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 الخامس اضغط هنا

https://almanahj.com/sa/14

* للحصول على جميع أوراق المستوى الخامس في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/sa/14chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الخامس في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://www.almanahj.com/sa/14chemistry1

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

https://www.almanahj.com/sa/grade14

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

https://t.me/sacourse

المملكة العربية السعودية
وزارة التربية والتعليم
الإدارة العامة للتربية والتعليم .....

بسم الله الرحمن الرحيم

وزارة التربية والتعليم
MINISTRY OF EDUCATION

المادة / كيمياء
الصف / الثالث علوم طبيعية
الزمن / ثلاث ساعات

اختبار نهاية الفصل الأول الدور الأول لعام 1433-1434هـ

-

اسم الطالب /..... الفصل / .....رقم الجلوس .....

الدرجة رقماً		الدرجة كتابة		اسم وتوقيع المصحح	اسم وتوقيع المراجع
				كمبيومي	

مستعينا بالله اجب في نفس الورقة عن الأسئلة التالية

السؤال الأول : (أ)ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و علامة (×) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

1) المحلول فوق المشبع يحتوي على كمية مذاب اقل من المشبع عند درجة حرارة وضغط معين. ( )
2) الحرارة طاقة تنتقل من الجسم الأبرد إلى الجسم الساخن. ( )
3) إذا كان Qsp < Ksp فان المحلول مشبع ولا يحدث تغير . ( )
4) إذا تساوت أعداد مولات الغازات على طرفي المعادلة فان تغيير الحجم والضغط لا يؤثر في الاتزان . ( )
5) الحموض تلون ورق تباع الشمس باللون الأحمر . ( )

7

(ب) أذاب طالب 2.75g من هيدروكسيد الصوديوم NaOH في الماء لتحضير محلول حجمه 250ml ما مولارية هذا المحلول ؟

إذا علمت أن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم = 40g/mol

.....

.....

.....

.....

.....

.....

السؤال الثاني (أ) اكتب المصطلح العلمي للتعاريف التالية :

..... حركة جسيمات المذاب في المخلوط الغروي حركة عشوائية عنيفة .
..... كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة **1g** من الماء **1^oC** .
..... التغير في تركيز المتفاعلات أو النواتج في وحدة الزمن.
..... الحالة التي تكون فيها سرعة التفاعلين العكسيين متساوية .
..... هو المحلول المقاوم للتغير في قيمة PH.

7

(ب) احسب الحرارة النوعية لقطعة حديد كتلتها 10g تغيرت درجة حرارتها من 50.4^oC إلى 25^oC وانطلقت كمية من الحرارة مقدارها 114 J ؟

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

اقلب الورقة

السؤال الثالث : (أ) ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة من الإجابات المعطاة لك فيما يلي:

1-نسبة عدد مولات المذاب أو المذيب إلى عدد المولات الكلية للمذاب والمذيب يسمى :

أ) قياسية المحلول ب) المولارية ج) المولالية د) الكسر المولي

6

2-المحتوى الحراري الناتج من حرق 1مول من المادة احتراقا كاملا يسمى حرارة :

أ) التبخر **ب) الانصهار** **ج) التجمد** **د) الاحتراق**

3-الحد الأدنى من الطاقة للجزيئات المتفاعلة لتكوين المعقد المنشط :

أ) طاقة التنشيط **ب) طاقة المتفاعلات** **ج) طاقة النواتج** **د) طاقة التصادم**

4-يكون تركيز المتفاعلات اكبر من تركيز النواتج إذا كان k_{eq} :

أ) أصغر من 1 **ب) أكبر من 1** **ج) يساوي 1** **د) صفر**

5-الـ pH للمحلول الذي $[H^+] = 3\times10^{-6}\ M$ عند 298k يساوي :

أ) 5.52 **ب) 8.48** **ج) 8.94×10^{-4}** **د) 1×10^{-8}**

(ب) إذا كان التفاعل $2NO + 2H_2 \longrightarrow N_2 + 2H_2O$ ورتبة NO الثانية و H_2 الأولى فاكتب سرعة هذا التفاعل ؟

.....

.....

السؤال الرابع : (أ) أكمل الفراغات التالية :

1) من العوامل المؤثرة في الذوبان .....
2) إذا كانت قيمة المحتوى الحراري موجبة فان التفاعل يكون..... للحرارة .
3) من العوامل التي تقلل من سرعة التفاعل الكيميائي .....

5

(ب) احسب قيمة Keq للاتزان $N_2O_{4(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$ إذا علمت أن : $[N_2O_4]=0.0185mol/l$ $[NO_2]=0.0627mol/l$

.....

.....

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة متمنيا لكم التوفيق والنجاح

معلم المادة / كمبيومي