

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



ملخص فصل الإتزان الكيميائي محلول

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثاني الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملخصات وتقارير ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10:53:36 2025-02-07

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

ملخص فصل سرعة التفاعلات الكيميائية

1

ملخص شامل لفصل الطاقة والتغيرات الكيميائية

2

ملخص الفصل الأول حالات المادة

3

اختبارات نهائي الدور الأول الجانب النظري مع الإجابة

4

اختبارات نهائي الدور الأول الجانب العملي مع الإجابة

5



- س ١ اذكر فوائد الأمونيا؟
- س ٢ عددي أنواع التفاعلات؟
- س ٣ قارني بين التفاعل العكسي والغير عكسي من حيث التعريف وكميات المواد؟
- س ٤ عرفي حالة الاتزان الكيميائي؟
- س ٥ عددي خواص الاتزان؟
- س ٦ اكتب نص قانون الاتزان؟
- س ٧ اكتب تعريف ثابت الاتزان وماهي دلالتها؟
- س ٨ عددي أنواع الاتزان؟
- س ٩ قارني بين أنواع الاتزان من حيث التعريف؟
- س ١٠ اكتب تعبير ثابت الاتزان للتفاعلات التالية
- $$\text{CO}_{(g)} + 3\text{H}_2(g) \rightleftharpoons \text{CH}_4(g) + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$$
- $$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}_{(l)} \rightleftharpoons \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}_{(g)}$$
- $$2\text{NaHCO}_3(s) \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{CO}_3(s) + \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$$
- س ١١ اكتب نص مبدأ لوتشاتليه؟
- س ١٢ عددي العوامل المؤثرة على الاتزان الكيميائي؟
- س ١٣ ماذا يحدث عند إضافة مواد متفاعلة إضافية للتفاعل؟
- س ١٤ ماذا يحدث عند إزالة أحد المواد الناتجة من التفاعل؟
- س ١٥ ماذا يحدث عند زيادة الضغط للتفاعل الكيميائي؟
- س ١٦ ماذا يحدث عند نقصان الضغط للتفاعل الكيميائي؟
- س ١٧ عرفي ثابت حاصل الذائبية؟
- س ١٨ عددي استعمالات ثابت حاصل الذائبية؟
- س ١٩ عرفي الحاصل الأيوني؟
- س ٢٠ عرفي الأيون المشترك وما هو أثره؟



س ٢١ / اختاري الإجابة الصحيحة (أيضا المصطلحات تكون بصيغة اختاري الإجابة الصحيحة)

- ١- تفاعل تتحول فيه المتفاعلات كاملة إلى نواتج (تفاعل عكسي - تفاعل أمامي - تفاعل متزن)
- ٢- تفاعل يحدث في الاتجاهين الأمامي والعكسي (تفاعل عكسي - تفاعل أمامي - تفاعل تام)
- ٣- أحد العبارات التالية ليس من خواص الاتزان (يتم التفاعل في نظام مغلق - أن تتغير درجة الحرارة - الاتزان ديناميكي)
- ٤- زيادة الضغط الواقع على الاتزان تؤدي إلى إزاحة الاتزان نحو (المولات الأقل - المولات الأكثر - زيادة الضغط)
- ٥- الحالة التي يكون فيها سرعة التفاعل الأمامي تساوي سرعة التفاعل العكسي (الحالة النشطة - المعقد النشط - المحتوى الحراري - الاتزان الكيميائي)
- ٦- أن تستمر المتفاعلات في إنتاج النواتج واستمرار النواتج في إنتاج المتفاعلات (اتزان ديناميكي - الاتزان - الحالة النشطة - الإشعاع)
- ٧- الاتزان الكيميائي هو الحالة التي تتساوى فيها (سرعة التفاعلين العكسيين - عدد مولات التفاعلين العكسيين - درجة حرارة التفاعلين العكسيين - تركيز التفاعلين العكسيين)
- ٨- أحد المواد التالية لا تدخل في قانون ثابت الاتزان الكيميائي (الصلبة - السائلة - الغازية - ١ و ٢)
- ٩- حاصل ضرب تراكيز الأيونات الذائبة كل منها مرفوع لأس يساوي معاملها في المعادلة الكيميائية (الاتزان الكيميائي - سرعة التفاعل - الذائبة - المولارية)

س ٢٢ / أجبني بكلمة صح أو خطأ (أيضا المصطلحات تكون بصيغة صح أو خطأ)

- ١- التفاعل العكسي هو الذي يحدث في اتجاه واحد فقط . (صح)
- ٢- من خصائص الاتزان أن تكون درجة الحرارة متغيرة . (خطأ)
- ٣- من خصائص الاتزان أن يكون النظام مغلق . (صح)
- ٤- الاتزان المتجانس تكون فيه المواد المتفاعلة والنواتج في حالة فيزيائية مختلفة . (خطأ)
- ٥- كلما زاد عدد جسيمات الغاز في الوعاء زاد الضغط . (صح)
- ٦- عند تساوي عدد المولات فإن زيادة أو نقص الضغط لا يؤثر على حالة الاتزان . (صح)
- ٧- الاتزان الغير المتجانس تكون فيها المواد المتفاعلة والنواتج في الحالة الفيزيائية الغازية . (خطأ)
- ٨- في النظام المتزن أي تغير في درجة الحرارة لا يؤثر في ثابت الاتزان . (خطأ)