* متى تكون سرعة التفاعل الأمامي أكبر ما يمكن؟ ولماذا

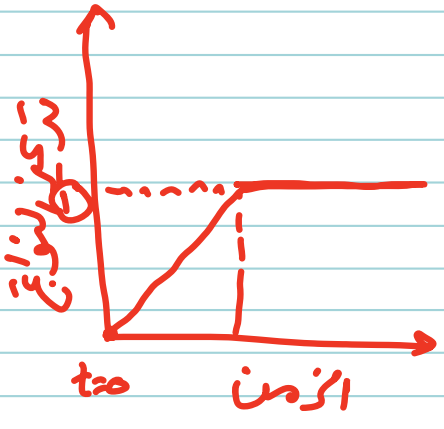
في بداية التفاعل ($t=0$) وذلك لأن تراكيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن

(السرعة الابتدائية)

* متى تكون سرعة التفاعل العكسي أقل ما يمكن (أو تساوي صفر؟ ولماذا

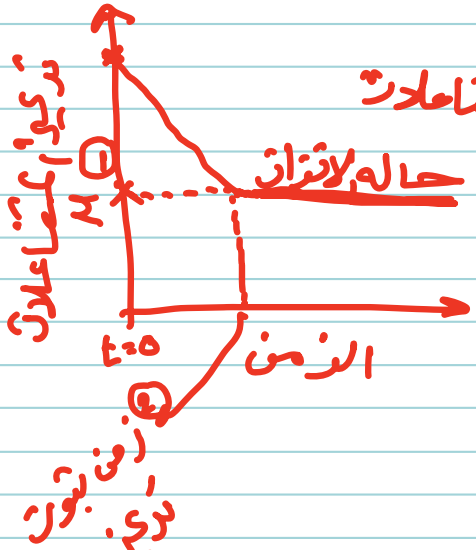
في بداية التفاعل وذلك لأن تراكيز المواد الناتجة بداية التفاعل = صفر

<u>نعني</u> التركيز للمواد المتفاعلة و المواد الناتجة لتفاعل متعكس.



① تراكيز المواد الناتجة عند الاتزان

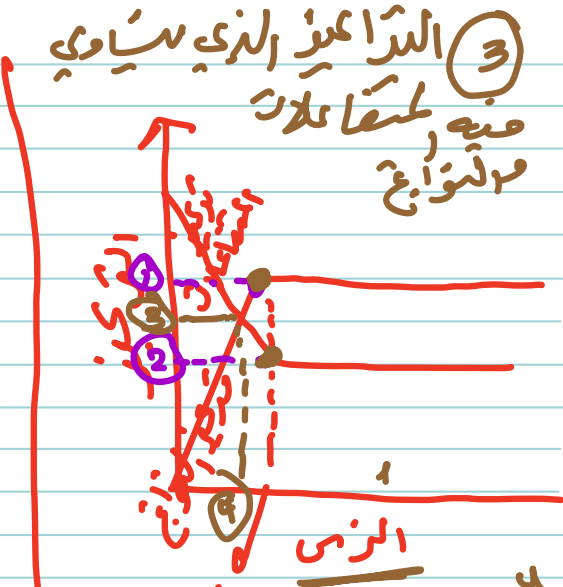
هل نتوقع أن تكون تراكيز المواد الناتجة = صفر؟



هل نتوقع أن تكون تراكيز المتفاعلات = صفر؟

لا ، لأن المتفاعلات لا تستهلك

كلياً.



① الزمن اللازم للوصول لحالة الاتزان

② تراكيز المتفاعلات والنواتج عند الاتزان

* تركيز المتفاعلات = تركيز النواتج عند الاتزان

* ثابت الاتزان $K = 1$

① تراكيز النواتج عند الاتزان

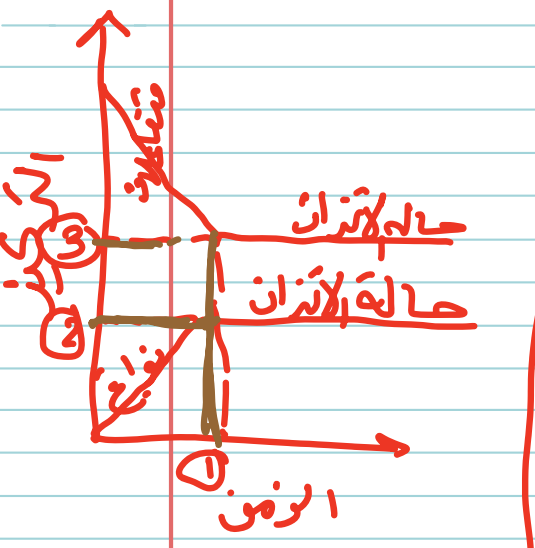
② تراكيز المتفاعلات عند الاتزان

* تركيز المتفاعلات < تركيز النواتج

* ثابت الاتزان < 1

* الجهة التي يفضلها الاتزان التفاعل الأمامي.

