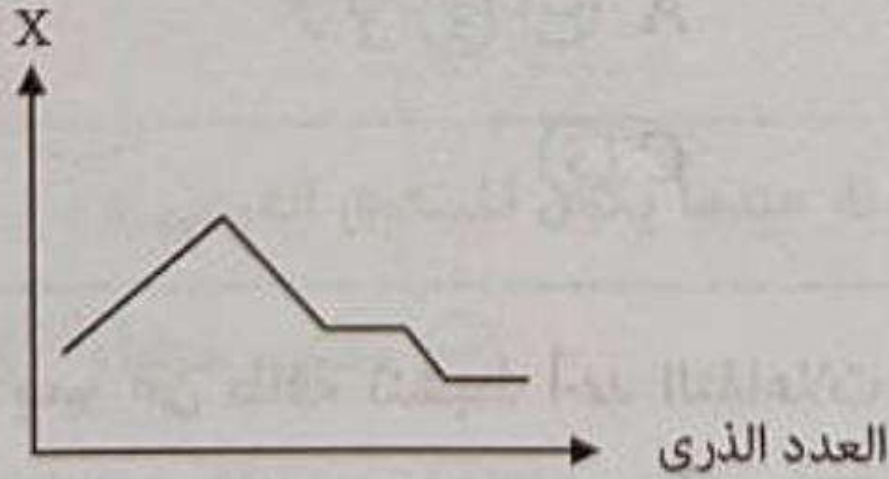


(٤٤) من الشكل البياني المقابل ، أي مما يلي يمثل (X) بالنسبة لعناصر السلسلة الأولى ؟



Ⓐ نصف القطر الذري .

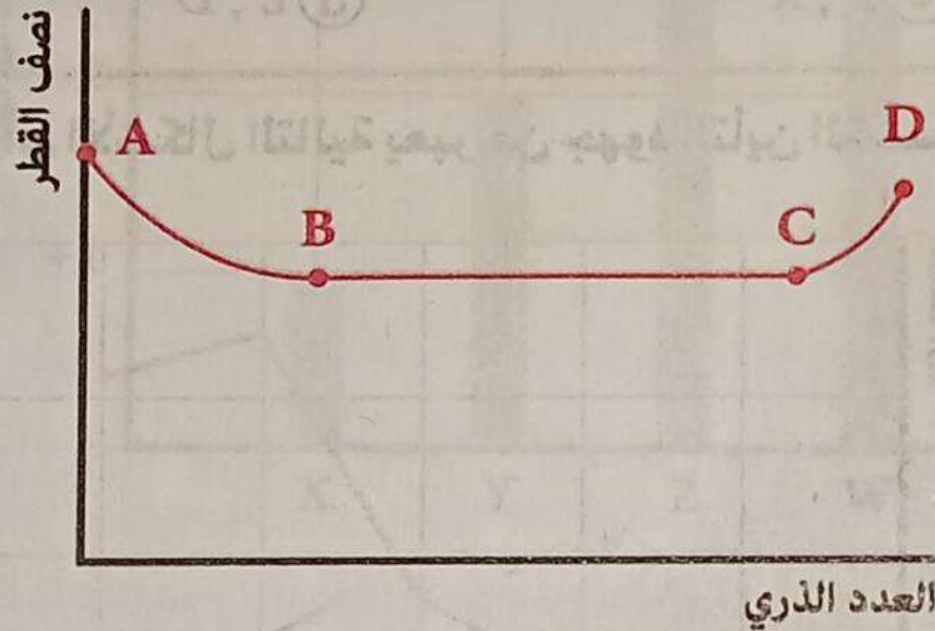
Ⓑ العزم المغناطيسي .

Ⓒ جهد التأين الأول .

Ⓓ أقصى حالة تأكسد .

الشكل التالي يوضح العلاقة بين أنصاف الأقطار والعدد الذري لذرات عناصر السلسلة الانتقالية الأولى.

أي من مقاطعات المنحنى بالشكل يفسر سبب استخدام هذه العناصر في إنتاج السبائك؟



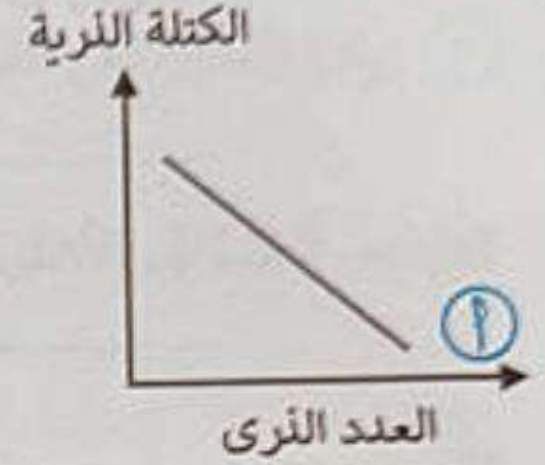
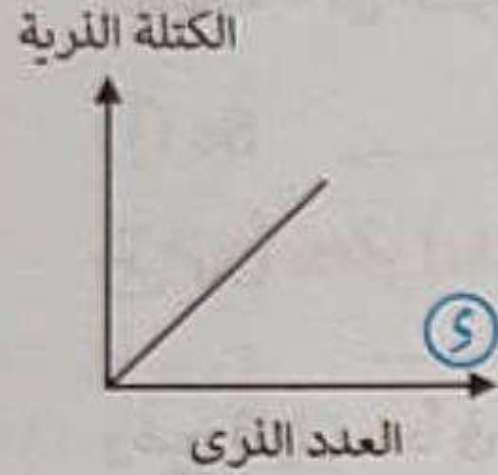
BC (ب)

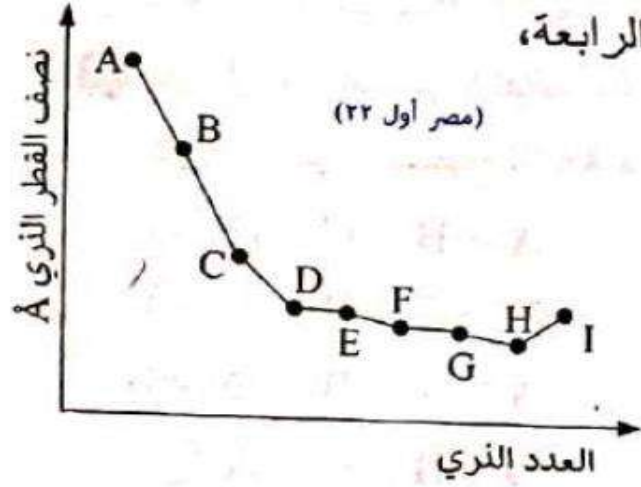
BD (د)

AB (أ)

CD (ج)

(٦) أي الأشكال الآتية يعبر عن العلاقة بين الكتلة الذرية والعدد الذري لعناصر السلسلة الانتقالية الأولى ؟





