الكيمياء الذي يدرس تغيرات الحرارة التي ترافق التفاعلات الكيميائية وتغيرات الحالة الفيزيائية يسمى الكيمياء :

أ- العضوية ب- النووية ج- الحيوية د- الحرارية

١٥- تفاعل الاحتراق هو عبارة عن تفاعل الوقود مع :

أ- النيتروجين ب- الهيدروجين ج- الاكسجين د- ثاني أكسيد الكربون

١٦- تغير الطاقة في تفاعل كيميائي يساوي مجموع التغيرات في طاقة التفاعلات الفردية المكونة له هذا التعريف يعبر عن قانون :

أ- دالتون ب- نيوتن ج- بويل د- هس

١٧- عملية الاحتراق تعتبر من العمليات الماصة للحرارة :

أ- صح ب- خطأ

١٨ – من مميزات الطاقة الشمسية انها غير ملوثة للبيئة :

أ- صح ب- خطأ

١٩- من مميزات الطاقة الشمسية انها غير مكلفة :

أ- صح ب- خطأ

almanahj.com/sa
المناهج السعودية

٢٠- عللي : لكل مادة حرارة نوعية مميزة لها ؟

٢١- عللي : لا تستخدم الطاقة الشمسية في توفير الطاقة للاحتياجات العادية ؟

٢٢- عللي : يغمر المزارعون بساتينهم ليلا بالماء عند انخفاض درجة الحرارة الى التجمد ؟

٢٣- عللي : يستعمل الكيميائيون طريقة نظرية لإيجاد ΔH بدلا من استخدام المسعر (الطريقة العملية)؟

٢٤- حددي أي العمليات التالية ماص للحرارة وايها طارد لها مع كتابة إشارة ΔH :

١- $C_2H_5OH_{(s)} = C_2H_5OH_{(l)}$ .....

٢- $H_2O_{(g)} = H_2O_{(l)}$ .....

٣- $NH_{3(l)} = NH_{3(s)}$ .....

٢٥- الكون = ... + ...

انتهى