تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

ملخص شامل لفصل الطاقة والتغيرات الكيميائية

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-07 10:41:49

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					

المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	ملخص الفصل الأول حالات المادة
2	اختبارات نهائي الدور الأول الجانب النظري مع الإجابة
3	اختبارات نهائي الدور الأول الجانب العملي مع الإجابة
4	الإجابة على أوراق عمل الفصل الرابع الإتزان الكيميائي
5	أوراق عمل الفصل الرابع الإتزان الكيميائي

س ١ / اختاري الإجابة الصحيحة

(أيضا المصطلحات تكون بصيغة اختاري الإجابة الصحيحة)

١- من صور الطاقة (طاقة الوضع – طاقة الحركة – الطاقة الكهربائية – جميع ما سبق)
٢- تعتمد طاقة الحركة (درجة الحرارة – الارتفاع – نوع الروابط – تركيب المادة)
٣- تعتمد طاقة الوضع على تركيب المادة من حيث (نوع الروابط – الحرارة – الضغط – لا شيء مما سبق)
٤- قياس لمعدل الطاقة الحركية للجسيمات الموجودة في عينة من المادة (الحرارة – درجة الحرارة – طاقة الوضع – طاقة الحركة)
٥- الوحدة الدولية لقياس الطاقة والحرارة (الجول – السعر – السعر الغذائي – الواط)
٦- كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة الحرارة 1g من الماء النقي درجة سيليزية (الجول – السعر – السعر الغذائي – الواط)
٧- مقياس الطاقة الحرارية الناتجة من الغذاء (الجول – السعر – السعر الغذائي – الواط)
٨- كل شيء في الكون غير النظام (الكون – النظام – المحيط – المسعر)
٩- جزء معين من الكون يحتوي على التفاعل أو العملية المراد دراستها (الكون – النظام – المحيط – المسعر)
١٠- الحرارة اللازمة لتبخير مول واحد (حرارة التبخير المولارية – حرارة الاحتراق – حرارة الترسيب – حرارة التعادل)
١١- الحرارة الناتجة عن احتراق مول واحد من المادة احتراقا كاملا (حرارة التبخير المولارية – حرارة الاحتراق – حرارة الترسيب – حرارة التعادل)
١٢- مقدار حرارة التكوين للعناصر في حالتها القياسية (أكبر من واحد – أقل من واحد - صفر – سالب)
١٣- التغير في المحتوى الحراري المرافق لتكوين مول من المركب في حالته القياسية (حرارة التكوين – حرارة الاحتراق – حرارة الانصهار – حرارة التكثيف)
١٤- معظم التفاعلات التي تشمل تحلل مادتين أو أكثر هي تفاعلات (طاردة للحرارة – ماصة للحرارة – المحتوى الحراري سالب – لا طاردة ولا ماصة)
١٥- في التفاعل الطارد للحرارة فأن درجة حرارة الوسط المحيط بالتفاعل (تزداد – تقل – لا تتغير – تتناقص بمرور الزمن)

س ٢ / علل

١- لكل مادة حرارة نوعية مميزة لها لأن لكل مادة تركيب مختلف عن الأخرى.
٢- الخلايا الفولتية لا تستعمل في توفير الطاقة للاحتياجات العادية لأن التكلفة تكون مكلفة ماديا.
٣- تأخر تطوير التقنيات الشمسية لأن الشمس تسطع لفترة محددة – وجود الغيوم يخفف من أشعة الشمس.
٤- إشارة ΔH سالبة للتفاعل الطارد للحرارة لأن المحتوى الحراري للمتفاعلات أكبر من المحتوى الحراري للنواتج.
٥- يغمر المزارعون بساتينهم بالماء ليلا إذا توقعوا أن درجة ستنخفض إلى درجة التجمد لأن عملية تجمد الماء تدفيء الهواء المحيط لدرجة تمنع الفواكه والخضروات من التلف .

س ٣ / أجيبي بكلمة صح أو خطأ (أيضا المصطلحات تكون بصيغة صح أو خطأ)

١- طاقة الوضع هي الطاقة المخزونة في المادة والناتجة عن تركيبها . (صح)

٢- الخلايا الكهروضوئية هي الخلايا التي تحول الإشعاع الشمسي إلى كهرباء (صح)

٣- في التفاعل الماص للحرارة تنتقل الحرارة من المحيط إلى النظام (صح)

٤- تنتقل الطاقة على شكل حرارة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد(صح)

٥- لكل عنصر حرارة نوعية مميزة له تعتمد على درجة حرارته (خطأ)

س ٤ / اذكري جوانب من أهمية الطاقة في حياتنا؟

س ٥ / قارني بين طاقة الوضع وطاقة الحركة من حيث التعريف ومثال؟

س ٦ / عددي العوامل المؤثرة على طاقة الوضع ؟

س ٧ / اذكري نص قانون حفظ الطاقة؟

س ٨ /عددي وحدات قياس الحرارة؟

س ٩ / اكتبي المعادلة التي تستخدم لإيجاد كمية الحرارة؟

س ١٠ / ماهي معوقات استخدام التقنيات الشمسية؟

س ١١ / اكتبي المعادلة التي تستخدم لإيجاد التغير في المحتوى الحراري ؟

س ١٢ / ماهي دلالة إشارة المحتوى الحراري (عندما تكون سالبة أو موجبة)؟

س ١٣ / اذكري أمثلة لتغيرات حالة طاردة للطاقة وأخرى ماصة للطاقة ؟

س ١٤ / اذكري أهمية تفاعلات الاحتراق؟

س ١٥ / ما هي أهمية قانون هس ؟

س ١٦ / ماهي الظروف القياسية؟

Almanahj.com 2025 موقع المناهج السعودية