شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية

مراجعة فصل الطاقة محلولة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-10-04 07:24:15

التواصل الاجتماعي بحسب الثاني الثانوي

المزيد من الملفات بحسب الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	مراجعة فصل الطاقة محلولة

مراجعات كيمياء الفصل الثاني الطاقة

(٢-١ ٢-٢ ٢-٣ ٢-٤)

١- القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة تسمى
أ التفاعل ب الكفاءة ج الطاقة د المادة

٢- في البروبان المستخدم كوقود في المنازل تتحول طاقة ..... الكيميائية المخزونة في الروابط إلى حرارة
أ الميكانيكية ب الوضع ج الحركة د الضوئية

٣- في أي تفاعل كيميائي أو عملية فيزائية يمكن ان تتحول الطاقة من شكل لآخر دون استحداث أو فناء يعبر عن قانون
ا حفظ المادة ب حفظ الطاقة ج حفظ الكتلة د حفظ التفاعل

٤- كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة 1g من الماء 1 C يسمى
أ السعر ب السعر الغذائي ج الجول د الواط

٥- كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة 1g من المادة 1 C يسمى
أ السعر ب السعر الغذائي ج الجول د الحرارة النوعية

٦- هي طاقة تنتقل من الجسم الساخن إلا الجسم الأبرد
أ السعر ب الحرارة ج الجول د الواط

٧- يعادل السعر ..... جول
أ 4.81 48.1 41.18 4.18

٨- لرفع درجة حرارة 1g من الماء 1C يلزم
4.18Cal 1 J 1.14 J 4.18 J

٩- جهاز يستخدم لقياس الحرارة المنطلقة أو الممتصة اثناء عملية كيميائية أو فيزيائية
أ الأميتر ب الفولتامتر ج المسعر د السعر

١٠-فرع الكيمياء الذي يدرس تغيرات الحرارة التي ترافق التفاعلات الكيميائية هو الكيمياء
أ النووية ب العضوية ج الحرارية د الغذائية

١١-في العمليات الكيمائية مجموع مكونات (النظام + المحيط) يسمى
أ الفضاء ب الكيمياء ج الكون د الطاقة

١٢-كمية الحرارة المنطلقة أو او الممتصه في التفاعل الكيميائي تسمى
أ المحتوى الكيميائي ب المحتوى الفيزيائي ج المحتوى النووي د المحتوى الحراري

١٣-في التفاعل الطارد للحرارة يكون المحتوى الحراري للنواتج ..... المحتوى الحراري للمتفاعلات
أ أكبر من ب أصغر من ج يساوي د يطابق

١٤-قيمة المحتوى الحراري AH في التفاعل الطارد للحرارة
أ سالبة ب موجبة ج متعادلة د صفر

١٥-قيمة المحتوى الحراري AH في التفاعل الماص للحرارة
أ سالبة ب موجبة ج متعادلة د صفر

١٦-المحتوى الحراري الناتج عن حرق MOl من المادة احتراقا كاملا يسمى حرارة ..... المولية
أ التعادل ب التبخير ج التكثيف د الاحتراق

١٧-الحرارة اللازمة لتبخر 1 mol من المادة السائلة تسمى حرارة .... المولارية
أ التعادل ب التبخير ج التكثيف د الاحتراق

١٨-الحرارة اللازمة لصهر mol من المادة الصلبة حرارة ..... المولارية
أ الانصهار ب التبخير ج التكثيف د الاحتراق

١٩-عمليتي الانصهار والتبخير من العمليات ..... للحرارة
أ الماصة ب الطاردة ج المثبتة د الغازية

٢٠-عمليتي التجمد والتكثيف من العمليات ..... للحرارة
أ الماصة ب الطاردة ج المثبتة د الغازية

٢١-الاحتراق عبارة عن تفاعل الوقود مع .....
أ الحديد ب الهيدروجين ج الاكسجين د النتروجين

