اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- ما العلاقة بين سرعة اختفاء المتفاعلات وسرعة ظهور الناتج في التفاعل الآتي؟

$$2NO_{(g)} + Br_{2(g)} \rightleftharpoons 2NOBr_{(g)}$$

| | | |
|---|---|---|
| سرعة اختفاء NO = سرعة اختفاء $Br_2$ | A | |
| سرعة اختفاء $Br_2$ = سرعة ظهور NOBr | B | |
| سرعة اختفاء NO = ضعف سرعة ظهور NOBr | C | |
| سرعة اختفاء $Br_2$ = نصف سرعة ظهور NOBr | D | |

2- في التفاعل أدناه أي من الآتي التعبير الصحيح لحساب سرعة التفاعل بدلالة $\Delta[B]$؟

$$2A + 3B \rightarrow 4C + 5D$$

| | | |
|---|---|---|
| $\frac{-3\Delta[B]}{\Delta t}$ | A | |
| $\frac{+3\Delta[B]}{\Delta t}$ | B | |
| $-\frac{1}{3}\frac{\Delta[B]}{\Delta t}$ | C | |
| $+\frac{1}{3}\frac{\Delta[B]}{\Delta t}$ | D | |

LIVEWORKSHEETS