

وزارة التربية الوطنية
مديرية التربية لولاية مستغانم
ثانوية خروبوة

المستوى: 3 تقني رياضي
المادة: هندسة الطرائق
رقم المذكرة: 10

نوع النشاط: نظري
المدة: 12 ساعة

المجال التعليمي: الكيمياء الحركية
الوحدة التعليمية: الكيمياء الحركية

الكفاءة القاعدية

يكون المتعلم قادرا على التمييز بين مختلف التفاعلات و تتبع سرعتها و استخراج قوانينها مع التحكم في التمثيل البياني وتحديد العوامل المؤثرة عليه

المكتسبات القبلية

التركيز المولي - التركيز الكتلي - الناقلية - علاقة قانون السرعة

الإشكالية المطروحة

هل يمكن تحفيز تفاعلات كيميائية تنتج مركبات كيميائية ذات أهمية في الصناعة؟

عناصر الدرس	مؤشرات الكفاءة
1. التذكير بمختلف التعاريف	- يعرف سرعة التفاعل
2. سرعة التفاعل	- يقيس سرعة التفاعل لتفاعل كيميائي باستعمال قانون السرعة
3. قوانين سرعة التفاعل	- يتعرف على مختلف الطرق من أجل حساب سرعة التفاعل
4. دراسة رتب التفاعل	- يحدد نوع التفاعل إن كان من الدرجة المعدومة أو الأولى أو الثانية
5. تأثير الحرارة على سرعة التفاعل	- يتمكن من التعرف على التفاعل إن كان ماص أو ناشر للحرارة

الوسائل البيداغوجية

عرض شرائح DATA SHOW لتقدم تفاعل كيميائي

المراجع

- الوثائق المرافقة لمنهج السنة الثالثة / تقني رياضي / هـ.ط
- الكتاب المدرسي
- CD المقدم من طرف السيد المفتش

النقد الذاتي

elbassair.net