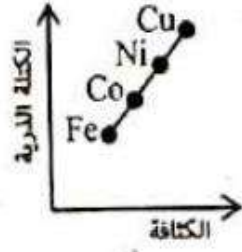
E ١

C ٢

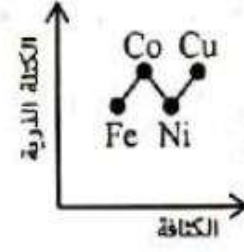
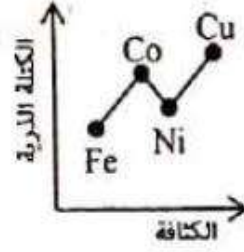
D ٣

A ٤

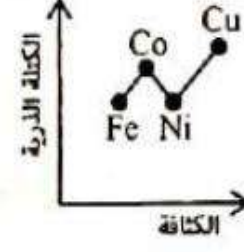
٨ ما العلاقة البيانية الصحيحة بين الكتلة الذرية وكثافة العناصر (26Fe - 27Co - 28Ni - 29Cu) ؟



5



7

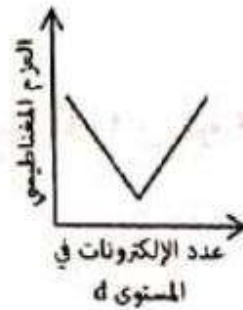


8

٢. الشكل يعبر عن العلاقة بين العزم المغناطيسي وعدد الإلكترونات في المستوى الفرعي d



٥



ح

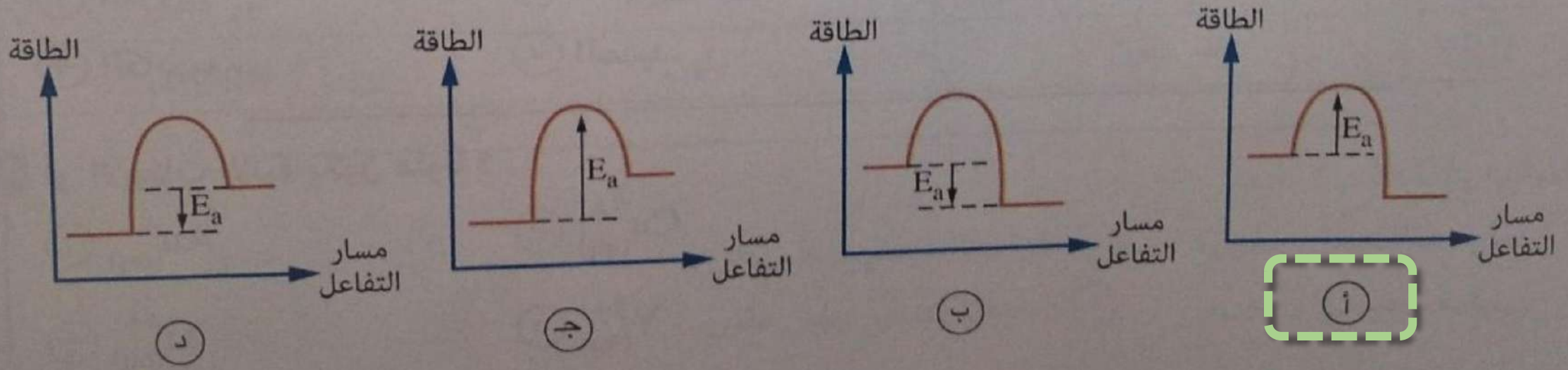


ب



ا

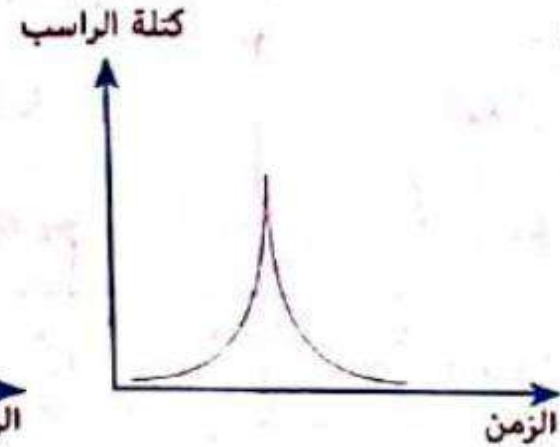
أي الأشكال البيانية الآتية يعبر عن تفاعل طارد للحرارة طاقة تنشيطه E_a ؟



22 أي الأشكال البيانية التالية تعبر عن العلاقة بين كتلة الراسب الصلب، وزمن إمرار غاز CO_2 في محلول ماء الجير الرائق؟



د



ج

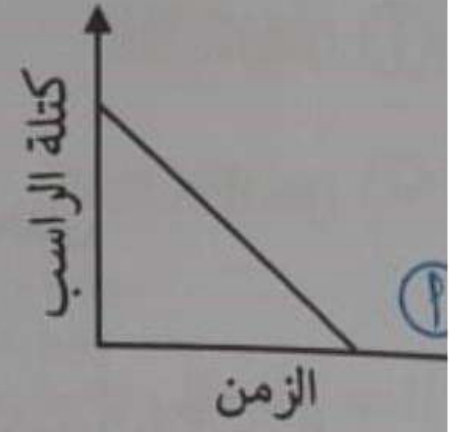
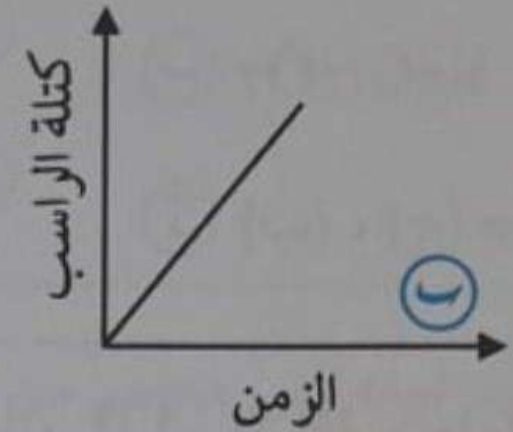
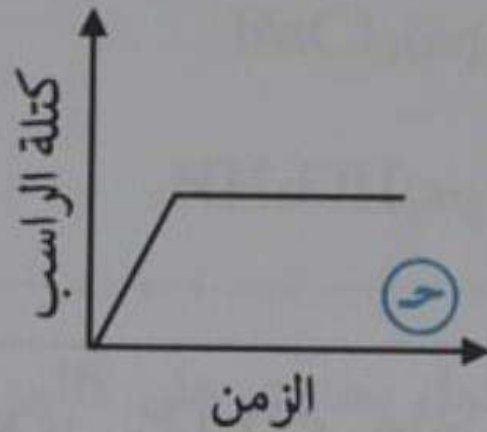
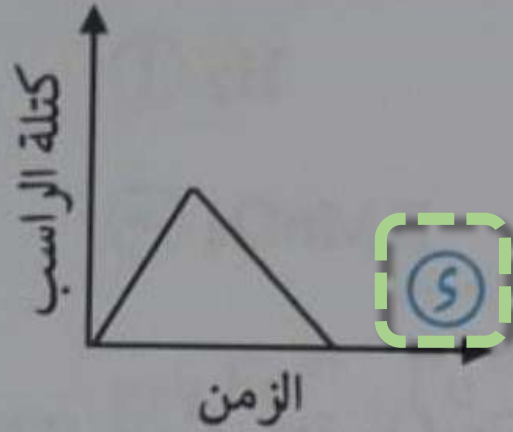