٢٢-لحساب الطاقة الحرارية الممتصه أو المنطلقة من المعادلة
c=g*m* T g=c*m* T m= c*g * T

٢٣-حرارة التفاعل أو التغير في المحتوى الحراري تتوقف على طبيعة المواد المدخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه وليس على الخطوات أو المسار الذي يتم فيه التفاعل . نص قانون
أ جراهام ب دالتون ج نيوتن د هس

٢٤-تحتوي حبة حلوى الفواكهة والشوفان على 142 Cal من الطاقة . مامقدار الطاقة بواحدة Cal
أ 14200 142000 0.142 142

٢٥- يطلق تفاعل طارد للطاقة 86.5 kj من الحرارة . مامقدار الحرارة التي اطلقت بوحدة kcal
20.7 86500 86.5 207

٢٦-ماكمية الحرارة التي تكتسبها صخرة من الجرانيت كتلتها 103*2 ارتفعت درجة حرارتها من .. إلى 10 29 اذا علمت ان الحرارة النوعية للجرانيت 0.803 j g. C
30500J = 305 J 0.305J 0.803J

٢٧-تكون إشارة H سالبة للتفاعل الطارد للحرارة لان

Hreactant > Products

٢٨-مالكمية التي تقاس بوحدة j g. C

أ الطاقة ب الكتلة ج درجة الحرارة د الحرارة النوعية

٢٩-يسمى التغير في المحتوى الحراري الذي يرافق تكون مول واحد من المركب في الظروف القياسية من عناصره في حالتها القياسية

أ حرارة الاحتراق ب حرارة التبخر المولارية ج حرارة الانصهار المولارية

د حرارة التكوين القياسية

٣٠- تنتقل الحرارة من الجسم ..... الى الجسم

أ الابرد الى الاسخن ب الكبير الى الصغير ج الاسخن الى الابرد د الصغير الى الكبير

٣١- قيمة التغير الحراري للكمادة الباردة تساوي

-13.5 0 -27 27

٣٢- سبب استخدام نترات الامنيوم في عمل الكمادة الباردة لانها

أ طارد للحرارة ب ماصة للحرارة ج عازلة للحرارة د لاتتفاعل مع حرارة الجسم

٣٣- اذا كان التغير في المحتوى الحراري 2270- فإن نوع التفاعل

أ تبخر ب تفكك ج احتراق د تحليل

٣٤-أي التغيرات الاتية طاردة للحرارة تحول 1 g من الماء الى

أ ثلج عند 0 C ب ثلج عند 20 C ج بخار 100 C د بخار 10 C

٣٥-تدرس تغيرات الحرارة التي ترافق التفاعلات الكيميائية وتغيرات الحالة الفيزيائية

أ الكيمياء الحرارية ب الفيزياء الحرارية ج الحرارة النوعية

٣٦- أي شي في الكون غير النظام يسمى

أ الكون ب المحيط ج المسعر د الحرارة النوعية

٣٧- تكتب في صورة معادلة كيميائية موزونة تشتمل على الحالات الفيزيائية لجميع المواد المتفاعلة والناتجة

أ حرارة الاحترق ب المعادلة الكيميائية الحرارية ج حرارة البتخر المولارية

٣٨- الحرارة النوعية للايثانول 2.44 J g. C ماالطاقة KJ اللازمة لتسخين 50 g من الايثانول من درجة حرارة 20.0 C 68.0

8.30K 10.7 KJ 2.44 KJ 5.86 KJ

٣٩-تكون إشارة قيمة حرارة التفاعل الماص للحرارة

أ موجبة أو سالبة ب تعتمد على طاقة الروابط في المواد المتفاعلة ج موجبا دائما د سالبا دائما

أعده الطالب / نواف فيصل الغفيلي

سناب FMFM20000

عزيزي الطالب المراجعات لاتغنيك عن الكتاب