تم تحميل وعرض المادة من

موقع كتبي

المدرسية اونلاين

www.ktbby.com

موقع كتبي يعرض لكم الكتب الدراسية الطبعة الجديدة
وحلولها, توزيع مناهج, تحضير, أوراق عمل, عروض
بوربوينت, نماذج إختبارات بشكل مباشرPDF

جميع الحقوق محفوظة للقائمين على العمل

الاسم: الرقم الأكاديمي: الشعبة: الدرجة:

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة الرياض
مكتب التعليم بشمال الرياض
ثانوية نحو الكيمياء

الاختبار النهائي لمادة الكيمياء٤
الفصل الدراسي الثاني
١٤٠٠-١٤٠١هـ
المستوى الرابع
الزمن: ثلاث ساعات

م	السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:			
1	في التفاعل التالي: $4Fe_{(s)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2Fe_2O_{3(s)}$ إذا كانت كتلة المواد المتفاعلة تساوي 319.4g فإن كتل المواد الناتجة تساوي:			
	a) 119.4g	b) 219.4g	c) 319.4g	d) 419.4g
2	عدد النسب المولية في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$			
	a) 3	b) 4	c) 6	d) 8
3	عدد مولات CO_2 التي تنتج عن احتراق 10mol من البروبان C_3H_8 في كمية وافرة من الأكسجين كما في المعادلة التالية: $C_3H_{8(g)} + 5O_{2(g)} \rightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(g)}$			
	a) 10mol	b) 13mol	c) 30mol	d) 40mol
4	كتلة كلوريد الصوديوم NaCl المعروف بملح الطعام الناتجة عن تفاعل 1.25mol من غاز الكلور Cl_2 بشدة مع الصوديوم كما في المعادلة التالية: $2Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$ تساوي: الكتل المولية: (Na=23 , Cl=35.5)			
	a) 146g	b) 150g	c) 155g	d) 160g
5	أكبر كمية من الناتج يمكن الحصول عليها من كمية المادة المتفاعلة المعطاة يسمى:			
	a) المردود المولي	b) المردود النظري	c) المردود الفعلي	d) المردود المئوي
6	تتكون كرومات الفضة الصلبة Ag_2CrO_4 عند إضافة كرومات البوتاسيوم K_2CrO_4 إلى محلول يحتوي على 0.5g من نترات الفضة $AgNO_3$. احسب المردود النظري لكرومات الفضة Ag_2CrO_4. (Ag=108 , N=14 , O=16 , Cr=52)			
	a) 0.488g	b) 1.488g	c) 2.488g	d) 3.488g
7	نسبة معدل الانتشار لكل من أول أكسيد الكربون وثاني أكسيد الكربون: (C=12 , O=16)			
	a) 0.25	b) 1.25	c) 2.25	d) 3.25
8	احسب الضغط الجزئي لغاز الهيدروجين في خليط من غاز الهيليوم وغاز الهيدروجين علماً بأن الضغط الكلي يساوي 600 mmHg والضغط الجزئي للهيليوم يساوي 439 mmHg.			
	a) 161mmHg	b) 439mmHg	c) 600mmHg	d) 1039mmHg
9	أي مما يلي يحتوي على رابطة هيدروجينية بين جزيئاته:			
	a) NH_3	b) CH_4	c) F_2	d) H_2
10	تعرف قوى الترابط بين الجسيمات المتماثلة بـ:			
	a) التماسك	b) التلاصق	c) التجاذب	d) التنافر
11	أي مما يلي من أنواع المواد الصلبة البلورية الجزيئية:			
	a) SiO_2	b) NaCl	c) Kr	d) I_2
12	أي من تغيرات الحالة الفيزيائية التالية ماص للحرارة:			
	a) التجمد	b) التكاثف	c) التسامي	d) الترسب
13	ضغط مقدار محدد من الغاز يتناسب طردياً مع درجة الحرارة المطلقة له إذا بقي الحجم ثابتاً نص قانون:			
	a) جاي-لوساك	b) جراهام	c) دالتون	d) أفوجادرو

www.4chem.com

الاسم: الرقم الأكاديمي: الشعبة: الدرجة:

