

اختبار نهائي كيمياء

الصف الثالث ثانوي

المدة : ثلاث ساعات



وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

الاسم : رقم الجلوس :

السؤال الأول : إختيار من متعدد

٤٠

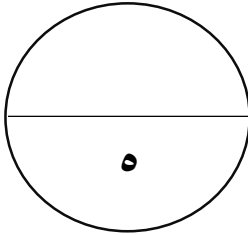
٣٠

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			
$C_8H_{11}Br$ _د	$C_9H_{19}Br$ _ج	$C_8H_{10}Br$ _ب	$C_9H_{10}Br$ _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			
$C_6H_{13}OH$ _د	$C_6H_{14}OH$ _ج	$C_6H_{12}OH$ _ب	$C_6H_{10}OH$ _أ
١٥_ حركة تداخل المواد معا			
د_ الاندماج	ج_ الانتشار	ب_ التماسك	أ_ التلاصق
١٦_ $C_5H_{11}OH$			
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_3H_7COH			
د_ بروبييل الدهيد	ج_ ايثيل الدهيد	ب_ هكسيل الدهيد	أ_ اوكتيل الدهيد
٢٠_ الحرارة النوعية C تقاس بوحدة :			
د_ J/g.C	ج_ C/J.g	ب_ g/J.C	أ_ J.g.C
٢١_ ثنائي ميثيل ايثير			
CH_4OCH_3 _د	CH_3OCH_2 _ج	CH_5OCH_3 _ب	CH_3OCH_3 _أ
٢٢_ $C_6H_{13}OC_4H_9$			
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_3COCH_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 NH ₃ علما بأن (N=14) و (H=1) .			
أ_ ٠,٤٢٤	ب_ ٠,٢٤٤	ج_ ٠,٢٤	د_ ٠,٤٢

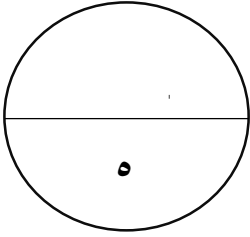
السؤال الثاني : صل من العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب)



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- صعوبة الأنضغاط
٥- حاصل ضرب k في تراكيز المواد المتفاعلة		هـ- مبدأ لوتشاتلييه
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 وفقك 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

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

اختبار نهائي كيمياء

الصف الثالث ثانوي

المدة : ثلاث ساعات

وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

الاسم :

رقم الجلوس :

السؤال الأول : إختيار من متعدد

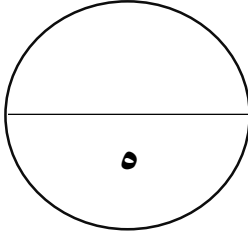
٤٠

٣٠

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

١٢_ بروميد النونيل			
$C_8H_{11}Br$ _د	$C_9H_{19}Br$ _ج	$C_8H_{10}Br$ _ب	$C_9H_{10}Br$ _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			
$C_6H_{13}OH$ _د	$C_6H_{14}OH$ _ج	$C_6H_{12}OH$ _ب	$C_6H_{10}OH$ _أ
١٥_ حركة تداخل المواد معا			
د_ الاندماج	ج_ الانتشار	ب_ التماسك	أ_ التلاصق
١٦_ $C_5H_{11}OH$			
د_ الغول البنتيلى	ج_ الغول النونيلي	ب_ الغول البروبيلى	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_3H_7COH			
د_ بروبيلى الدهيد	ج_ ايثيل الدهيد	ب_ هكسيل الدهيد	أ_ اوكتيل الدهيد
٢٠_ الحرارة النوعية C تقاس بوحدة :			
د_ J/g.C	ج_ C/J.g	ب_ g/J.C	أ_ J.g.C
٢١_ ثنائي ميثيل ايثير			
CH_4OCH_3 _د	CH_3OCH_2 _ج	CH_5OCH_3 _ب	CH_3OCH_3 _أ
٢٢_ $C_6H_{13}OC_4H_9$			
د_ ديكيل بنتيل ايثير	ج_ بيوتيل هكسيل ايثير	ب_ هكسيل بيوتيل ايثير	أ_ ايثيل ميثيل ايثير
٢٣_ تسمى ظاهرة وجود عنصر بثلاث أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها			
د_ تآصل	ج_ تشابه	ب_ ترابط	أ_ تآكل
٢٤_ CH_3COCH_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

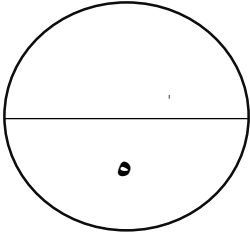


السؤال الثاني : صل من العمود (أ) بما يناسبة من العمود (ب)

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

إقلب الصفحة وفقك الله

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

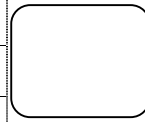


الجواب	العبارة
x	١- حرارة الاحتراق هي المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1 mol من المادة احتراقاً جزئياً
x	٢- $Q_{sp} < K_{sp}$ فإن المحلول غير مشبع ويتكون راسب
x	٣- قوى التشتت هي الترابط بين جزيئات النيتروجين.
✓	٤- البوليمرات مركبات عضوية تتكون من وحدات ترتبط عن طريق تفاعلات الاضافة أو التكتاف
✓	٥- تدفق الغاز يتناسب عكسياً مع الجذر التربيعي لكتلة ذلك الغاز.
x	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
x	١٠- المعقد المنشط هو جسيمات عمرها طويل

إنتهت الأسئلة ...

أتمنى لكم التوفيق و النجاح

معلم المادة : عين المصري



اسم الطالب :

الصف :

اختبار عملي

