تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا com.kwedufiles.www//:https

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

https://kwedufiles.com/14

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://kwedufiles.com/14chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://www.kwedufiles.com/14chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

https://www.kwedufiles.com/grade14

* لتحميل جميع ملفات المدرس Chemistry Amal اضغط هنا

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا bot_kwlinks/me.t//:https

الروابط التالية هي روابط الصف الثاني عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

للمزيد تابع صفحتي تويتر : أمال كيميا
وقناتي تليجرام : AMALCHEMISTRYFOREVERYSTUDENT
وقناتي انستجرام : amalchemistry
وقناتي يوتيوب : أمال كيميا

وزارة التربية	الاختبار القصير (2) لمادة الكيميياء	العام الدراسي 2020-2019
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : الثاني عشر \ ع .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

Amal Chemistry

4

السؤال الأول : أكمل العبارات التالية بما يتناسب علميًا (¾ x 2)

1- يؤدي ارتفاع درجة الحرارة إلى ..... سرعة التفاعل الكيميائي .

2- تقاس سرعة التفاعل الكيميائي بكمية .....التي يحدث لها تغير خلال وحدة الزمن .

Amal Chemistry

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي بما يناسبه (2*1/2)

طبقاً لقانون فعل الكتلة فإن :

أولاً **الثوابت** بالقانون	ثانياً **عند زيادة تراكيز النواتج أثناء تطور التفاعل وقبل الوصول لحالة الاتزان تزداد سرعة التفاعل (العكسي - الطردي)**

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (1* ½ 1) :

إذا علمت أن قيمة ثابت الإتزان (K_{eq}) للتفاعل التالي :

$$CaSO_{4\,(S)} \rightleftharpoons Ca^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}_{(aq)}$$

تساوي (2.4×10^{-5}) . فما هو تركيز كل أيون في المحلول عند الإتزان .

Amal Chemistry

للمزيد تابع صفحتي تويتر : آمال كيميا
وقناتي تليجرام : AMALCHEMISTRYFOREVERYSTUDENT
وقناتي انستجرام : amalchemistry
وقناتي يوتيوب : آمال كيميا

وزارة التربية ادارة ..... مدرسة ..... قسم الكيمياء و الفيزياء	الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء (الفترة الدراسية الأولى)	العام الدراسي 2020-2019 الصف : الثاني عشر \ ع ..... الاسم : .....

السؤال الأول اختر من الجمل التاليه مايتناسب علمياً (¾ x 2)

4

1- إحدى المواد التالية لا تظهر في معادلة التفاعل الكيميائي ضمن المواد الداخلة أو الناتجة وهي :

( ) المواد المتفاعلة الصلبة .

( ) المواد المحفزة للتفاعل .

( ) الغازات الناتجة من التفاعل .

( ) الأيونات الناتجة أو المتفاعلة والتي تكون في المحلول المائي .

2- العامل الذي يعمل على تقليل سرعة التفاعل الكيميائي :

) زيادة درجة الحرارة .

) تقليل حجم الجسيمات المتفاعلة .

) إضافة مادة مانعة للتفاعل .

) زيادة تركيز المواد المتفاعلة .

السؤال الثاني أكمل الجدول التالي بما يناسبه (4*1/4)

قيمة ثابت الاتزان	موضع الاتزان مزاح بالاتجاه [الطردي - العكسي]	المتواجد في الوسط بتركيز أكبر [النواتج - المتفاعلات]
$1 < k$		
$1 > k$		

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (¾ x 2)

ينحل بخار الماء في درجة حرارة الغرفة طبقا للتفاعل المتزن التالي

$$2\,H_2O_{(g)} \rightleftharpoons 2\,H_{2(g)} + O_{2(g)}$$

فإذا كانت قيمة ثابت الاتزان لهذا التفكك $K_{eq} = 1.1 \times 10^{-81}$

1- هل يمكن الاستفادة من هذا التفكك في الحصول ع كمية وافرة من H_2 في هذي الظروف ،،

