

## أسئلة المحتوى وإجاباتها

### قوانين في سرعة التفاعل

أتحقق صفحة (25):

ما المقصود برتبة التفاعل للمادة المتفاعلة؟

رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة: الأسّ المرفوع إليه تركيز المادة المتفاعلة في قانون سرعة التفاعل، وتبين أثر تغير تركيز المادة المتفاعلة في سرعة التفاعل.

أفكر صفحة (26):

k أستنتج وحدة ثابت السرعة للتفاعل من الرتبة الصفرية.

تكون وحدة ثابت السرعة للتفاعل من الرتبة الصفرية هي نفسها لسرعة التفاعل وهي:  
M/s

أتحقق صفحة (32):

$R = k [A]^x [B]^y$  في قانون سرعة التفاعل العام ؛ عند مضاعفة تركيز A مرتين تضاعفت سرعة التفاعل مرتين، وعند مضاعفة تركيز A و B معاً مرتين تضاعفت السرعة 8 مرات. أستنتج رتبة كل من A و B .

A رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة هي: 1

B رتبة التفاعل للمادة المتفاعلة هي: 2