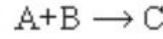


1. لديك تفاعل ممكن بالمعادلة العامة الآتية :



ماذا يحدث لمرعة هذا التفاعل الكيميائي اذا ازداد تركيز المادة B وبقي تركيز المادة A على حاله ؟

- a. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي.
- b. تقل سرعة التفاعل الكيميائي.
- c. تبقى سرعة التفاعل الكيميائي على حالها.
- d. يتوقف التفاعل الكيميائي وتصبح سرعته صفراً لأن المتفاعلين ليسا متساويين في التركيز.

2. أي من المعادلات الآتية تُستخدم لحساب سرعة التفاعل الكيميائي ؟

a. $\text{Rate} = \Delta[A] - \Delta t$

b. $\text{Rate} = \frac{\Delta[A]}{\Delta t}$

c. $\text{Rate} = \Delta[A] + \Delta t$

d. $\text{Rate} = \Delta[A] \times \Delta t$

3. باستخدام الرسم البياني المجاور، ما سرعة التفاعل

الكيميائي بين النقطتين A و B ؟

a. 0.2M/s

b. 0.4M/s

c. -0.2M/s

d. 0.4M/s

