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