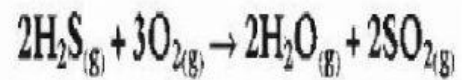


ورقة عمل تفاعليه للصف : حادي عشر عام

اعداد المدرس : احمد عمر



يمكن التعبير عن سرعة التفاعل الكيميائي التالي بإحدى العلاقات التالية ما عدا:



$-\frac{\Delta[\text{H}_2\text{S}]}{\Delta t}$ (a)	$\frac{\Delta[\text{H}_2\text{O}]}{\Delta t}$ (b)	$\frac{\Delta[\text{O}_2]}{\Delta t}$ (c)	$\frac{\Delta[\text{SO}_2]}{\Delta t}$ (d)
--	---	---	--

إذا علمت أن تركيز NO هو 0.0M عندما كان $t_1 = 0.0\text{s}$ وأصبح تركيزه 0.01M بعد ثانيتين من بداية التفاعل فإن متوسط سرعة التفاعل

بوحدة عدد مولات NO الناتجة لكل لتر في الثانية.

0.005 mol/(L.s) (a)	1.99 mol/(L.s) (b)	200 mol/(L.s) (c)	0.01 mol/(L.s) (d)
---------------------	--------------------	-------------------	--------------------