2- إحسب قيمة ثابت الاتزان للتفاعل التالي

$$2\,H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2\,H_2O_{(g)}$$

Amal Chemistry

للمزيد تابع صفحتي تويتر : أمال كيميا
وقناتي تليجرام : AMALCHEMISTRYFOREVERYSTUDENT
وقناتي انستجرام : amalchemistry
وقناتي يوتيوب : أمال كيميا

وزارة التربية	الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2020-2019
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : الثاني عشر \ ع .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

Amal Chemistry

4

السؤال الأول : أكمل العبارات التالية بما يتناسب علميًا (¾ x 2)

1- أقل كمية من الطاقة التي تحتاجها الجسيمات لتتفاعل تُسمى _____

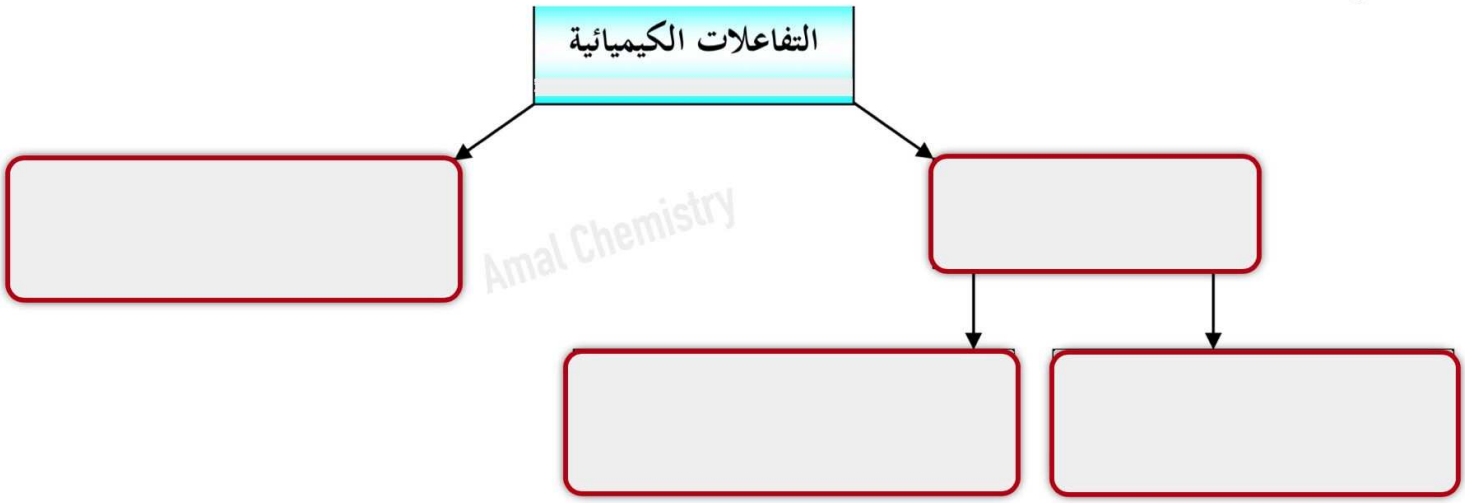
2- يمكن زيادة سطح مادة متفاعلة صلبة إما بإذابتها في مذيب مناسب أو _____

Amal Chemistry

السؤال الثاني (4*1/4)

(ب) **أكمل الفراغات في المخطط التالي مستعينا بالمصطلحات التالية** : -

تفاعلات عكوسة – تفاعلات عكوسة متجانسة – التفاعلات الكيميائية – تفاعلات غير عكوسة – تفاعلات عكوسة غير متجانسة .



Amal Chemistry

السؤال الثالث : حل المسألة التالية :(1* ½ 1) :

تفاعل 1 mol من غاز الهيدروجين عديم اللون مع 1 mol من بخار اليود البنفسجي في دورق محكم الإغلاق سعته 1 L عند درجة حرارة 45 °C . نجد عند الاتّزان 1.56 mol من غاز يوديد الهيدروجين عديم اللون مع بعض الغازات المتفاعلة . أُحسب ثابت الاتّزان K_{eq} للتفاعل:

$$H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$$

_____

_____

_____

Amal Chemistry

للمزيد تابع صفحتي تويتر : أمال كيميا
وقناتي تليجرام : AMALCHEMISTRYFOREVERYSTUDENT
وقناتي انستجرام : amalchemistry
وقناتي يوتيوب : أمال كيميا

وزارة التربية ادارة ..... مدرسة ..... قسم الكيمياء و الفيزياء	الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء (الفترة الدراسية الأولى)	العام الدراسي 2019-2020 الصف : الثاني عشر \ ع ..... الاسم : .....

