تم تحميل الملف
من موقع بداية

بداية
beadaya.com | موقع بداية التعليمي

للمزيد اكتب
في جوجل
Google

موقع بداية التعليمي كل ما يحتاجه **الطالب والمعلم**
من ملفات تعليمية، حلول الكتب، توزيع المنهج،
بوربوينت، اختبارات، ملخصات، اختبارات إلكترونية،
أوراق عمل، والكثير...

حمل التطبيق

GET IN ON Google Play

Download on the App Store

اختبار مادة الكيمياء٢-٢ الفترة الأولى الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٥هـ

اسم الطالبة : ..... **الفصل :** .....

السؤال الأول :

أ/ اكتبي المصطلح المناسب للعبارات التالية :

١) ..... هي ظاهرة وجود عنصر مثل الكربون بثلاثة اشكال في الحالة الفيزيائية نفسها .

٢) ..... كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1^oC.

٣) ..... رسم بياني للضغط مقابل درجة الحرارة يوضح حالة المادة تحت ظروف مختلفة من درجة الحرارة و الضغط .

٤) ..... جهاز معزول حراريا يستخدم لقياس كمية الحرارة الممتصة او المنطلقة في أثناء عملية كيميائية أو فيزيائية .

ب/ عللي : انحناء سطح الماء في المخبار المدرج ؟

.....

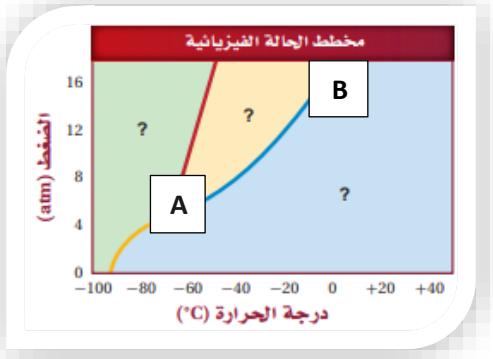
ج/ ما كمية الحرارة التي تمتصها قطعة رصاص كتلتها 44.7g إذا زادت درجة حرارتها بمقدار 65.4^oC ؟ (علما بأن الحرارة النوعية للرصاص = 0.128).

.....

.....

السؤال الثاني :

أ/ بالنظر للشكل التالي:



١/ ما المقصود بالنقطة A.....

٢/ ما المقصود بالنقطة B.....

ب/ احسبي الضغط الجزيئي لغاز الهيدروجين في خليط من غاز الهيليوم وغاز الهيدروجين , علما بأن الضغط الكلي 600mm Hg والضغط الجزئي للهيليوم يساوي 439mm Hg.

.....

.....

ج/ هل التفاعل المبين في الشكل ماص أم طارد للحرارة ؟ كيف عرفت ذلك ؟

.....

.....

السؤال الثالث :ختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل التالية :

١/ يسمى الجهاز المستخدم لقياس الضغط الجوي			
أ- البارومتر	ب- المانومتر	ج- الثيرمومتر	د- باسكال
٢/ التصادم الذي لا يفقد الطاقة الحركية ولكن ينتقل بين الجسيمات المتصادمة:			
أ- التصادم الصلب	ب- التصادم المرن	ج- التصادم الغير مرن	د- التصادم الكيميائي
٣/ الإسم الآخر لقوى التشتت:			
أ- قوى لندن	ب- ثنائية القطب	ج-الرابطة التساهمية	د- الرابطة الفلزية
٤/ الظاهرة التي تساعد العنكبوت على السير والوقوف على سطح ماء البركة تسمى:			
أ- الخاصية الاسموزية	ب-الخاصية الشعرية	ج- التماسك والتلاصق	د- التوتر السطحي
٥/ تحول المادة مباشرة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة:			
أ- تبخر	ب- ترسيب	ج- تسامي	د- تكثف
٦/ عندما يحدث التبخر عند سطح السائل فقط يعرف بـ:			
أ- ضغط البخار	ب- التبخر السطحي	ج- درجة الغليان	د- درجة التجمد
٧/ أي مما يلي ليس من القوى بين الجزيئية:			
أ- الأيونية	ب- التشتت	ج- ثنائية القطبية	د- الرابطة الهيدروجنية
٨/ أي المعادلات التالية صحيحة:			
أ- المحيط=النظام + الكون	ب- النظام=المحيط + الكون	ج- الكون=النظام + المحيط	د- الكون = النظام - المحيط
٩/ أي مما يلي ينطبق على عمليتي التكثف والتجمد:			
أ- طاردان للحرارة ΔH =+	ب-ماصان للحرارة وΔH =+	ج- ماصان للحرارة وΔ H=-	د- طاردان للحرارة وΔ H=-
١٠/ وحدة قياس الطاقة الحرارية وفق النظام الدولي:			
Cal	Cal	J	°C
١١/ الكمية التي تقاس بوحدة J g.°C			
أ- درجة الحرارة	ب- كمية الحرارة	ج- التغير في درجة الحرارة	د- الحرارة النوعية
١٢/ تسمى الطاقة التي تنتقل من الجسم الساخن الى الجسم البارد:			
أ/ درجة الحرارة	ب- الحرارة	ج- الحرارة النوعية	د- السعر