ب

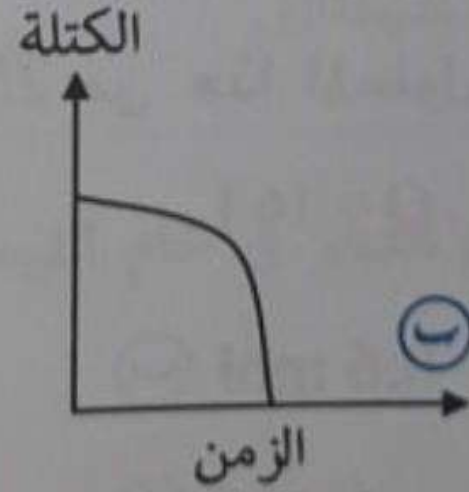
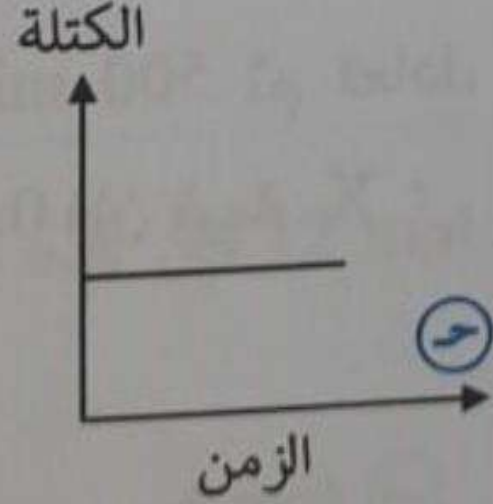
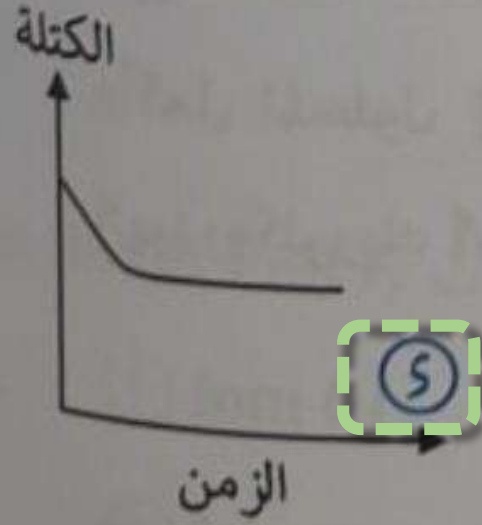


أ

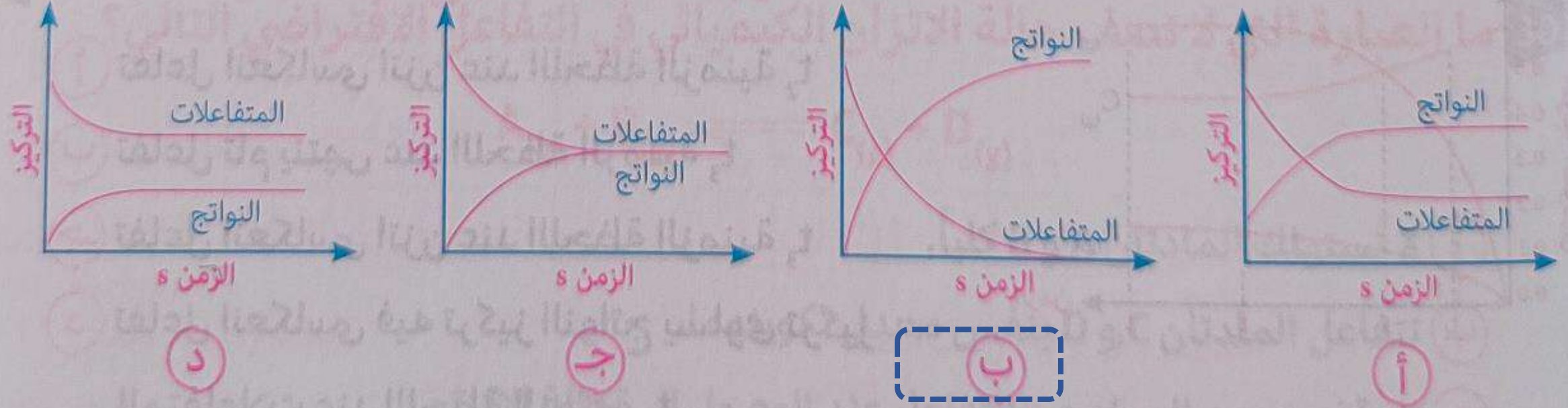
عند إضافة كمية وفيرة من محلول NaOH إلى محلول كبريتات الومنيوم يكون المخطط الصحيح
لذي يعبر عن كتلة الراسب مع مرور الوقت :



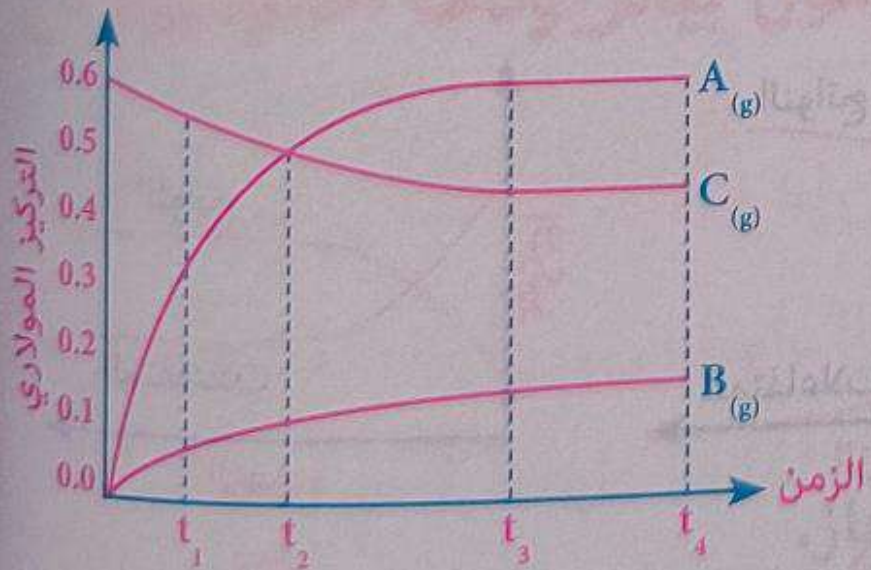
(٢٥) عند تسخين عينة من كلوريد الباريوم المتهدرت في بوتقة تسخيناً شديداً يحدث تغير في كتلتها يعبر عنه بالشكل البياني التالي :



الشكل البياني الذي يُعبّر عن تفاعل تام هو



يعتبر التفاعل الموضح بالشكل المقابل



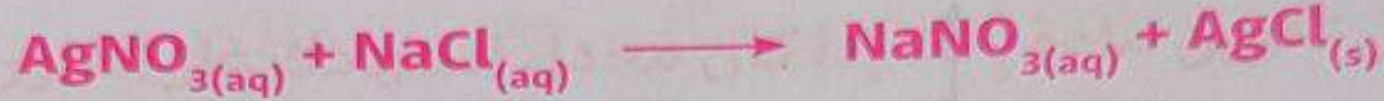
أ) تفاعل انعكاسي اتزن عند اللحظة الزمنية t_2

