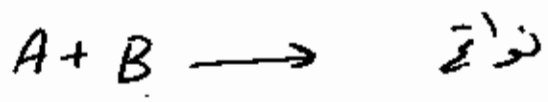


الرتبة الوهمية (Pseudo Order)

- التفاعلات متحدة الجزيئية
- إيجاد رتبة التفاعلات على مخطط

(1) طريقة العزل

- تراكيز عالية من جميع المتفاعلات على مواد طاقته (تجريبها)
- ثمر لكل مادة متفاعل
- التفاعلات هيأب سبغ كبير



$$\text{Rate} = k [A]^n [B]^m$$

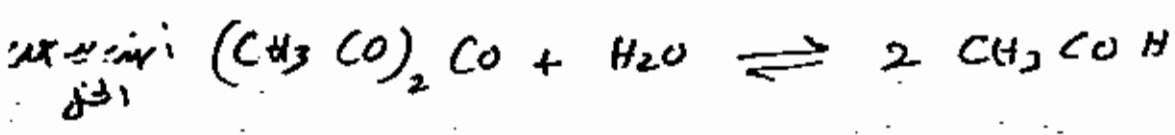
فرض $[B] > 10 [A]$

$$\text{Rate} \approx k' [A]^n \quad \therefore k' = k [B]^m$$

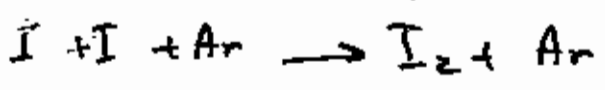
نلاحظ $k' \propto n$ بأحد الطرفين بـ [نموذج] نلاحظ أن التراكيز العالية (B) مختلفة
 ونلاحظ منحنى كـ مختلفة لذا:

$$\log k' = \log k + m \log [B]$$

1 = n : التفاعل الرتبة الوهمية لأولى



2 = n : التفاعل الرتبة الوهمية ثانياً



طريقة التكامل

- ا- مال
- أكثر شيوعاً

- يعيبها - يعرف بسهولة رتبة التفاعل

- ينتج أحياناً رتبة قريبة من رتبة الجزيء مثل 1/2 ثم تقرب

2 2

- الرتبة لا بد من 2 لذا بناءً عليه كمدى تفاعل

عنه تراكمية استدلالية مختلفة

طريقة التفاضل

- مباشرة

- غاية دقة عدم إمكانية دقة إيجاد الجاس

- ممازاة لإيجاد الرتبة

طريقة عمر النصف

- تستخدم كطريقة مكملة لإحدى الطرق السابقة

- يعاب عليها إحصائية فقط لأنها ملائمة للبيانات

طريقة العزل

- جيدة للتخلص من تعقيدات تأثير بعض المواد على التفاعل