وزارة التعليم مادة الكيمياء ٢

إدارة التعليم اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٥ هـ

مدرسة الأمير سلطان الثانوية اسم الطالب / الشعبة / ١

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١	مادة صلبة جزيئاتها مرتبه بشكل منتظم	البلورية	الغير بلورية	العشوائية
٢	كمية الحرارة الناتجة عن تجمد 5mol من الماء اذا كانت درجة تجمد الماء -6.05K	--12.25KJ	-30.25KJ	+30.25 KJ
٣	قانون يستخدم لحساب المحتوى الحراري لتفاعل يستحيل عمليا حساب Δ H فيه	قانون هس	قانون جرهام	قانون حفظ الطاقة
٥	جهاز قياس ضغط غاز محصور	البارومتر	المانومتر	الجرافومتر

السؤال الثاني: ضع علامة ☑ او ☒

١	كثافة الغاز أكبر من كثافة السائل	
٢	التاصل ظاهرة وجود عنصر بعدة اشكال في الحالة الفيزيائية نفسها	
٣	تتناسب اللزوجة مع الحرارة تناسبا طرديا	
٤	في التفاعل الطارد للحرارة تكون ΔH>0	
٥	حرارة التكوين القياسية لكل من النتروجين والأكسجين تساوي صفر	

السؤال الثالث : اذكر مثالا واحدا على مايلي

١	تغير طارد للحرارة	
٢	قوة ترابط بين الجزيئات	
٣	مادة صلبة ايونية	

السؤال الرابع: أكتب المصطلح العلمي المناسب لما يلي

١	مقدار الطاقة الحرارية المخزنة في مول واحد من المادة تحت ضغط ثابت	
٢	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1C	
٣	نقطة على الرسم البياني لايمكن بعدها ان تكون المادة في حاله سائلة	

وزارة التعليم مادة الكيمياء ٢

إدارة التعليم اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٥ هـ

مدرسة الأمير سلطان الثانوية اسم الطالب / الشعبة / ١

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١	قوة ترابط بين الجسيمات المتماثله	التماسك	التلاصق	التتابع
٢	قانون يدرس سرعه تدفق الغازات	دالتون	جرهام	باولي
٣	قوة ضعيفة ومؤقته بين الجزيئات	التشتت	ثنائية القطبية	الهيدروجينية
٤	تغير مستهلك للطاقة	التجمد	الترسب	التبخر
٥	120Cal تساوي	1200KJ	12000KJ	120000KJ

السؤال الثاني: ضع علامة ☑ او ☒

١	كثافة الغاز أكبر من كثافة السائل	
٢	التاصل ظاهرة وجود عنصر بعدة اشكال في الحالة الفيزيائية نفسها	
٣	تتناسب اللزوجة مع الحرارة تناسبا طرديا	
٤	في التفاعل الطارد للحرارة تكون $\Delta H>0$	
٥	حرارة التكوين القياسية لكل من النتروجين والأكسجين تساوي صفر	

السؤال الثالث : اذكر مثالا واحدا على مايلي

١	مادة لزوجتها عاليه	
٢	مادة صلبة غير متبلورة	

السؤال الرابع: أكتب المصطلح العلمي المناسب لما يلي

١	مقدار الطاقة الحرارية المخزنة في مول واحد من المادة تحت ضغط ثابت	
٢	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1C	
٣	نقطة على الرسم البياني لايمكن بعدها ان تكون المادة في حاله سائلة	

١٥

اختر الاجابة الصحيحة **(كل سؤال درجة واحدة)**

١	**الضغط الكلي لخليط من الغاز يساوي مجموع الضغوط الجزيئية للغازات المكونة له**							
أ	قانون دالتون	ب	مبدأ الشك	ج	قانون الجاذبية	د	قاعدة هوند	

٢	**تقاس الطاقة الحرارية وفق النظام الدولي للوحدات بـ**							
أ	الفولت V	ب	الجول J	ج	الأمبير	د	الأوم	

٣	**مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسميات المادة**							
أ	درجة الحرارة	ب	طاقة الوضع	ج	الطاقة النووية	د	الطاقة الحرارية	

٤	**مقياس مقاومة السائل للتدفق او الإنسياب هى**							
أ	الميوعة	ب	ضغط البخار	ج	الضغط	د	اللزوجة	

٥	**تسمى حركة ارتفاع الماء إلى أعلى داخل الأنابيب الرفيعة جدا**							
أ	الضغط الإسموزي	ب	الخاصية الشعرية	ج	الحركة البراونية	د	الضغط الجوي	

٦	**معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسبا عكسيا مع الجذر التربيعي للكتلة المولية**							
أ	قاعدة أوفباو	ب	مبدأ هوند	ج	قاعدة الثمانيات	د	قانون جراهام	

٨- اذكر مقاييس درجة الحرارة ؟

.....
.....

9- تحتوي حبة حلوى الفواكة والشوفان على 142 Cal من الطاقة ما مقدار هذه الطاقة بوحدة cal ؟

.....
.....
.....
.....

١٠- سخنت عينة من مادة مجهولة كتلتها 155 g فارتفعت درجة حرارتها من 25 ^0C إلى 40 ^0C فامتصت 5696 J من الطاقة. ما الحرارة النوعية للمادة ؟

.....
.....
.....
.....

انتهت الاسئلة