روابط مجموعات المناهج السعودية

كل ما يحتاجه الطالب في جميع الصفوف من أوراق عمل واختبارات ومذكرات, يجده هنا في الروابط التالية لأفضل مواقع المناهج السعودية:

القناة الرسمية لموقع المناهج السعودية : www.almanahj.com/sa

روابط قنوات التلغرام

- الصف الأول
- الصف الثاني
- الصف الثالث
- الصف الرابع
- الصف الخامس
- الصف السادس
- الصف الأول متوسط
- الصف الثاني متوسط
- الصف الثالث متوسط
- الصف الأول الثانوي
- الصف الثاني الثانوي الأدبي
- الصف الثاني الثانوي العلمي
- الصف الثالث الثانوي الأدبي
- الصف الثالث الثانوي العلمي
- المناهج السعودية

روابط مجموعات الواتساب

- الصف الأول الابتدائي
- الصف الثاني الابتدائي
- الصف الثالث الابتدائي
- الصف الرابع الابتدائي
- الصف الخامس الابتدائي
- الصف السادس الابتدائي
- الصف الأول متوسط
- الصف الثاني متوسط
- الصف الثالث متوسط
- الصف الأول الثانوي
- الصف الثاني الثانوي العلمي
- الصف الثاني الثانوي الأدبي
- الصف الثالث الثانوي العلمي
- الصف الثالث الثانوي الأدبي
- مجموعة أخبار التربية

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
١٤٣٦-١٤٣٧

اختبار نهائي كيمياء
الصف الثالث ثانوي
المدة : ثلاث ساعات

الاسم : ..... رقم الجلوس: .....

٤٠

٣٠

السؤال الأول : إختيار من متعدد

١_مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسميات المادة			
أ_درجة الحرارة	ب_الطاقة الحركية	جـ_الطاقة الحرارية	د_الطاقة المتوسطة
٢_سلوك المادة بلإعتماد على حركة الجسيمات			
أ_التصادم المرن	ب_الحرارة	جـ_نظرية دالتون	د_نظرية الحركة الجزيئية
٣_قانون سرعة التفاعل			
أ_ $\frac{\Delta[\text{المواد المتفاعلة}]}{\Delta t}$	ب_ $-\frac{\Delta[\text{المواد المتفاعلة}]}{\Delta t}$	جـ_ $-\frac{\Delta[\text{الناتجة المواد}]}{\Delta t}$	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	جـ_ 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	جـ_النظام	د_ لا شيء مما ذكر
٦_المحتوى الحراري للنظام تحت ضغط ثابت			
أ_المحتوى الحراري	ب_النظام	جـ_المحيط	د_لا شيء مما ذكر
٧_هو حالة الاتزان بين التفاعليين العكسيين			
أ_ اتزان متجانس	ب_اتزان غير متجانس	جـ_ التساوي	د_قانون الاتزان
٨_تعمل على زيادة سرعة التفاعل			
أ_محفزات	ب_مثبطات	جـ_مسرعات	د_مواد مسرعه للتفاعل
٩_من أنواع القوى بين الجزيئات			
أ_التشتت	ب_قوى التلاصق	جـ_التماسك	د_التصادم
١٠_ R-X			
أ_هالوجين	ب_كحولات	جـ_استرات	د_كيتونات
١١_ C_3H_7F			
أ_فلورو البروبيل	ب_فلوريد البروبان	جـ_فلوريد البروبيل	د_فلورو بيوتان

