شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية

مراجعة عامة غير محلولة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2022-11-09 07:46:56

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الثانوي

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	ملخص شامل لفصل الإتزان الكيميائي
2	مراجعة اختبار العملي محلولة
3	مراجعة عامة غير محلولة
4	مراجعة للفصل الخامس
5	مراجعة وأسئلة التحصيلي للفصل الرابع الاتزان الكيميائي

مراجعة عامة لمادة كيمياء ٣

للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ

السؤال الأول : **إختيار من متعدد**

١ – مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة			
a) درجة الحرارة	b) الطاقة الحركية	c) الطاقة الحرارية	d) الطاقة المتوسطة
٢ – سلوك المادة بالإعتماد على حركة الجسيمات			
a) التصادم المرن	b) الحرارة	c) نظرية دالتون	d) نظرية الحركة الجزيئية
٣ – قانون سرعة التفاعل			
a) Δt/ [المواد المتفاعلة] Δ	b) Δt/ [المواد المتفاعلة] Δ-	c) Δt/ [المواد الناتجة] Δ	d) Δt/ [المواد الناتجة] Δ-
٤ – توجد المتفاعلات والنواتج في أكثر من حالة فيزيائية			
a) اتزان متجانس	b) اتزان غير متجانس	c) تغيير التفاعل	d) لاشئ مما ذكر
٥ – جزء معين من الكون يحتوي على التفاعل أو العملية التي تريد القيام بها			
a) المحتوى الحراري	b) المحيط	c) النظام	d) لاشئ مما ذكر
٦ – المحتوى الحراري للنظام تحت ضغط ثابت			
a) المحتوي الحراري	b) النظام	c) المحيط	d) لاشئ مما ذكر
٧ – هو حالة إتزان بين التفاعليين العكسيين			
a) اتزان متجانس	b) اتزان غير متجانس	c) التساوي	d) قانون الإتزان
٨ – تعمل على زيادة سرعة التفاعل			
a) المحفزات	b) المثبطات	c) المسرعات	d) لاشئ مما ذكر

٩ – من أنواع القوى بين الجزيئات			
a) التشتت	b) قوى التلاصق	c) التماسك	d) التصادم
١٠ – R-X			
a) هاليدات الكيل	b) كحولات	c) استرات	d) كيتونات
١١ – C_3H_6F			
a) فلوريد البروبيل	b) فلوريد البروبان	c) فلوريد البيوتان	d) فلوريد البيوتيل
١٢ – بروميد النونيل			
a) $C_9H_{10}Br$	b) $C_8H_{16}Br$	c) $C_9H_{19}Br$	d) $C_8H_{15}Br$
١٣ – كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1C			
a) الحرارة النوعية	b) السعر	c) المسعر	d) الجول
١٤ – الكحول الهكسيلي			
a) $C_6H_{10}OH$	b) $C_6H_{12}OH$	c) $C_6H_{14}OH$	d) $C_6H_{13}OH$
١٥ – حركة تداخل المواد معاً			
a) التلاصق	b) التماسك	c) الإنتشار	d) الإندماج
١٦ – $C_5H_{11}OH$			
a) الكحول الهكسيلي	b) الكحول البروبيلي	c) الكحول البيوتيلي	d) الكحول البنتيلي
١٧ – بروبيل الدهيد			
a) C_3H_5COH	b) C_3H_4COH	c) C_3H_7COH	d) C_3H_8COH
١٨ – القوة الواقعة على وحدة المساحة			
a) باسكال	b) السقوط	c) الضغط	d) ضغط الهواء
١٩ – CH3-CO-CH3			
a) إيثيل ميثيل كيتون	b) ثنائي ميثيل كيتون	c) ثنائي إيثيل كيتون	d) ثنائي ميثيل إثير

٢٠ – الحرارة النوعية C تقاس بوحدة			
a) J.g.C	b) g/J.C	c) C/J.g	d) J/g.C
٢١ – بروبيل أمين			
a) $CH_3 – NH_2$	b) $C_2H_5 – NH_2$	c) $C_3H_7 – NH_2$	d) $C_4H_9 – NH2$
٢٢ – $C_6H_{13}OC_4H_9$			
a) إيثيل ميثيل إيثر	b) هكسيل بيوتيل إيثر	c) بيوتيل هكسيل إيثر	d) ديكيل بنتيل إيثر
٢٣ – تسمى ظاهرة وجود عنصر بثلاث أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها			
a) تآكل	b) ترابط	c) تشابه	d) تآصل
٢٤ – C2H5 – COOH			
a) حمض الميثانويك	b) حمض الإيثانويك	c) حمض البروبانويك	حمض بيتانويك
٢٥ – من أستخدامات الألدهيدات			
a) النكهات الصناعية	b) صناعة البلاستيك	c) الزجاج	d) أواني الطعام
٢٦ – من استخدامات الكحولات			
a) العطور	b) النكهات الصناعية	c) الزجاج	d) الأصباغ
٢٧ – من استخدامات الإسترات			
a) العطور	b) النكهات الصناعية	c) المطاط	d) المبيدات الحشرية
٢٨ – من أنواع التغيرات الماصة للحرارة			
a) التبخر	b) التكثف	c) الترسب	d) التجمد
٢٩ – من أنواع التغيرات الطاردة للحرارة			
a) التجمد	b) التسامي	c) الإنصهار	d) التبلور
٣٠ –احسبي نسبة معدل التدفق لكل من N2 **و** Ne **علماً بأن** (N=14) **و** (Ne=20)			
a) 0.55	b) 0.65	c) 0.75	d) 0.85