السؤال الأول : أكمل العبارات التالية بما يتناسب علميًا (¾ x 2)

4

1- وفق نظرية التصادم فإن الذرات والأيونان والجزيئات يمكن أن تتفاعل وتكون نواتج عندما تصطدم بعضها ببعض اذا كانت تملك ---------- كافية .

2- عندما تكون قيمة ثابت الاتزان (K_{eq}) أقل من (1) فإن ذلك يعني أن التفاعل يسير باتجاه تكوين المواد -------

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي بما يناسبه (2*1/2)

العامل (درجة الحرارة - التركيز - حجم الجسميات المتفاعلة)	سرعة التفاعل الكيميائي تتناسب معه (طرديا - عكسيًا)	المثال على ذلك
		إحتراق غبار الفحم المتناثر أسرع بكثير وأشد خطورة من إحتراق كتل الفحم

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (1*1 ½) :

- للنظام المتزن التالي : $2\ NOBr_{(g)} \rightleftharpoons 2\ NO_{(g)} + Br_{2(g)}$

قيمة ثابت الاتزان (K_{eq}) تساوي 0.416 عند درجة 373 K ،فإذا كان تركيز غاز NOBr عند الاتزان يساوي تركيز غاز NO . فاحسب تركيز بخار البروم Br_2 عند الاتزان .

Amal Chemistry

للمزيد تابع صفحتي تويتر : أمال كيميا
وقناتي تليجرام : AMALCHEMISTRYFOREVERYSTUDENT
وقناتي انستجرام : amalchemistry
وقناتي يوتيوب : أمال كيميا

وزارة التربية ادارة ..... مدرسة ..... قسم الكيمياء و الفيزياء	الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء (الفترة الدراسية الأولى)	العام الدراسي 2019-2020 الصف : الثاني عشر \ ع ..... الاسم : .....

4

السؤال الأول اختر من الجمل التاليه مايتناسب علمياً (¾ x 2)

1- إحدى العبارات التالية غير صحيح عن المركب المنشط :

( ) المركب المنشط لا يعتبر من المواد الناتجة أو المواد المتفاعلة .

( ) المركب المنشط عبارة عن جسيمات تتكون عند قمة حاجز طاقة التنشيط للتفاعل الكيميائي .

( ) المركب المنشط يسمى أحيانا بالحالة الانتقالية .

( ) المركب المنشط لا يمكن أن يتفكك ليعطي المواد المتفاعلة مرة ثانية .

2- الفحم في وعاء مفتوح لا يتفاعل مع أكسجين الهواء الجوي في درجة الحرارة الطبيعية لأن :

( ) الأكسجين يكون في الحالة الغازية والفحم يكون في الحالة الصلبة .

( ) غاز الأكسجين لا يتصادم مع الفحم الصلب .

( ) أكسجين الهواء الجوي لا يتفاعل مع الفحم في كل الظروف .

( ) التصادمات بين جزيئات الأكسجين والكربون (الفحم) غير فعالة ونشطة .

السؤال الثاني : ماذا تتوقع أن يحدث مع ذكر السبب(2*1/2)

- ترك الطعام الرطب لفترة طويلة في درجة حرارة الغرفة .

التوقع :----------

التفسير: ----------

السؤال الثالث : حل المسألة التالية :(1* ½ 1) :

أدخل مزيج من (H_2 ، NO) في وعاء سعته (2L) وعند درجة حرارة معينة حدث الاتزان التالي :

$$2NO_{(g)} + 2H_{2(g)} \rightleftharpoons N_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$$

وعند الاتزان وجد أن المخلوط يحتوي على (0.02 mol) من غاز (H_2) ، (0.02 mol) من غاز (NO) ، (0.15 mol) من غاز (N_2) ، (0.3 mol) من بخار الماء . احسب قيمة ثابت الاتزان (K_{eq}) .

Amal Chemistry