ب) تفاعل تام ينتهي عند اللحظة الزمنية t_3

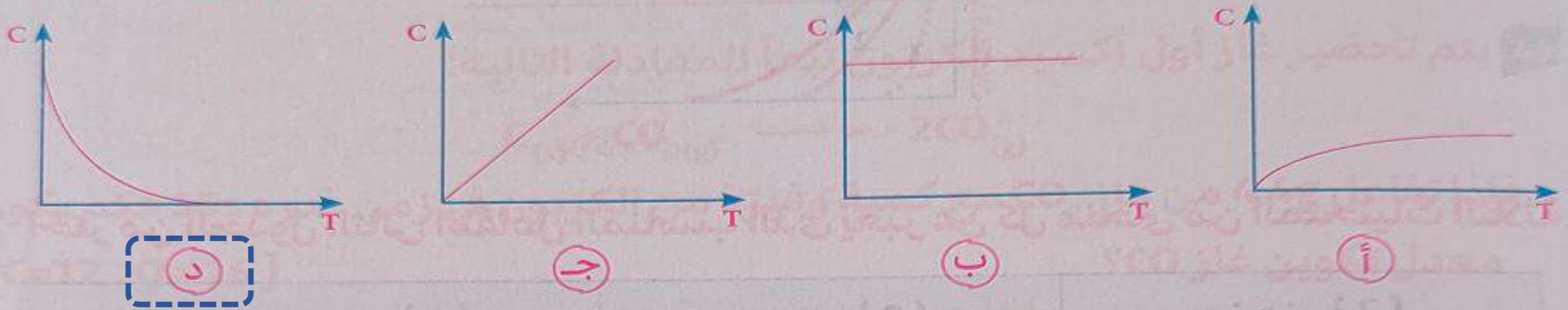
ج) تفاعل انعكاسي اتزن عند اللحظة الزمنية t_3

د) تفاعل انعكاسي فيه تركيز النواتج يساوي تركيز المتفاعلات عند اللحظة الزمنية t_2

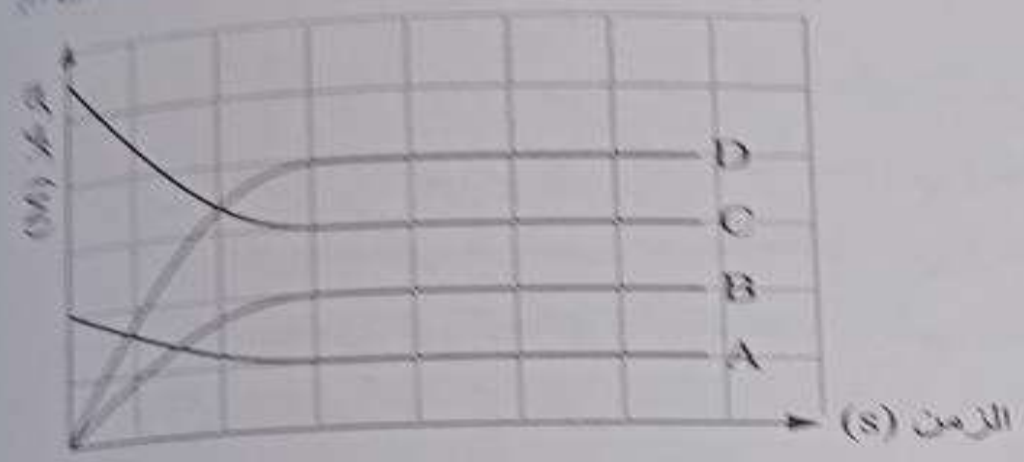
في التفاعل التالي:



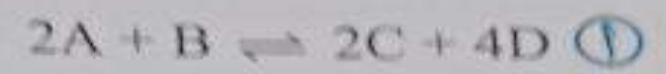
أياً من الأشكال التالية يعبر عن العلاقة بين تركيز المتفاعلات (C) والزمن (T) ؟



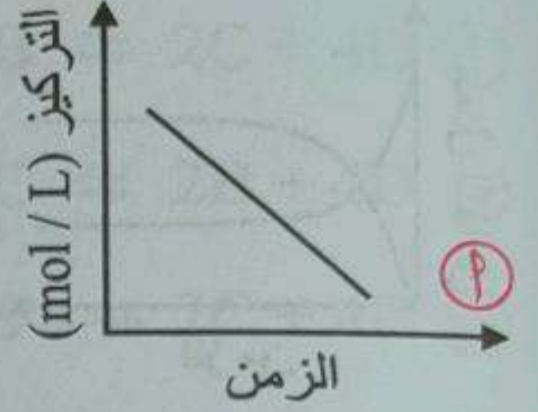
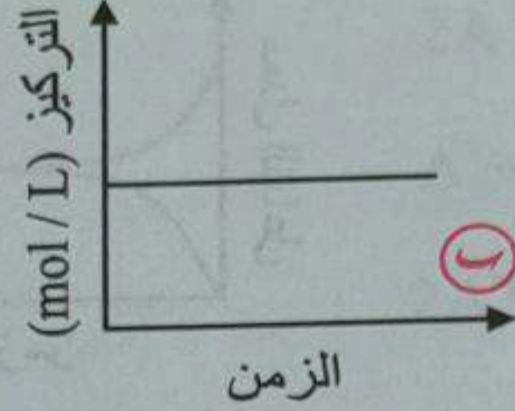
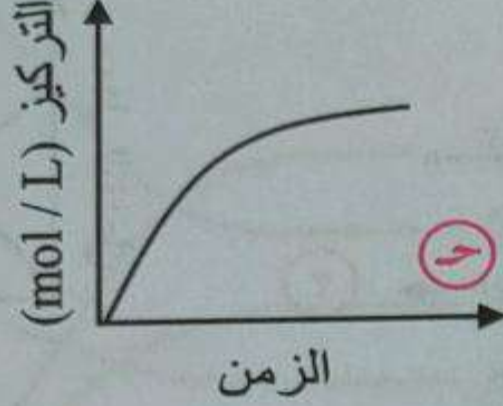
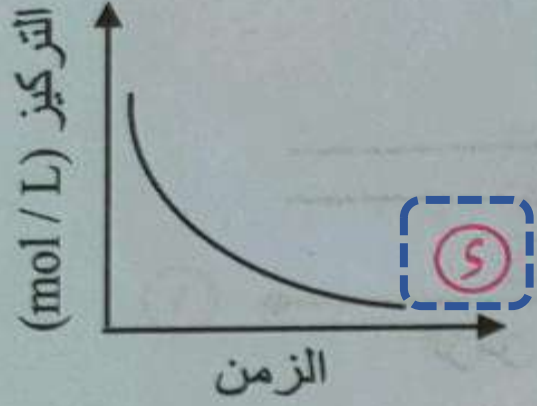
بعد التوازن



