

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج المنهاج السعودي

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى السادس اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/15>

* للحصول على جميع أوراق المستوى السادس في مادة فيزياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/15physics>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى السادس في مادة فيزياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/15physics2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ المستوى السادس اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade15>

* لتحميل جميع ملفات المدرس عين المصري اضغط هنا

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>

اختبار نهائي كيمياء

الصف الثالث ثانوي

المدة : ثلاث ساعات



وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

الاسم : رقم الجلوس :

٤٠

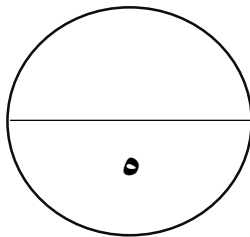
٣٠

السؤال الأول : إختيار من متعدد

١_ مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة			
أ_ درجة الحرارة	ب_ الطاقة الحركية	ج_ الطاقة الحرارية	د_ الطاقة المتوسطة
٢_ سلوك المادة بِلْعتماد 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_ اتزان متجانس	ب_ اتزان 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_ اتزان متجانس	ب_ اتزان 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			
أ_ $C_9H_{10}Br$	ب_ $C_8H_{10}Br$	ج_ $C_9H_{19}Br$	د_ $C_8H_{11}Br$
١٣_ كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1C			
أ_ الحرارة النوعية	ب_ السعر	ج_ المسعر	د_ الجول
١٤_ الغول الهكسيلي			
أ_ $C_6H_{10}OH$	ب_ $C_6H_{12}OH$	ج_ $C_6H_{14}OH$	د_ $C_6H_{13}OH$
١٥_ حركة تداخل المواد معا			
أ_ التلاصق	ب_ التماسك	ج_ الانتشار	د_ الاندماج
١٦_ $C_5H_{11}OH$			
أ_ الغول الهكسيلي	ب_ الغول البروبيلي	ج_ الغول النونيلي	د_ الغول البنثيلي
١٧_ ديكيل الدهيد			
أ_ $C_{10}H_{41}COH$	ب_ $C_{10}H_{21}COH$	ج_ $C_{10}H_{12}COH$	د_ $C_{10}H_{22}COH$
١٨_ القوة الواقعة على وحدة المساحة			
أ_ باسكال	ب_ السقوط	ج_ الضغط	د_ ضغط الهواء
١٩_ C_3H_7COH			
أ_ اوكتيل الدهيد	ب_ هكسيل الدهيد	ج_ ايثيل الدهيد	د_ بروبييل الدهيد
٢٠_ الحرارة النوعية C تقاس بوحدة :			
أ_ $J.g.C$	ب_ $g/J.C$	ج_ $C/J.g$	د_ $J/g.C$
٢١_ ثنائي ميثيل إيثير			
أ_ CH_3OCH_3	ب_ CH_5OCH_3	ج_ CH_3OCH_2	د_ CH_4OCH_3
٢٢_ $C_6H_{13}OC_4H_9$			
أ_ ايثيل ميثيل إيثر	ب_ هكسيل بيوتيل إيثر	ج_ بيوتيل هكسيل إيثر	د_ ديكيل بنتيل إيثر
٢٣_ تسمى ظاهرة وجود عنصر بثلاث أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها			
أ_ تآكل	ب_ ترابط	ج_ تشابه	د_ تأصل
٢٤_ CH_3COCH_3			
أ_ ثنائي ميثيل الدهيد	ب_ ثنائي ميثيل كيتون	ج_ ثنائي ميثيل امين	د_ ثنائي ميثيل كربوكسيل
٢٥_ استخدامات الدهيد			
أ_ النكهات الصناعية	ب_ صناعة البلاستيك	ج_ الزجاج غير قابل للكسر	د_ اواني الطعام
٢٦_ استخدامات الكحول			
أ_ العطور	ب_ النكهات الصناعية	ج_ الزجاج غير قابل للكسر	د_ الأصباغ ذات الالوان الغامقة

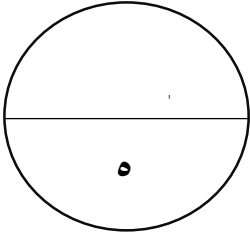
٢٧_ استخدامات الاسترات			
أ_ العطور	ب_ النكهات الصناعية	ج_ المطاط	د_ المبيدات الحشرية
٢٨_ من أنواع التغيرات الماصة للحرارة			
أ_ تبخر	ب_ تكثف	ج_ ترسب	د_ تجمد
٢٩_ من أنواع التغيرات الطاردة للحرارة			
أ_ تجمد	ب_ تسامي	ج_ انصهار	د_ التبلور
٣٠_ احسب معدل انتشار NH ₃ علماً بأن (N=14) و (H=1) .			
أ_ ٠,٤٢٤	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 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 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 الاضافة أو التكاثف
	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

