قوانين سرعة التفاعل 6

1- يتفاعل اليود I_2 مع البروبانون CH_3COCH_3 في محلول حمضي حسب المعادلة

$$I_2 + CH_3COCH_3 \longrightarrow CH_3COCH_2I + HI$$

فإذا كانت رتبة التفاعل بالنسبة لليود صفر وبالنسبة للبروبانون رتبة أولى
فأي العبارات التالية تعتبر صحيحة؟

a	عند مضاعفة تركيز I_2 يتضاعف معدل التفاعل بنفس المعدل	b	عند مضاعفة تركيز CH_3COCH_3 يتضاعف معدل التفاعل بنفس المعدل
c	عند مضاعفة تركيز I_2 يتضاعف معدل التفاعل أربع مرات	d	عند مضاعفة تركيز CH_3COCH_3 يبقى معدل التفاعل ثابتا

2 - إذا أُعطيتَ قانون سُرعة التفاعُل الآتي:

$$r = k[H_2]^2 [NO]$$

حدّد ما يأتي:

a. رُتبة التفاعُل للمُتفاعِل H_2

b. رُتبة التفاعُل للمُتفاعِل NO

c. رُتبة التفاعُل الكلّية.

LIVEWORKSHEETS