أي من الاختيارات التالية، يعبر عن المخطط المقابل:



(١٠) أى الأشكال البيانية الآتية يمثل العلاقة بين تركيز المتفاعلات والزمن :

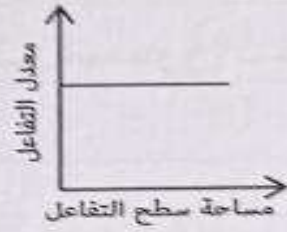


٧ الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين معدل التفاعل الكيميائي ومساحة سطح التفاعل للمتفاعلات هو

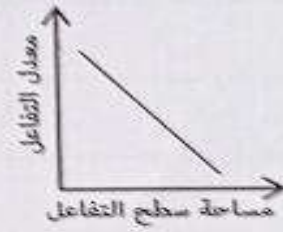
(تجريبي 17)



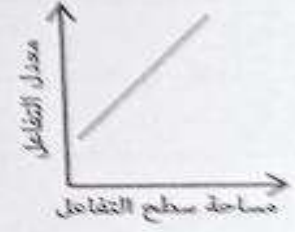
٥



٦



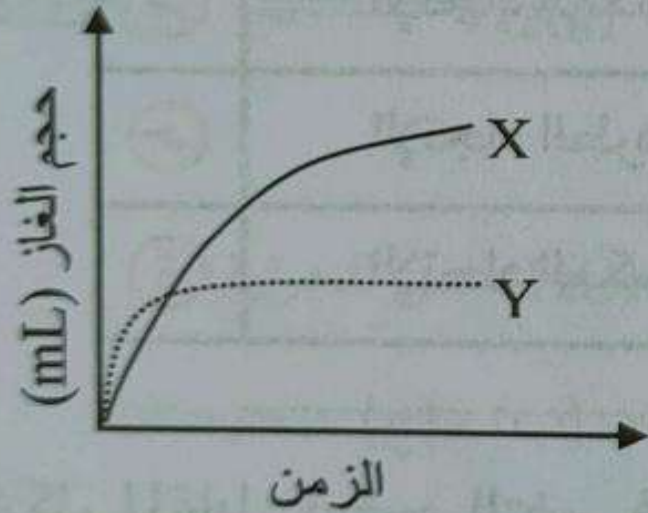
٧



٨

(٥٤) في الشكل المقابل :

يعبر المنحنى (X) عن حجم غاز H_2 المتصاعد من تفاعل 1g من قطع الخارصين مع وفرة من حمض قوي (at 30 °C) ويعبر المنحنى (Y) عن تفاعل نفس الحمض مع :



1 g من مسحوق الخارصين (at 20 °C) .

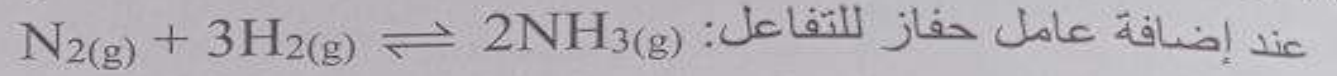
1 g من قطع الخارصين (at 20 °C) .

0.5 g من قطع الخارصين (at 40 °C) .

0.5 g من قطع الخارصين (at 20 °C) .

٤٥ يعبر الشكل عن العلاقة بين معدل كل من التفاعل الطردى والتفاعل العكسي

(مصر أول ج ١٤)



٥



٦

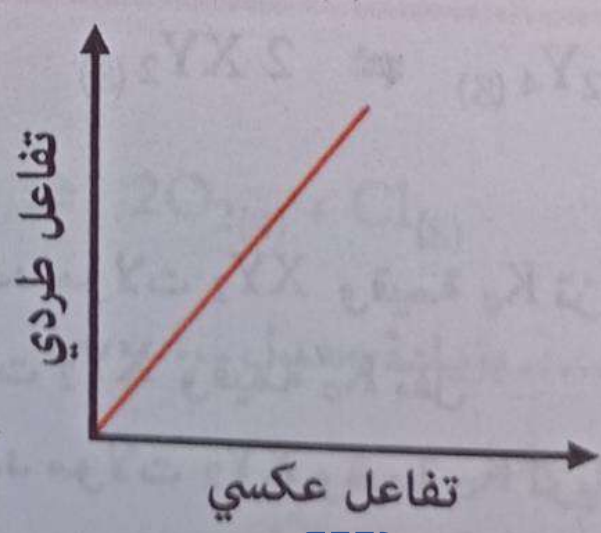
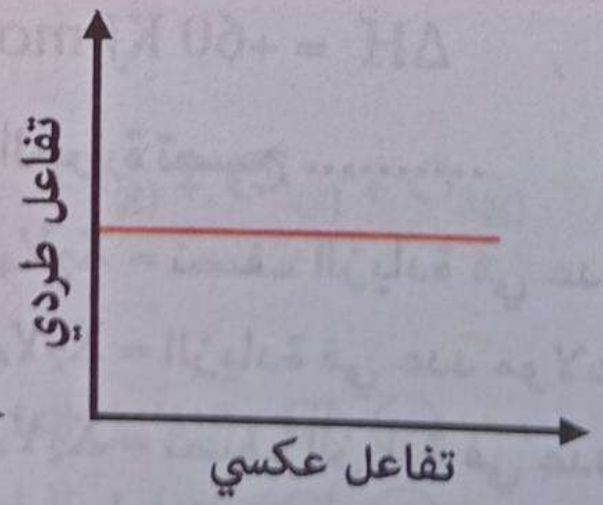
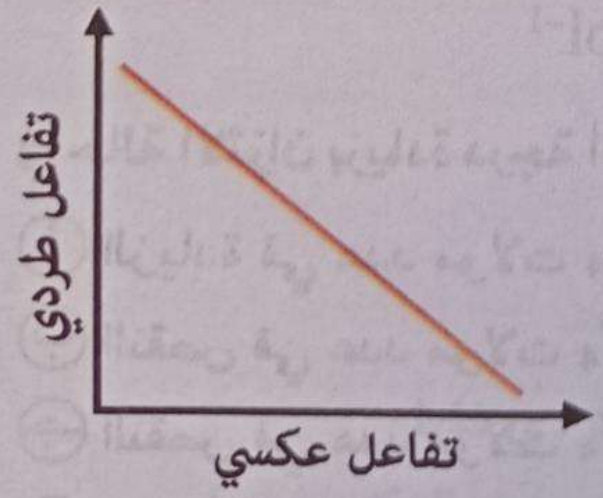
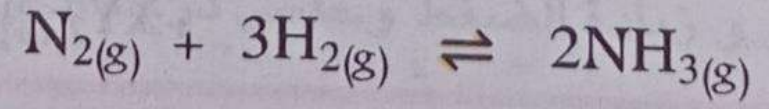


