

اختبار نهائي كيمياء

الصف الثالث ثانوي

المدة : ثلاث ساعات



المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

١٤٣٦-١٤٣٧

الاسم : رقم الجلوس :

السؤال الأول : إختيار من متعدد

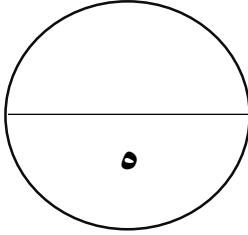
٤٠

٣٠

١_ مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة			
أ_ درجة الحرارة	ب_ الطاقة الحركية	ج_ الطاقة الحرارية	د_ الطاقة المتوسطة
٢_ سلوك المادة بإعتماد على حركة الجسيمات			
أ_ التصادم المرن	ب_ الحرارة	ج_ نظرية دالتون	د_ نظرية الحركة الجزيئية
٣_ قانون سرعة التفاعل			
أ_ $\frac{\Delta[\text{المواد المتفاعلة}]}{\Delta t}$	ب_ $\frac{\Delta[\text{المواد المتفاعلة}]}{\Delta t}$	ج_ $\frac{\Delta[\text{الناتجة المواد}]}{\Delta t}$	د_ $\frac{\Delta[\text{الناتجة المواد}]}{\Delta t}$
٤_ توجد المتفاعلات و النواتج في أكثر من حالة فيزيائية			
أ_ ائزان متجانس	ب_ ائزان غير متجانس	ج_ تغييرا تفاعليه	د_ لا شيء مما ذكر
٥_ جزء معين من الكون يحتوي على التفاعل او العملية التي تريد القيام بها			
أ_ المحتوى الحراري	ب_ المحيط	ج_ النظام	د_ لا شيء مما ذكر
٦_ المحتوى الحراري للنظام تحت ضغط ثابت			
أ_ المحتوى الحراري	ب_ النظام	ج_ المحيط	د_ لا شيء مما ذكر
٧_ هو حالة الاتزان بين التفاعلين العكسيين			
أ_ ائزان متجانس	ب_ ائزان غير متجانس	ج_ التساوي	د_ قانون الاتزان
٨_ تعمل على زيادة سرعة التفاعل			
أ_ محفزات	ب_ مثبطات	ج_ سرعات	د_ مواد مسرعه للتفاعل
٩_ من أنواع القوى بين الجزيئات			
أ_ التشتت	ب_ قوى التلاصق	ج_ التماسك	د_ التصادم
١٠_ R-X			
أ_ هالوجين	ب_ كحولات	ج_ استرات	د_ كيتونات
١١_ C ₃ H ₇ F			
أ_ فلورو البروبيل	ب_ فلوريد البروبان	ج_ فلوريد البروبيل	د_ فلورو بيوتان

١٢_ بروميد النونيل			
C ₈ H ₁₁ Br_د	C ₉ H ₁₉ Br_ج	C ₈ H ₁₀ Br_ب	C ₉ H ₁₀ Br_أ
١٣_ كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1C			
د_ الجول	ج_ المسعر	ب_ السعر	أ_ الحرارة النوعية
١٤_ الغول الهكسيلي			
C ₆ H ₁₃ OH_د	C ₆ H ₁₄ OH_ج	C ₆ H ₁₂ OH_ب	C ₆ H ₁₀ OH_أ
١٥_ حركة تداخل المواد معا			
د_ الاندماج	ج_ الانتشار	ب_ التماسك	أ_ التلاصق
١٦_ C ₅ H ₁₁ OH			
د_ الغول البنثيلي	ج_ الغول النونيلي	ب_ الغول البروبيلي	أ_ الغول الهكسيلي
١٧_ ديكيل الدهيد			
C ₁₀ H ₂₂ COH_د	C ₁₀ H ₁₂ COH_ج	C ₁₀ H ₂₁ COH_ب	C ₁₀ H ₄₁ COH_أ
١٨_ القوة الواقعة على وحدة المساحة			
د_ ضغط الهواء	ج_ الضغط	ب_ السقوط	أ_ باسكال
١٩_ C ₃ H ₇ COH			
د_ بروبييل الدهيد	ج_ ايثيل الدهيد	ب_ هكسيل الدهيد	أ_ اوكتيل الدهيد
٢٠_ الحرارة النوعية C تقاس بوحدة :			
J/g.C_د	C/J.g_ج	g/J.C_ب	J.g.C_أ
٢١_ ثنائي ميثيل ايثير			
CH ₄ OCH ₃ _د	CH ₃ OCH ₂ _ج	CH ₅ OCH ₃ _ب	CH ₃ OCH ₃ _أ
٢٢_ C ₆ H ₁₃ OC ₄ H ₉			
د_ ديكيل بنتيل ايثر	ج_ بيوتيل هكسيل ايثر	ب_ هكسيل بيوتيل ايثر	أ_ ايثيل ميثيل ايثر
٢٣_ تسمى ظاهرة وجود عنصر بثلاث أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها			
د_ تأصل	ج_ تشابه	ب_ ترابط	أ_ تاكل
٢٤_ CH ₃ COCH ₃			
د_ ثنائي ميثيل كربوكسيل	ج_ ثنائي ميثيل امين	ب_ ثنائي ميثيل كيتون	أ_ ثنائي ميثيل الدهيد
٢٥_ استخدامات الدهيد			
د_ اواني الطعام	ج_ الزجاج غير قابل للكسر	ب_ صناعة البلاستيك	أ_ النكهات الصناعية
٢٦_ استخدامات الكحول			
د_ الأصباغ ذات الالوان الغامقة	ج_ الزجاج غير قابل للكسر	ب_ النكهات الصناعية	أ_ العطور

