تم تحميل وعرض المادة من

موقع مادتي
www.madty.net

موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملخصات والتحاضير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين وتحميل على موقع مادتي

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد

تنزيل من App Store

احصل عليه من Google Play

المملكة العربية السعودية		اسم الطالب
وزارة التعليم		
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة		
مدرسة .....الثانوية		الدرجة :

اختبار الفترة – لمادة كيمياء ٢-٢ – للصف الثاني الثانوي لعام ١٤٤٥ هـ

السؤال الأول: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة علامة (×) أمام العبارة الخاطئة :-

١ – عندما تكون كثافة الغازات منخفضة وجسيماتها صغيرة ودائمة الحركة فأنها تتمدد وتنتشر وقابلة للانضغاط ( )

٢ – تقل اللزوجة للسائل بانخفاض درجة الحرارة( )

٣ - الضغط الجوي في الأماكن المرتفعة أكبر منه عند مستوى سطح البحر ( )

٤ – العاملان اللذان يحددان طاقة حركة جسيمات الغاز عدد المولات وسرعتها ( )

٥ -اذا كان ضغط غاز الهيليوم في الأسطوانة يساوي ١٥atm فأن يكون ضغطها بوحدة 34 mmHg ( )

السؤال الثاني: علل لما يلي

١ – تكون الروابط الهيدروجينية أقوى من معظم القوى الثنائية القطبية

٢ – التوتر السطحي للماء عالي

السؤال الثالث اكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية : -

١ – مقياس مقاومة السائل للتدفق او الانسياب.....

٢ – العملية التي تتحول خلالها السائل الى غاز.....

٣ – وجود عنصر بثلاثة أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها .....

السؤال الرابع :اختر الإجابة فيما يلي : -

١ – تسمى القوى التجاذب الضعيفة التي تنشأ بين الجزيئات غير القطبية

أ – قوى التشتت ب – قوى ثنائية القطبية ج – التلاصق

٢ – يصنف الحديد انه بلوري و.....

أ – ايوني ب – فلزي ج – جزيئي

٣ – درجة الحرارة التي يتساوى عنها ضغط بخار الماء مع الضغط الخارجي او الضغط الجوي هي

أ – الغليان ب – التجمد ج – الانصهار

السؤال الخامس اوجد معدل تدفق غاز اول اكسيد الكربون CO كتلتة المولية 28g \ mol الى غاز الهيدروجين H_2 كتلة المولية 4 g\ mol

اختبار الفصل الثاني (الطاقة والتغيرات الكيميائية) نموذج (1)

الاسم :..... الفصل :..... الدرجة:

- اختاري المصطلح العلمي في القائمة (ب) بما يناسبه من العبارات في القائمة (أ):

القائمة (أ) التعريف	المصطلح العلمي (ب)
1- ( )جهاز معزول حراريا يقيس كميه الحرارة المفقودة أو الممتصة.	أ ـ الطاقة
2- ( ) القدرة على بذل شغل أو انتاج حـــــــرارة.	ب ـ المسعر
3- ( ) الحرارة اللازمة لانصهار 1mol من مادة صلبة .	ج ـ حرارة الاحتراق
	د ـ حرارة الانصهار المولارية

حدد اي العمليات الاتية طاردة للحرارة، وايها ماصّة لها؟

4- $C_2H_5OH_{(l)} \longrightarrow C_2H_5OH_{(g)}$ أـ ماص ب ـ طارد

5- $Br_{2(l)} \longrightarrow Br_{2(s)}$ أـ ماص ب ـ طارد

6- $C_5H_{12(g)} + 8O_{2(g)} \longrightarrow 5CO_{2(g)} + 6H_2O_{(l)}$ أـ ماص ب ـ طارد

.....

- اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي:

7- وحدة الحرارة النوعية:

أ- $g/ J.C^o$ ب- $J.g/ C^o$ ج- $J/ g.C^o$ د- $Cal\ Kg/C^o$

8- وجبة إفطار تحتوي على 250 Cal سعر غذائي , فإن مقدار الطاقة فيها بوحدة الكالوري cal يكون:

أ- 250000 cal ب- 59.75 cal ج- 1046 cal د- 0.250 cal

9- حرارة التبخير تساوي رقمياً وتخالف في الإشارة حرارة :

أ- الانصهار ب- التسامي ج- التجمد د- التكثيف

10- قيمة ΔH_{rxn} للتفاعل $4NH_{3(g)} + 7O_{2(g)} \rightarrow 4NO_{2(s)} + 6H_2O_{(l)}$

باستخدام حرارة التكوين القياسية(ΔH_f: NH_3 = -46 , NO_2 = +34 , $H_2O_{(l)}$ = -286)

أ- -1396 ب- +298 ج- - 1401 د- +266

11- تعرضت الفلزات التالية Ag – Fe – Au – Al لكميات متساوية من أشعة الشمس فإن الفلز الذي تزداد درجة حرارته بشكل أكبر هو علماً بأن الحرارة النوعية لها :

أ- Al (0.897) ب- Fe (0.449) ج- Ag (0.235) د- Au (0.129)