٧

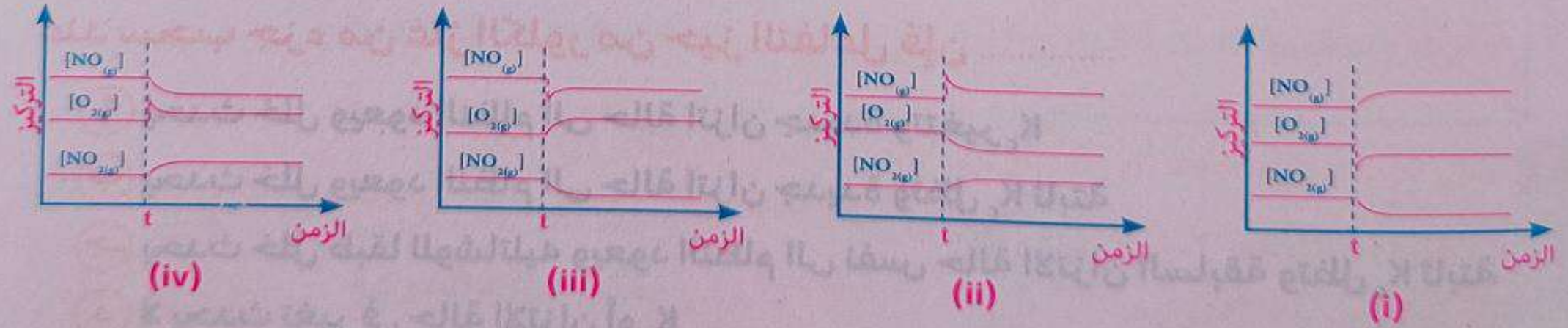


٨

يعبر الشكل عن العلاقة بين معدل التفاعل الطردى والعكسي عند إضافة عامل حفاز للتفاعل .

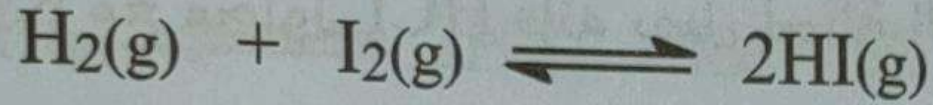


ما هو الشكل المناسب الذي يوضح التغير الحادث لموضع الاتزان عند سحب كمية

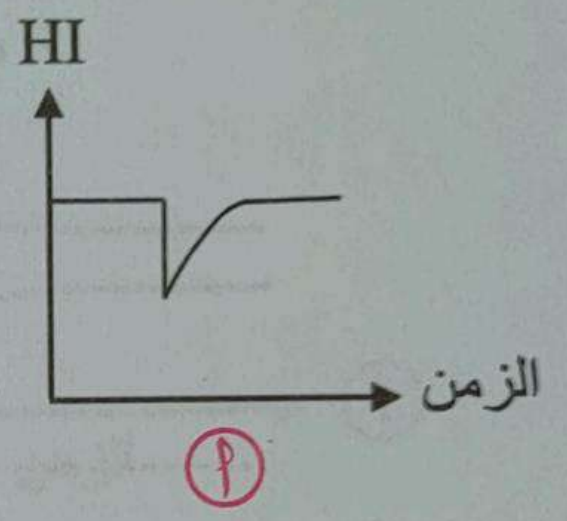
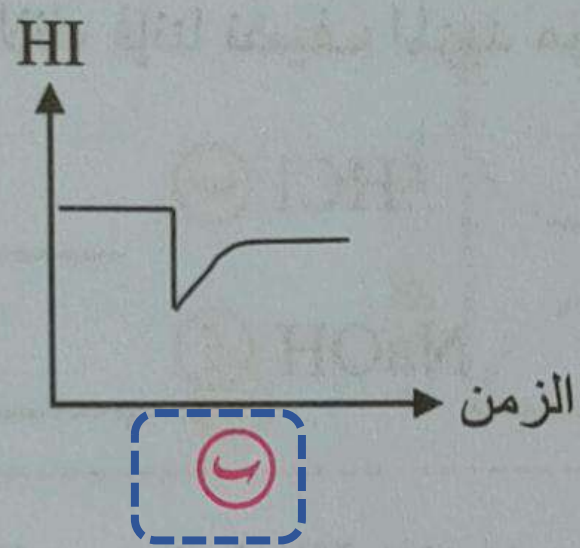
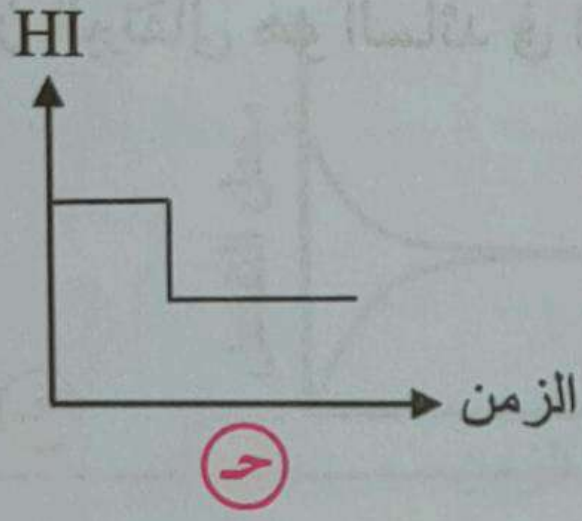
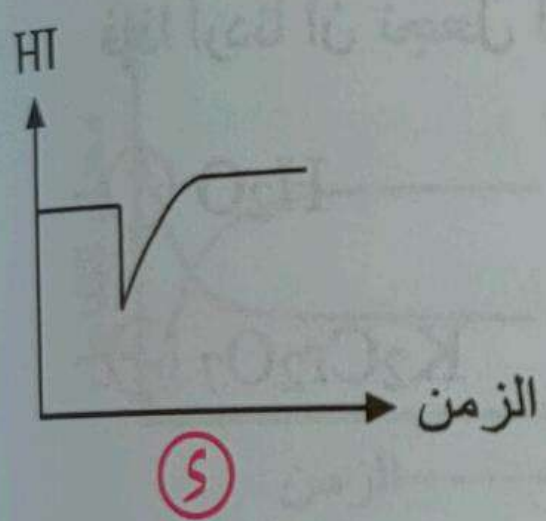


- (i) أ
- (ii) ب
- (iii) ج
- (iv) د

(٤١) أياً من الأشكال الآتية تعبر عن عودة النظام :

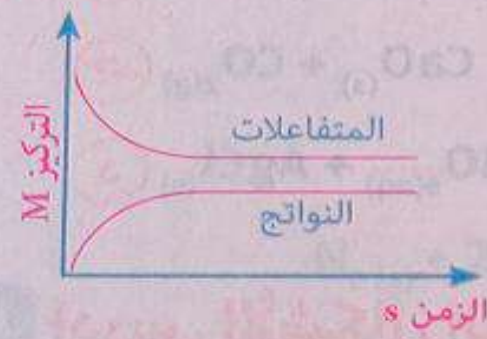


إلى حالة الإتزان بعد نزع كمية من غاز HI من حيز التفاعل .