اختبار نهائي كيمياء

الصف الثالث ثانوي

المدة : ثلاث ساعات



وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

الاسم : رقم الجلوس :

٤٠

٣٠

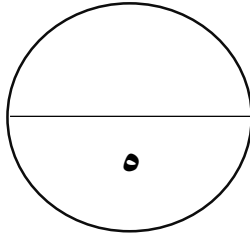
السؤال الأول : إختيار من متعدد

١_ مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة			
أ_ درجة الحرارة	ب_ الطاقة الحركية	ج_ الطاقة الحرارية	د_ الطاقة المتوسطة
٢_ سلوك المادة بِلَا اعتماد 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_ اتزان متجانس	ب_ اتزان 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_ اتزان متجانس	ب_ اتزان 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_ التشثت	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			
الحرارة النوعية	ب _ السعر	ج _ المسعر	د _ الجول
١٤ _ الغول الهكسيلي			
$C_6H_{10}OH$ _أ	$C_6H_{12}OH$ _ب	$C_6H_{14}OH$ _ج	$C_6H_{13}OH$ _د
١٥ _ حركة تداخل المواد معا			
أ _ التلاصق	ب _ التماسك	ج _ الانتشار	د _ الاندماج
$C_5H_{11}OH$ _١٦			
أ _ الغول الهكسيلي	ب _ الغول البروبيلي	ج _ الغول النونيلي	د _ الغول البنزيلي
١٧ _ ديكيل الدهيد			
$C_{10}H_{41}COH$ _أ	$C_{10}H_{21}COH$ _ب	$C_{10}H_{12}COH$ _ج	$C_{10}H_{22}COH$ _د
١٨ _ القوة الواقعة على وحدة المساحة			
أ _ باسكال	ب _ السقوط	ج _ الضغط	د _ ضغط الهواء
C_3H_7COH _١٩			
أ _ اوكتيل الدهيد	ب _ هكسيل الدهيد	ج _ ايثيل الدهيد	د _ بروبييل الدهيد
٢٠ _ الحرارة النوعية C تقاس بوحدة :			
$J.g.C$ _أ	$g/J.C$ _ب	$C/J.g$ _ج	$J/g.C$ _د
٢١ _ ثنائي ميثيل إيثير			
CH_3OCH_3 _أ	CH_5OCH_3 _ب	CH_3OCH_2 _ج	CH_4OCH_3 _د
$C_6H_{13}OC_4H_9$ _٢٢			
أ _ ايثيل ميثيل إيثر	ب _ هكسيل بيوتيل إيثر	ج _ بيوتيل هكسيل إيثر	د _ ديكيل بنتيل إيثر
٢٣ _ تسمى ظاهرة وجود عنصر بثلاث أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها			
أ _ تآكل	ب _ ترابط	ج _ تشابه	د _ تآصل
CH_3COCH_3 _٢٤			
أ _ ثنائي ميثيل الدهيد	ب _ ثنائي ميثيل كيتون	ج _ ثنائي ميثيل امين	د _ ثنائي ميثيل كربوكسيل
٢٥ _ استخدامات الدهيد			
أ _ النكهات الصناعية	ب _ صناعة البلاستيك	ج _ الزجاج غير قابل للكسر	د _ اواني الطعام
٢٦ _ استخدامات الكحول			
أ _ العطور	ب _ النكهات الصناعية	ج _ الزجاج غير قابل للكسر	د _ الأصباغ ذات الالوان الغامقة

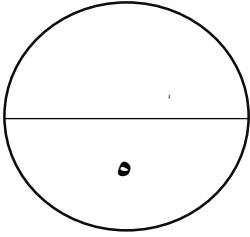
٢٧_ استخدامات الاسترات			
أ_ العطور	ب_ النكهات الصناعية	ج_ المطاط	د_ المبيدات الحشرية
٢٨_ من أنواع التغيرات الماصة للحرارة			
أ_ تبخر	ب_ تكثف	ج_ ترسب	د_ تجمد
٢٩_ من أنواع التغيرات الطاردة للحرارة			
أ_ تجمد	ب_ تسامي	ج_ انصهار	د_ التبلور
٣٠_ احسب معدل انتشار NH ₃ علماً بأن (N=14) و (H=1) .			
أ_ ٠,٤٢٤	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	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 لوتشاتلييه
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 الإضافة أو التكاثف
✓	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