السؤال الثاني : **صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب)**

العمود (أ)	الجواب	العمود (ب)
١) الفورمالدهيد		نظرية التصادم
٢) خواص الغازات		قانون هس
٣) استخدامات الإيثرات		قانون سرعة التفاعل الكيميائي
٤) يمكن حساب التغير في المحتوى الحراري		صعبة الإنضغاط
٥) حاصل ضرب K في تراكيز المواد المتفاعلة		مبدألوشاتلييه
٦) البارومتر		الإسترات
٧) حتمية إصطدام الجزيئات ليتم التفاعل		للحفظ عدة سنوات
٨) إذا بذل على النظام جهد لابد أن يكون هناك إزاحة تخفف الجهد		عمليات التخدير
٩) خواص المواد السائلة		قياس الضغط
١٠) R-COOR		سهلة الإنضغاط

السؤال الثالث : **ضعي كلمة (صواب) أمام العبارات الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام الخاطئة** :

الرقم	العبـــــــــــــــارة	الجواب
١	حرارة الإحتراق هي المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1mol من المادة إحتراقاً جزئياً	
٢	تزيد المحفزات من سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة طاقة التنشيط	
٣	قوى الترابط داخل الجزيئات أقوى من القوى بين الجزيئات	
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	
٦	من العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الضغط	
٧	من العوامل المؤرة في الإتزان الكيميائي الضغط	
٨	الزجاج غير القابل للكسر من تطبيقات البوليمرات	
٩	هكسانوات الميثيل تعتبر مثال على نكهة الفراولة الإصطناعية	
١٠	المعقد المنشط هو جسيمات عمرها طويل	

N=14
Ne = 20
C = 12
O = 16

السؤال الرابع : **حلي المسائل التالية** :

1. احسب نسبة معدل التدفق لكل من النيتروجين N_2 والنيون Ne.
2. احسب نسبة معدل الانتشار لكل من أول أكسيد الكربون وثاني أكسيد الكربون.

.....

.....

.....

.....

.....

3 **احسب** الضغط الجزئي لغاز الهيدروجين في خليط من غاز الهيليوم وغاز الهيدروجين، علمًا بأن الضغط الكلي 600 mm Hg والضغط الجزئي للهيليوم يساوي 439 mm Hg.

.....

.....

.....

.....

4 إذا ارتفعت درجة حرارة 34.4 g من الإيثانول من 25 °C إلى 78.8 °C، فما كمية الحرارة التي امتصها الإيثانول؟

علمًا بأن الحرارة النوعية للإيثانول = 2.44 J/g.C°

.....

.....

.....

السؤال الخامس : **إملئي الفراغات التالية بما يناسبها** :

١) من أنواع المواد الصلبة البلورية ..... و .....

٢) من الأمثلة على الإجهزة المستخدمة لقياس الضغط ..... و .....

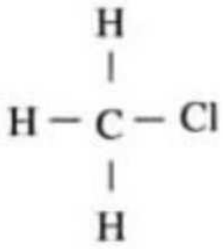
٣) في مخطط الحالة الفيزيائية يمكن للتغيرات الستة أن تحدث عند نقطه تدعى .....

٤) في مخطط الحالة الفيزيائية تعرف النقطة التي لايمكن للماء بعدها أن يكون بالحالة السائلة بالنقطة .....

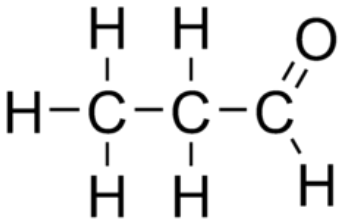
٥) من العوامل المؤثرة في الإتزان الكيميائي ..... و .....

السؤال السادس : **سمي المركبات الكيميائية التالية** :

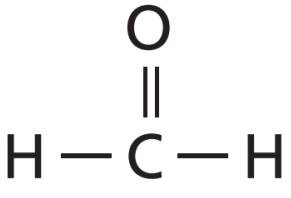
$CH_3CH_2CH_2-O-CH_2CH_2CH_3$



.....



.....



.....