

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



العنوان امتحان على الدرس الثاني سرعة التفاعل الكيميائي

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← الصف الثالث الإعدادي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 23:28:40 2025-02-21

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 الثالث الإعدادي



صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الإعدادي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

حل أسئلة الوزارة الأسبوع الثاني

1

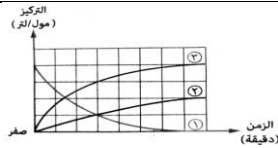
حل أسئلة الوزارة الأسبوع الأول

2

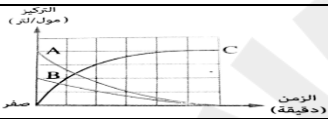
مراجعة مهمة جداً للوحدة الأولى

3

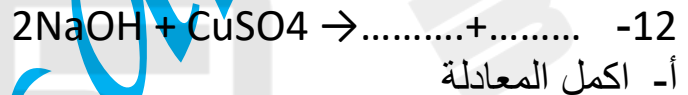
- 1- تتضمن التفاعلات الكيميائية تحول الى
- 2- تفاعلات سريعة جدا مثلبينما تفاعلات بطيئة جدا جدا تحتاج لملايين السنين.....
- 3- تفاعلات بطيئة نسبيا مثلبينما تفاعلات بطيئة جدا جدا تحتاج لعدة شهور.....
- 4- في بداية يكون تركيز المتفاعلات وتركيز النواتج
- 5- مع مرور الزمن تركيز المتفاعلاتبينما تركيز النواتج.....
- 6- في نهاية يكون تركيز المتفاعلات وتركيز النواتج
- 7- عرف سرعة التفاعل الكيميائي
- 8- وضح معادلة تفكك غاز خامس اكسيد النيتروجين
- 9- يستدل على زمن انتهاء التفاعل من ثبوت تركيز كل مناو.....



- 10- الشكل البياني المقابل يوضح سرعة تفكك المركب X تبعا للمعادلة $2X \rightarrow 2Y + Z$ استبدل الأرقام الموضحة على الشكل بما يناسبها من المواد X , Y , Z مع تعليل اجابتك



- 11- الشكل البياني المقابل يمثل العلاقة البيانية (التركيز-الزمن) لتفاعل ما اكتب المعادلة الرمزية الدالة على هذا التفاعل

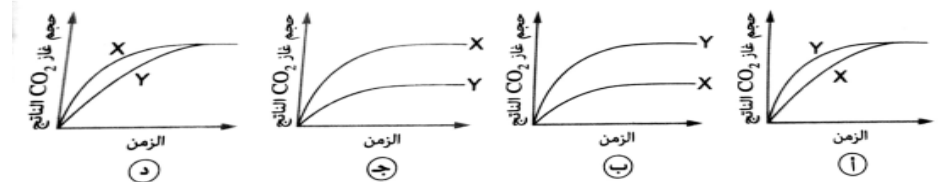


ب- تقاس سرعة هذا التفاعل عمليا بمعدلاو.....

- 13- اذكر العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي
- 14- يقصد بطبيعة المتفاعلاتاو.....
- 15- علل تفاعلات المركبات الايونية سريعة بينما تفاعلات المركبات التساهمية معظمها بطيء؟
- 16- علل يعد تفاعل محلول كلوريد الصوديوم مع محلول نترات الفضة من التفاعلات السريعة؟ مع توضيح اجابتك بمعادلة
- 17- علل تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة المعرضة للتفاعل
- 18- علل يفضل استخدام النيكل المجزأ في هدرجة الزيوت بدل من قطع النيكل
- 19- $Fe + 2HCl \xrightarrow{\text{مخفف}} \dots + \dots$
- 20- $Mg + 2HCl \xrightarrow{\text{مخفف}} \dots + \dots$
- 21- علل تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة تركيز المواد المتفاعلة

22- علل احتراق سلك تنظيف الألومنيوم في ورق به اكسجين نقي اسرع من احتراقه في اكسجين الهواء الجوى

23- اى الاشكال الاتية يعبر فيها المنحنى (X) عن تفاعل قطع صغيرة من كربونات الكالسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف و يمثل المنحنى (Y) تفاعل قطع كبيرة من كربونات الكالسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ؟



(علما بأنه تم استخدام نفس الكتلة من كربونات الكالسيوم و نفس التركيز من حمض الهيدروكلوريك المخفف في التفاعلين)

24- علل تزداد سرعة التفاعل الكيميائي برفع درجة الحرارة

25- علل تبريد الطعام في الثلاجة يحفظه من التلف

26- علل رفع درجة الحرارة يؤدي الى طهي الطعام بسرعة اكبر

27- ما المقصود بالعامل الحفاز (المساعد)

28- قارن بين انواع تفاعلات الحفز

29- اذكر خواص العامل الحفاز

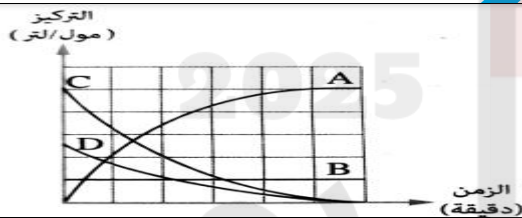
30- العامل الحفاز المستخدم في تفكك فوق اكسيد الهيدروجيناو.....

31- الشكل البياني المقابل يمثل العلاقة البيانية بين

التركيز و الزمن لتفاعل ما

حدد المتفاعلات و النواتج و العامل الحفاز

اكتب المعادلة الرمزية الدالة على التفاعل



32- عرف الانزيمات

33- عرف المحول الحفزى

34- اذكر تركيب المحول الحفزى مع اذكر فكرة عمل المحول الحفزى

35- اذكر اهمية المحول الحفزى

36- علل يتم استخدام بيكربونات الصوديوم في كيس المكنسة الكهربائية ؟

37- علل يتم استخدام بيكربونات الصوديوم في الحوض وصب عليه الماء المغلى

38- علل يتم استخدام بيكربونات الصوديوم في قاع سلة المهملات ؟

39- اذكر كيفية استخدام بيكربونات الصوديوم في تلميع المعادن ؟

40- يستخدم في المحول الحفزى عامل حفاز مثلاو.....او.....