14	عدد المولات في عينة من غاز حجمها 3.72L في الظروف المعيارية STP تساوي:			
	0.166mol (a	1.166mol (b	2.166mol (c	3.166mol (d
15	يتفاعل غازا النيتروجين والأكسجين لإنتاج غاز أكسيد ثاني النيتروجين N_2O ما حجم غاز O_2 اللازم لإنتاج 34L من غاز N_2O:			
	10L (a	15L (b	17L (c	34L (d
16	الصيغة العامة للألكانات ذات السلاسل المفتوحة هي:			
	C_nH_{2n} (a	C_nH_{2n+2} (b	C_nH_{2n-2} (c	C_nH_{2n-1} (d

السؤال الثاني: علل لما يأتي:

a) الألكانات غير قطبية.

_____

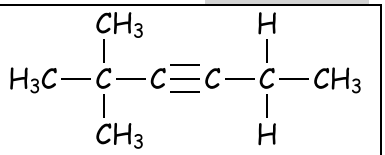
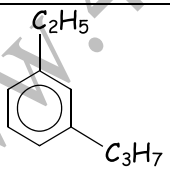
b) الألكينات أكثر نشاطاً من الألكانات.

_____

السؤال الثالث: ارسم الصيغة البنائية لكل من المركبات التالية:

3,4-ثنائي ميثيل هبتان	4-ميثيل-1,3-بنتاداين

السؤال الرابع: اكتب الاسم النظامي حسب الأيوباك للمركبات التالية:

السؤال الخامس: قارن بين المتشكلات البنائية والمتشكلات الفراغية.

_____

_____

_____

_____

_____

_____

انتهت الأسئلة

www.4chem.com

اختبار فصل حالات المادة المستوى الرابع للصف الثاني الثانوي علمي- اسم الطالبة/

س1 -اكتبي المصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارات التالية:1-القوة الواقعة على وحدة المساحات (.....)

2-رسم بياني للضغط مقابل درجة الحرارة يوضح حالة المادة تحت ظروف مختلفة من درجة الحرارة والضغط (.....)

س2-كيف وصفت نظرية الحركة الجزيئية حركة جسيمات الغازات ؟

.....

س3-ضعي كلمة (أقل من – أكبر من – متساوي مع) في الفراغات التالية لتصبح الجملة الناقصة مكتملة المعنى :

أ-كثافة السوائل ..... كثافة الغازات عند نفس الظروف من الضغط ودرجة الحرارة

ب-انتشار السوائل ..... انتشار الغازات عند نفس درجة الحرارة

ج-يحدث الغليان عندما يكون ضغط بخار السائل ..... الضغط الجوي

د-قوة القوى الجزيئية (الروابط الكيميائية) ..... قوة القوى بين الجزيئية (الروابط الفيزيائية)

س4-بم تفسرين ما يلي تفسيراً علمياً دقيقاً :

1-قطرات الماء كروية

.....

2-تُعرَف قوى التشتت أحياناً بقوى لُندن

.....

س5-قارني بين المواد الصلبة البلورية الذرية والأيونية من حيث : وحدة الجسيمات – نوع الرابطة فيها

المادة الصلبة	وحدة الجسيمات	نوع الرابطة
الذرية		
الأيونية		

انتهت الأسئلة

اختبار فصل حالات المادة المستوى الرابع للصف الثاني الثانوي علمي- اسم الطالبة/

س6-اذكري مثالين على ظاهرة التوتر السطحي ؟

.....,.....

س7-ما التصادم المرن ؟

.....

س8-كيف يمكنك الحصول على مادة صلبة غير متبلورة ؟

.....

س9- أكملي الجدول التالي بما يناسبه :

تعريف تغير الحالة	مسمى تغير الحالة	نوع تغير الحالة
التحول من الحالة الصلبة إلى الغازية		
التحول من الحالة السائلة إلى الغازية		
التحول من الحالة الغازية إلى السائلة		
التحول من الحالة الغازية إلى الصلبة		

انتهت الأسئلة