أياً من الاشكال الآتية تعبر عن تفاعل انعكاسي قيمة $K_2 < K_1$ ؟

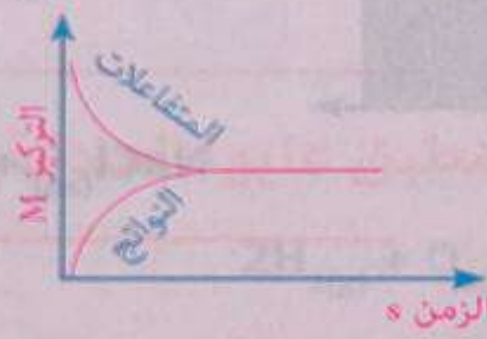
(حيث K_1 ثابت التناسب للتفاعل الطردي، K_2 ثابت التناسب للتفاعل العكسي)



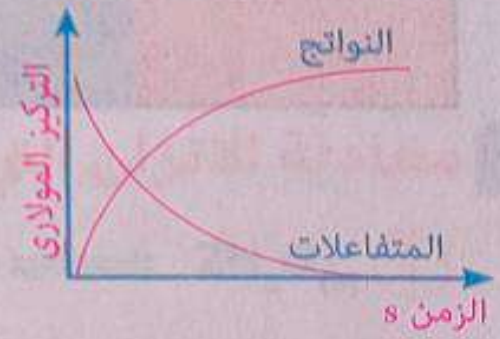
د



ج



ب

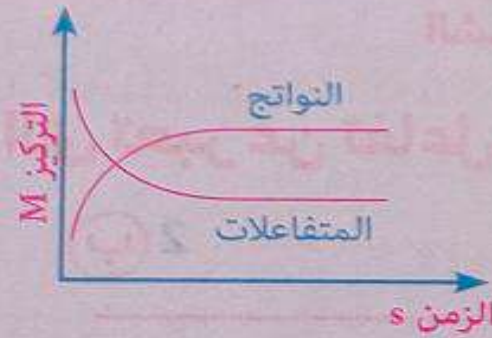


أ

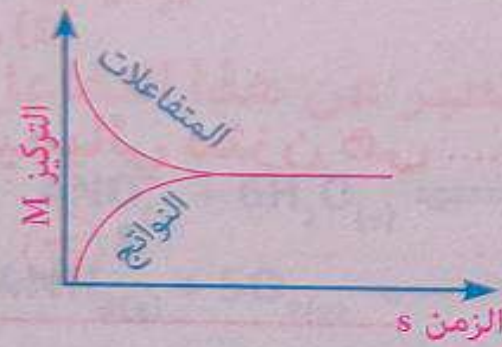
14 في أحد التفاعلات الانعكاسية كانت قيمتا ثابتي التفاعلين الطردى والعكسي هي K_1 $K_2 = 200$ ، فأياً من الأشكال التالية يُعبّر عن هذا التفاعل؟



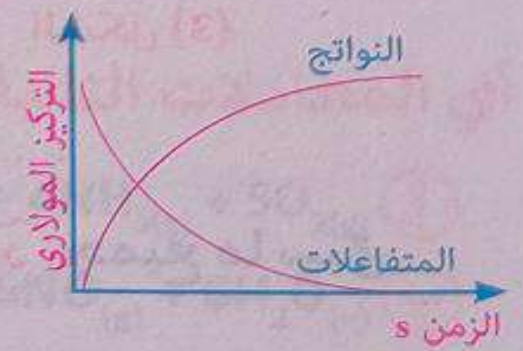
د



ج

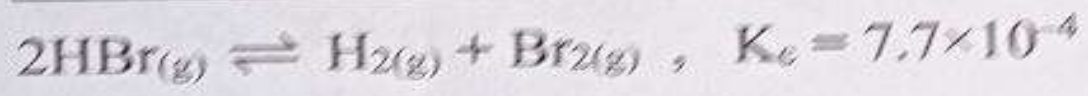


ب

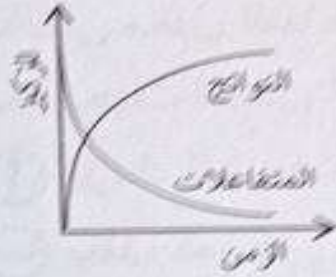


أ

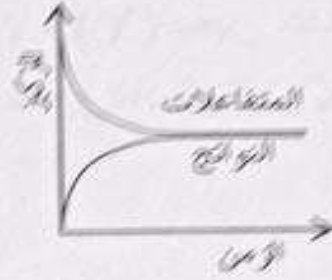
١٦ من التفاعلات التالية:



أي الأشكال التالية تعبر عن العلاقة بين التركيز والزمن؟



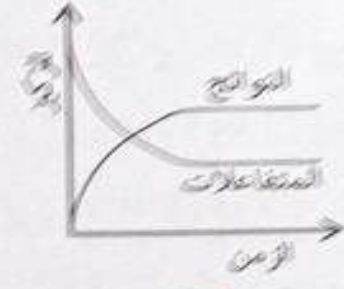
٥



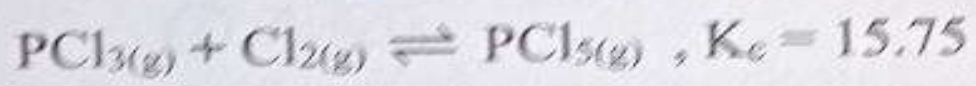
٤



٣

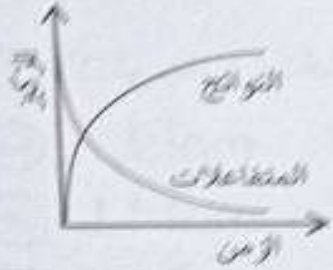


١

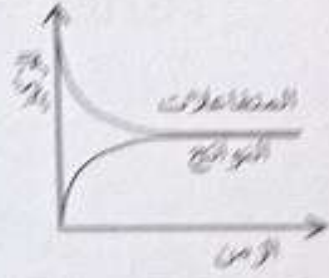


١٧ من التفاعل التالي :

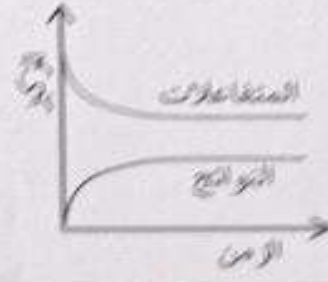
أي الأشكال التالية تعبر عن العلاقة بين التركيز والزمن؟



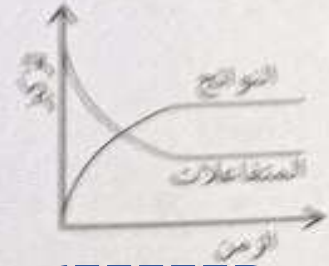
5



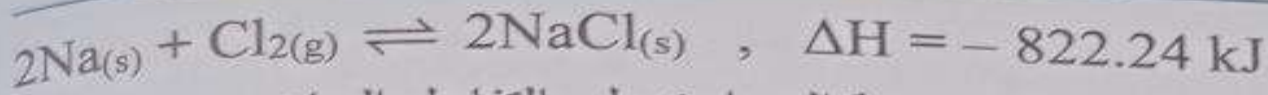
6



7

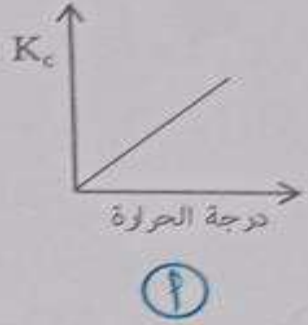
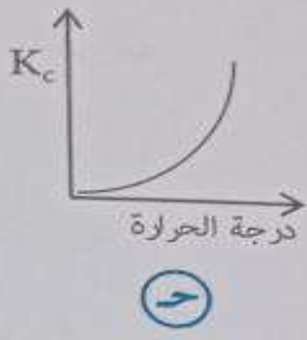
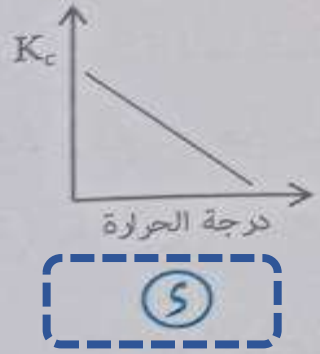


