

① $A + hr \rightarrow D_1 + D_2$ 28, 50, ...

معادله من درجه اول با ضرایب B و C معلوم
 K_2 هوای از صخره و هوا معلوم B و C معلوم

(5) تابع لصفحه اکبر و لمسه استانشا و الخ

$$(4) D_1 + S \rightarrow A \quad R_4$$

الزاد المسمى باعادة الزايط المسمى حيث هو من الزايط
صنف (5) . يطبق هذا اعادة المسقوفة على

$$5 \quad D_1 + D_1 + M \rightarrow A + M \quad R_6$$

$$\frac{dC}{dt} = k_2 [D_1] [B] + k_3 [D_2] [A] \quad \text{m}$$

مبدأ الحالت الصغرى بالسنة ١٩٧٠

سورة المفال

نظمت صباحاً الحالة المستقرة على D,

$$28. [A] + k_3 [D_2] [A] = k_2 [D_1] [B] + k_4 [D_1] [S]$$

نطبق مبدأ الحالة المستقرة على (D)

$$k_2[D_1][B] = k_3[D_2][A] \quad 3$$

$$2 S_1 I_a = k_4 [S][D_i]$$

$$[D_1] = \frac{28.1 I_a}{k_y [S]} \quad 2$$

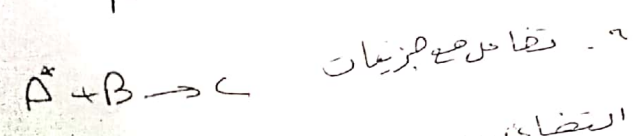
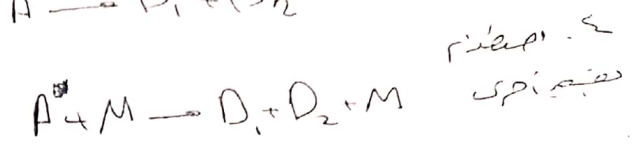
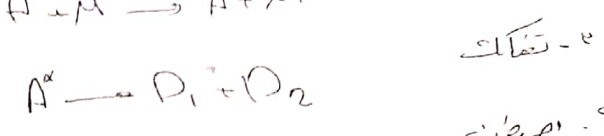
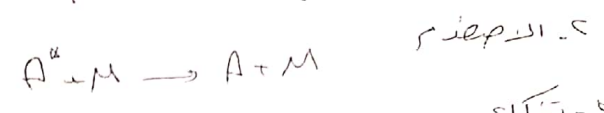
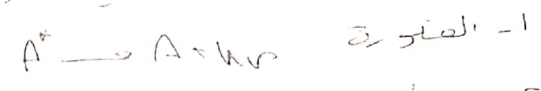
$$\frac{d[C]}{dt} = k_2[D_1][B] + k_3[D_2][A]$$

$$= 2k_2 [O_2][B]$$

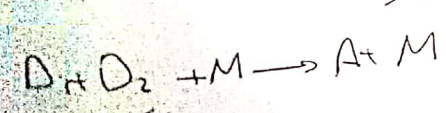
مثبت ϵ (د) صومدار $\int_a^{\frac{1}{2}}$
 اذا تناسب حصة $\int_a^{\frac{1}{2}}$ فكون العلة لا على السهم
 مع $\int_a^{\frac{1}{2}}$ كما في حالة التوافق

$$\gamma_c = \frac{1}{I_{ci}} \frac{dK_i}{dt}$$

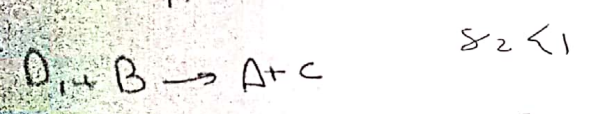
تفاعلات إزالة هيدروجين



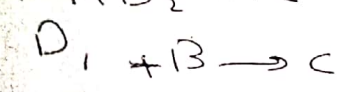
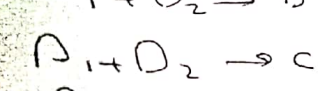
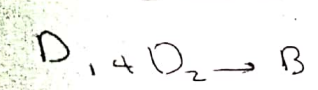
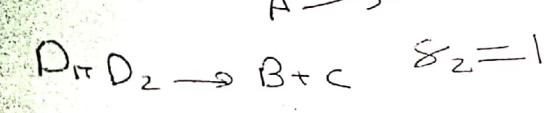
النتائج الشائعة
في إعادة التفاعل