نشاط صفحة ٨٠ التفاعل



① الزمن اللازم للوصول لحالة الاتزان (لثبوت تراكيز المتفاعلات والنواتج)

② تراكيز النواتج عند الاتزان

③ تراكيز المتفاعلات عند الاتزان.

* عند الاتزان أن تركيز المتفاعلات > تركيز النواتج

* ثابت الاتزان < 1

* الجهة التي يفضلها الاتزان هو التفاعل العكسي

$A \rightleftharpoons B$

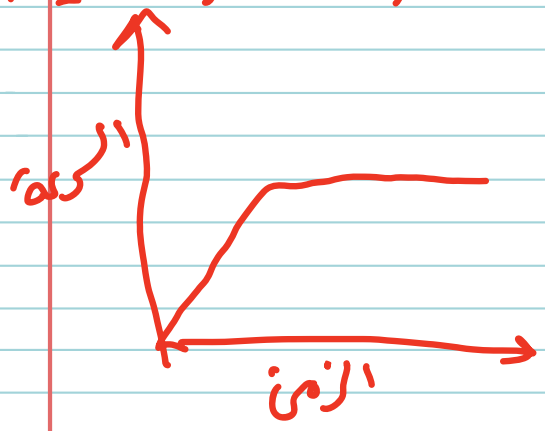
* لدينا التفاعل الافتراضي الآتي

هل لمعرفة الآن عندك تغير تراكيز المواد المتفاعلة أم لنا؟

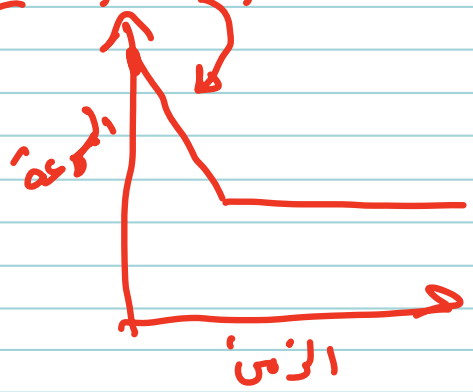
ب) متى تكون سرعة التفاعل الأمامي أكبر؟
في بداية التفاعل / خلال التفاعل / نهاية التفاعل

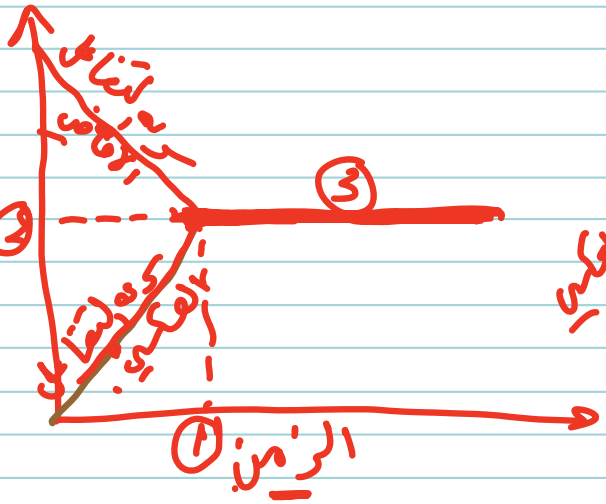
تجربة سرعة التفاعل والزمن.

سرعة التفاعل العكسي.



سرعة التفاعل الأمامي





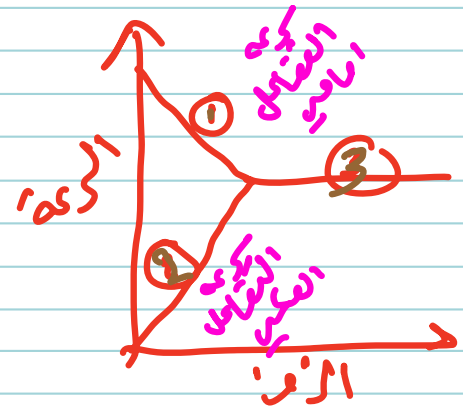
① الزمن اللازم للوصول إلى حالة الاتزان

② سرعة التفاعل الأمامي = سرعة التفاعل العكسي عند الوصول إلى حالة الاتزان

③ حالة الاتزان الكيميائي

ادرس المعنى الاشمل والذي يشمل التفاعل الاتجاهين

تفاعل طاردي
$A \rightleftharpoons B$
تفاعل عكسي



(1) PB يكون ... اي الاتزان تتجه الى جهة يكون B

" " " " " " يكون A اي تتجه الى جهة A

(2) اي الاتزان تتجه الى حالة الاتزان

(3)

يكون ← يكسر او يفكك

يفكك او يكسر ← يكون