almanahj.com/sa

١٢ _ بروميد النونيل			
أ _ $C_9H_{10}Br$	ب _ $C_8H_{10}Br$	جـ _ $C_9H_{19}Br$	د _ $C_8H_{11}Br$
١٣ _ كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1C			
أ _ الحرارة النوعية	ب _ السعر	جـ _ المسعر	د _ الجول
١٤ _ الغول الهكسيلي			
أ _ $C_6H_{10}OH$	ب _ $C_6H_{12}OH$	جـ _ $C_6H_{14}OH$	د _ $C_6H_{13}OH$
١٥ _ حركة تداخل المواد معا			
أ _ التلاصق	ب _ التماسك	جـ _ الانتشار	د _ الاندماج
١٦ _ $C_5H_{11}OH$			
أ _ الغول الهكسيلي	ب _ الغول البروبيلي	جـ _ الغول النونيلي	د _ الغول البنتيلي
١٧ _ ديكيل الدهيد			
أ _ $C_{10}H_{41}COH$	ب _ $C_{10}H_{21}COH$	جـ _ $C_{10}H_{12}COH$	د _ $C_{10}H_{22}COH$
١٨ _ القوة الواقعة على وحدة المساحة			
أ _ باسكال	ب _ السقوط	جـ _ الضغط	د _ ضغط الهواء
١٩ _ C_3H_7COH			
أ _ اوكتيل الدهيد	ب _ هكسيل الدهيد	جـ _ ايثيل الدهيد	د _ بروبيل الدهيد
٢٠ _ الحرارة النوعية C تقاس بوحدة :			
أ _ J.g.C	ب _ g/J.C	جـ _ C/J.g	د _ J/g.C
٢١ _ ثنائي ميثيل إيثير			
أ _ CH_3OCH_3	ب _ CH_5OCH_3	جـ _ CH_3OCH_2	د _ CH_4OCH_3
٢٢ _ $C_6H_{13}OC_4H_9$			
أ _ ايثيل ميثيل ايثر	ب _ هكسيل بيوتيل ايثر	جـ _ بيوتيل هكسيل ايثر	د _ ديكيل بنتيل ايثر
٢٣ _ تسمى ظاهرة وجود عنصر بثلاث أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها			
أ _ تآكل	ب _ ترابط	جـ _ تشابه	د _ تآصل
٢٤ _ CH_3COCH_3			
أ _ ثنائي ميثيل الدهيد	ب _ ثنائي ميثيل كيتون	جـ _ ثنائي ميثيل امين	د _ ثنائي ميثيل كربوكسيل
٢٥ _ استخدامات الدهيد			
أ _ النكهات الصناعية	ب _ صناعة البلاستيك	جـ _ الزجاج غير قابل للكسر	د _ اواني الطعام
٢٦ _ استخامادت الكحول			
أ _ العطور	ب _ النكهات الصناعية	جـ _ الزجاج غير قابل للكسر	د _ الأصباغ ذات الالوان الغامقة

almanahj.com/sa

٢٧_استخدامات الاستارات			
أ_العطور	ب_النكهات الصناعية	جـ_المطاط	د_المبيدات الحشرية
٢٨_من أنواع التغيرات الماصة للحرارة			
أ_تبخر	ب_تكثف	جـ_ترسب	د_تجمد
٢٩_من أنواع التغيرات الطاردة للحرارة			
أ_تجمد	ب_تسامي	جـ_انصهار	د_التبلور
٣٠_احسب معدل انتشار NH3 علما بأن (N=14) و (H=1) .			
أ_٠,٤٢٤	ب_٠,٢٤٤	جـ_٠,٢٤	د_٠,٤٢

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

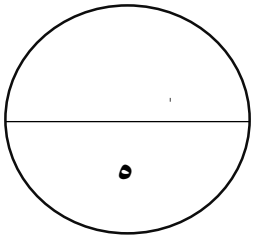
٥

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- صعبة 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- علميات التخدير
٩- خواص السائلة	٦	ط- قياس الضغط
١٠- R-X	٢	ي- سهلة للأنضغاط

almanahj.com/sa

إقلب الصفحة وفقك الله

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



العبارة	الجواب
١-حرارة الاحتراق هي المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1 mol من المادة احتراقا جزئيا	x
٢- Qsp < Ksp فإن المحلول غير مشبع ويتكون راسب	x
٣- قوى التشتت هي الترابط بين جزيئات النيتروجين.	x
٤- البوليمرات مركبات عضوية تتكون من وحدات ترتبط عن طريق تفاعلات الاضافة أو التكاثف	√
٥- تدفق الغاز يتناسب عكسيا مع الجذر التربيعي لكتلة ذلك الغاز.	√
٦- من العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الضغط	x
٧- من العوامل المؤثرة في الاتزان الكيمائي 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	x

almanahj.com/sa

إنتهت الأسئلة ...

أتمنى لكم التوفيق و النجاح

معلم المادة : عين المصري