٢٧_ استخدامات الاسترات			
أ_ العطور	ب_ النكهات الصناعية	ج_ المطاط	د_ المبيدات الحشرية
٢٨_ من أنواع التغيرات الماصة للحرارة			
أ_ تبخر	ب_ تكثف	ج_ ترسب	د_ تجمد
٢٩_ من أنواع التغيرات الطاردة للحرارة			
أ_ تجمد	ب_ تسامي	ج_ انصهار	د_ التبلور
٣٠_ احسب معدل انتشار NH3 علما بأن (N=14) و (H=1) .			
أ_ ٠,٤٢٤	ب_ ٠,٢٤٤	ج_ ٠,٢٤	د_ ٠,٤٢

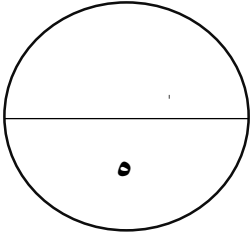


السؤال الثاني : صل من العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب)

العمود أ	جواب	العمود ب
١- الفورمالدهيد		أ- نظرية التصادم
٢- خواص الغازات		ب- قانون هس
٣- استخدامات الايثرات		ج- قانون سرعة التفاعل الكيميائي
٤- يمكن حساب التغير في المحتوى الحراري		د- صعبة الأنضغاط
٥- حاصل ضرب k في تراكيز المواد المتفاعلة		هـ- مبدأ لوتشاتيليه
٦- البارومتر		و- (Cl-Br-F-I)
٧- حتمية اصطدام الجزيئات ليتم التفاعل		ز- للحفظ لعدة سنوات
٨- إذا بذل على النظام جهد لابد ان يكون هناك إزاحة تخفف الجهد		ح- عمليات التخدير
٩- خواص السائلة		ط- قياس الضغط
١٠- R-X		ي- سهولة للأنضغاط

إقلب الصفحة وفاق الله

السؤال الثالث ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و علامة (x) أمام العبارة الخطأ:



الجواب	العبارة
	١- حرارة الاحتراق هي المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1 mol من المادة احتراقاً جزئياً
	٢- $Q_{sp} < K_{sp}$ فإن المحلول غير مشبع ويتكون راسب
	٣- قوى التشتت هي الترابط بين جزيئات النيتروجين.
	٤- البوليمرات مركبات عضوية تتكون من وحدات ترتبط عن طريق تفاعلات الإضافة أو التكتاف
	٥- تدفق الغاز يتناسب عكسياً مع الجذر التربيعي لكتلة ذلك الغاز.
	٦- من العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الضغط
	٧- من العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي الضغط
	٨- الزجاج غير قابل للكسر و خراطيم المياه من تطبيقات البوليمرات
	٩- هسكانوات الميثيل تعتبر مثال عن نكهة الفراولة الاصطناعية
	١٠ _ المعقد المنشط هو جسيمات عمرها طويل

إنتهت الأسئلة ...

أتمنى لكم التوفيق و النجاح

معلم المادة : عين المصري