12- الحرارة الناتجة عن احتراق 2 mol من الهيدروجين والذي تمثل تفاعله المعادلة: $H_{2(g)} + 1l2\ O_2 \rightarrow H_2O + 268\ KJ$

اقلبي الصفحة

أ- 67 KJ ب- 134 KJ ج- 268 KJ د- 536 KJ

13- تعتمد الطاقة الحركية على :

أ - نوع الذرات ب ـ درجة الحرارة ج ـ عدد الروابط د ـ ترتيب الذرات

14- من تطبيقات التفاعل الطارد للحرارة :

أ- ذوبان ملح الطعام ب- ذوبان الأمونيا ج- الكمادة الباردة د- الكمادة الساخن

15- <u>كمية الحرارة الممتصة</u> عند تسخين 50.0g الومنيوم من درجة حرارة 25 C إلى درجة حرارة 95.0 C, علماً أن الحرارة النوعية للألومنيوم 0.897 J/g C هي :

أ - 3139.5 J ب - 3245.2 J ج - 2232.7 J د - 3745.2 J

16- المنحى التالي يمثل تفاعل:

أ ـ ماص للجرارة ب ـ طارد للحرارة ج ـ غير ماص وغير طارد د ـ ليس أي مما سبق

ΔH_{rxn} للتفاعل التالي :

$$2CO_{(g)} + 2NO_{(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + N_{2(g)} \qquad \Delta H = ?$$
$$a.\ 2CO_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} \qquad \Delta H = -566.0\ kJ$$
$$b.\ N_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2NO_{(g)} \qquad \Delta H = -180.6\ kJ$$

أ - 385.4 KJ- ب - 452.2 KJ- ج - 382.5KJ د - 452.2KJ

18- <u>الحرارة النوعية للحديد</u> إذا تغيرت درجة حرارة عينة منه كتلتها 10.0من 50.4 C إلى 25C وانطلقت كمية من الحرارة قدرها 114 J هي :

3.257 J\g.c 0.4495J\g.c 1.832 J\g.c 8.333 J\g.c

19- عرفت الكيمياء الحرارية الكون على أنه .....+.....

عللي : يغمر المزارعون نباتتهم ليلاً بالماء اذا توقعوا انخفاض درجة الحرارة إلى الصفر .

وفقكن الله

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم بمحافظة ثانوية	وزارة التعليم Ministry of Education	اختبار تشخيصي كيمياء2-2 الفصل الدراسي الثاني العام الدراسي 1445هـ	15

اسم الطالب: ..... الشعبة: .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

1	جسيمات الغاز			
	أ- صغيرة جداً ودائمة الحركة	ب- كبيرة جداً ودائمة الحركة	ج- صغيرة جداً وساكنة	د- كبيرة جداً وساكنة
2	عملية تحول السائل إلى بخار عند سطح السائل فقط تعرف بـ			
	أ- التبخر	ب- التكثف	ج- التبخر السطحي	د- الترسيب
3	أي مما يلي لا يكون رابطة هيدروجينية			
	أ- الماء	ب- الميثان	ج- الأمونيا	د- فلوريد الهيدروجين
4	أداة تستخدم لقياس الضغط الجوي			
	أ- المانومتر	ب- البارومتر	ج- الفولتامتر	د- الميتاميتر
5	في أي تفاعل كيميائي يمكن أن تتحول الطاقة من شكل لآخر دون استحداث أو فناء يعبر عن قانون			
	أ- حفظ المادة	ب- حفظ الكتلة	ج- حفظ التفاعل	د- حفظ الطاقة
6	قيمة المحتوى الحراري في التفاعل الطارد للحرارة			
	أ- موجبة	ب- سالبة	ج- متعادلة	د- صفر
7	المادة المتفاعلة مع مرور الوقت			
	أ- تزداد	ب- تقل	ج- تثبت	د- لا تتغير
8	تعد المواد الحافظة التي تعطي فترة صلاحية أطول للغذاء من			
	أ- القلويات	ب- المحفزات	ج- المبردات	د- المثبطات
9	تفاعل يحدث في الاتجاهين الأمامي والعكسي			
	أ- تفاعل أمامي	ب- تفاعل تام	ج- تفاعل عكسي	د- تفاعل نشط
10	أي العوامل التالية لا تؤثر في سرعة التفاعل			
	أ- طبيعة المتفاعلات	ب- درجة الحرارة	ج- العامل المحفز	د- طبيعة النواتج

السؤال الثاني: اجب بـ صح أو خطأ:

م	العبارة	الإجابة
1	عمليتي التجمد والتكثف من العمليات الطاردة للحرارة.	
2	المسافة بين جسيمات الغاز متقاربة جداً.	
3	كلما زاد عدد جسيمات الغاز في الوعاء زاد الضغط.	
4	في التفاعل الطارد للحرارة يكون المحتوى الحراري للنواتج أصغر من المحتوى الحراري للمتفاعلات.	
5	عند تساوي عدد المولات فإن زيادة أو نقص الضغط لا يؤثر على حالة الاتزان.	

المعلم: حبيب الحبيب