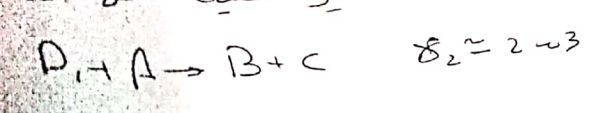
تفاعل منتج مع A $\delta_2 < 1$



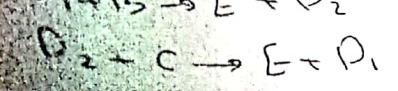
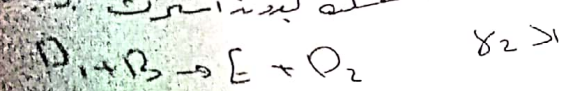
تفاعلات غير مبلدة
بدرجة اشترت A



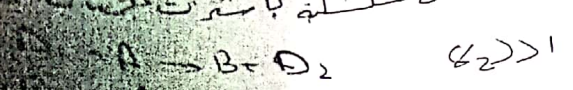
تفاعلات غير مبلدة تشكل جزيئات A



تفاعلات مبلدة بدرجة اشترت A $\delta_2 > 1$



تفاعلات مبلدة بدرجة اشترت A $\delta_2 > 1$



والفرق بين التصادم العكسي الممتع
وهو التصادم العكسي

نفس الشيء الحالة المستقرة D_2

$$(1) \quad k_2 [D_1][B] = k_3 [D_2][A]$$

$$(2) \quad \frac{dc}{dt} = k_2 [D_1][B] + k_3 [D_2][A] = 2k_2 [D_1][B]$$

نفس القائل الممتع فقط ونطبق مبدأ حفظ الطاقة

D_1

$$(3) \quad 2k_1 [A][M] + k_3 [D_2][A] = k_2 [D_1][B] + 2k_6 [D_1]^2 [M]$$

بالتعويض (1) في (3)

$$k_2 [D_1][B] = k_3 [D_2][A]$$

$$2k_1 [A][M] = 2k_6 [D_1]^2 [M]$$

$$D_1 = \left\{ \frac{k_1 [A]}{k_6} \right\}^{\frac{1}{2}}$$

بالتعويض (4) في (2)

$$\frac{dc}{dt} = 2k_2 \left\{ \frac{k_1 [A]}{k_6} \right\}^{\frac{1}{2}} [B]$$

(14)

أما في حالة السير المتوازي للتفاعلات فهو مخطط

$$2\gamma_1 I_a + 2k_1 [M][A] + k_3 [D_2][A] =$$

$$k_2 [D_1][B] + 2k_6 [D_1]^2 [M]$$

بالتعويض (1) في (5)

$$[D_1] = \left[\frac{\gamma_1 I_a}{k_6 [M]} + \frac{k_1 [A]}{k_6} \right]^{\frac{1}{2}}$$

(6)

$$\frac{dc}{dt} = 2k_2 \left[\frac{\gamma_1 I_a}{k_6 [M]} + \frac{k_1 [A]}{k_6} \right]^{\frac{1}{2}} [B]$$

مقارنة (6) مع (2)

$$\frac{dc}{dt} = \left(\frac{dc}{dt} \right)_{\text{معت}} - \left(\frac{dc}{dt} \right)_{\text{معت}} = 2k_2 \left[\frac{\gamma_1 I_a}{k_6 [M]} \right]^{\frac{1}{2}} [B]$$