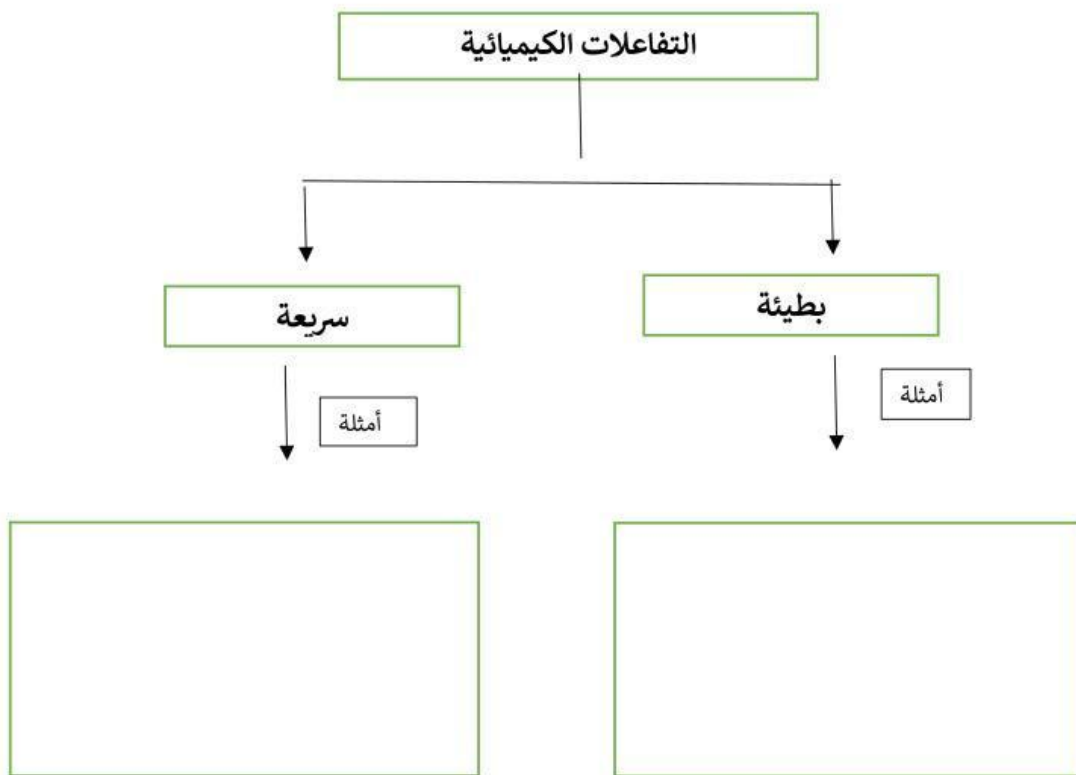




الاسم: _____ الشعبة: _____	قسم الكيمياء ورقة عمل إثرائية الدرس الثالث	التاريخ: _____
-------------------------------	--	----------------

أكمل الخريطة المفاهيمية الآتية:



السؤال الأول: اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- تفاعلت مادة ما تركيزها 4 M وأصبح 2 M بعد مرور 2 s ، ما معدل سرعة التفاعل الكيميائي بوحدة M/s ؟

1	A
2	B

4	C
8	D

2 - أي من الوحدات الآتية تمثل وحدة قياس سرعة التفاعل الكيميائي؟

s	A
M	B
s/M	C
M/s	D

السؤال الثاني : من خلال الجدول الآتي:

الزمن (s)	(M) [OH ⁻]
20.0	2.0×10^{-1}
50.0	7.5×10^{-1}

أ. هل أيونات الهيدروكسيد OH⁻ مادة متفاعلة أم مادة ناتجة؟
فسر إجابتك؟

احسب سرعة التفاعل الكيميائي؟

السؤال الثالث: باستخدام البيانات في الجدول المقابل:

الزمن (s)	[NH ₃] (M)
2	2.5 M
7	3.5 M

1- هل NH₃ مادة متفاعلة أم ناتجة؟ فسر إجابتك؟

2- احسب سرعة التفاعل الكيميائي؟

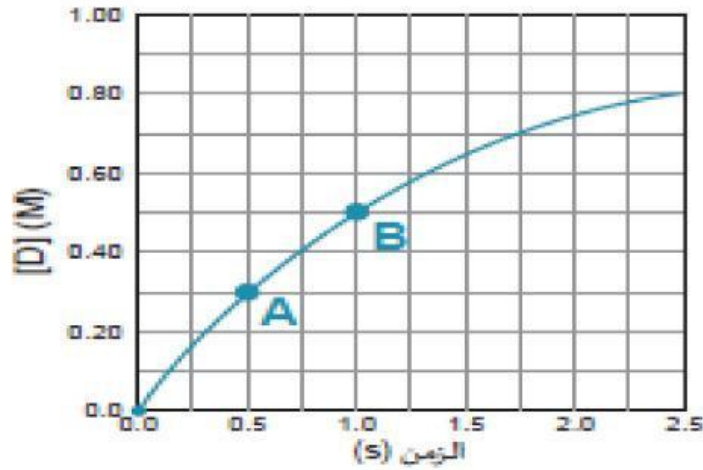
السؤال الرابع: باستخدام البيانات في الجدول المقابل:

الزمن (s)	$[\text{Fe}^{3+}]$ (M)
5	0.7 M
10	0.2 M

1- هل Fe^{+3} مادة متفاعلة أم ناتجة؟ فسر إجابتك؟

2- احسب سرعة التفاعل الكيميائي؟

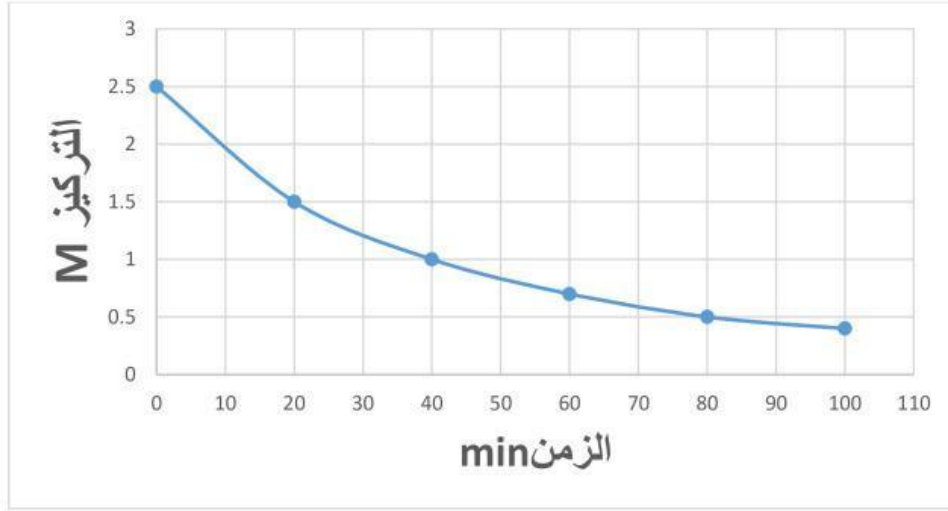
السؤال الخامس: الرسم البياني الآتي يمثل المادة D ادرس الرسم البياني ثم أجب عن الأسئلة:



- هل المادة D مادة متفاعلة أم ناتجة؟ فسر إجابتك؟

2- احسب سرعة التفاعل الكيميائي في الفترة الزمنية ما بين 0.5s و 1.0s؟

السؤال السادس: الرسم البياني الآتي يمثل المادة C ادرس الرسم البياني ثم أجب عن الأسئلة:



1- هل المادة C مادة متفاعلة أم ناتجة؟ فسر إجابتك؟

2- احسب سرعة التفاعل الكيميائي في الفترة الزمنية ما بين 0min و 20min؟

3- احسب سرعة التفاعل الكيميائي في الفترة الزمنية ما بين 20min و 100min؟

4- احسب سرعة التفاعل الكيميائي في الفترة الزمنية ما بين 40min و 80min؟