8

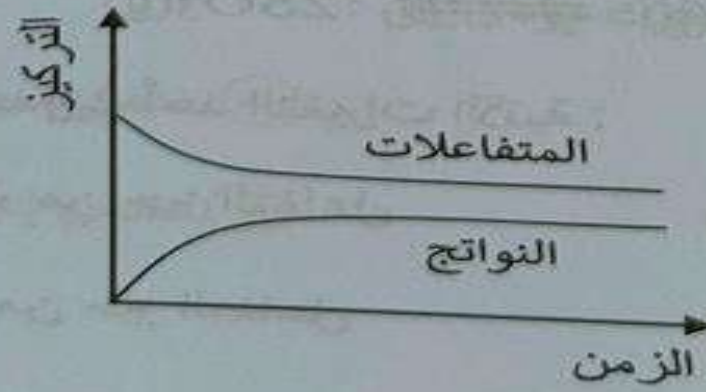


٥٤ من التفاعل التالي :

يعبر الشكل عن العلاقة بين قيمة ثابت الاتزان (K_c) وزيادة درجة الحرارة على التفاعل السابق.



(٣١) في الشكل المقابل قيمة K_c :



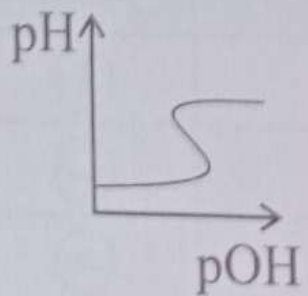
أ) أقل من الواحد

ب) تساوى الواحد

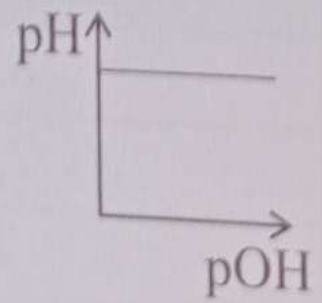
ج) أكبر من الواحد

د) تساوى صفر

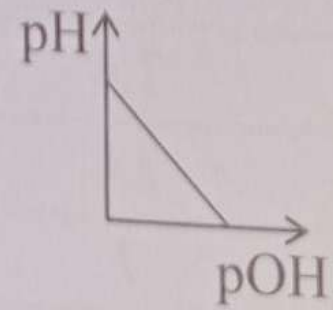
٢٥ الشكل يعبر عن العلاقة بين pH ، pOH للمحلول الواحد.



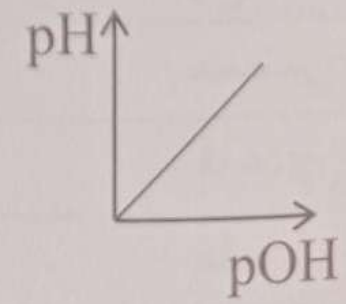
٤



٥



٦

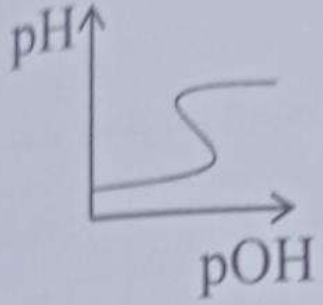


٧

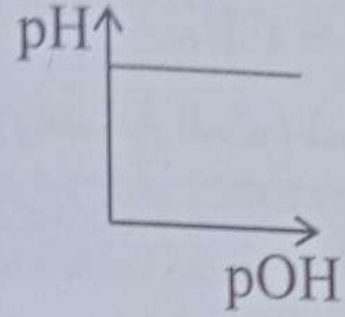
١٧٩

الصف الثالث الثانوى

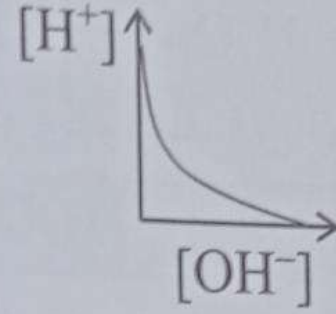
٢٦ الشكل يعبر عن العلاقة بين $[H^+]$ ، $[OH^-]$ للمحلول الواحد.



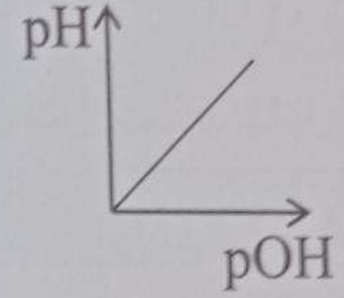
(٤)



(٥)

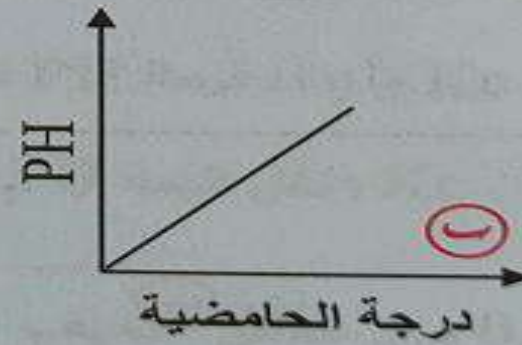
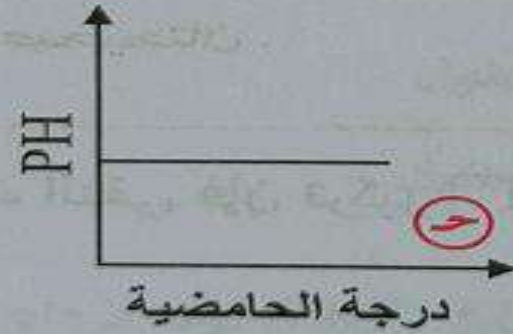


(٦)

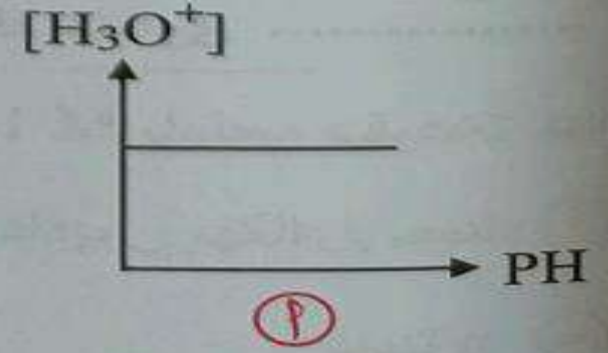
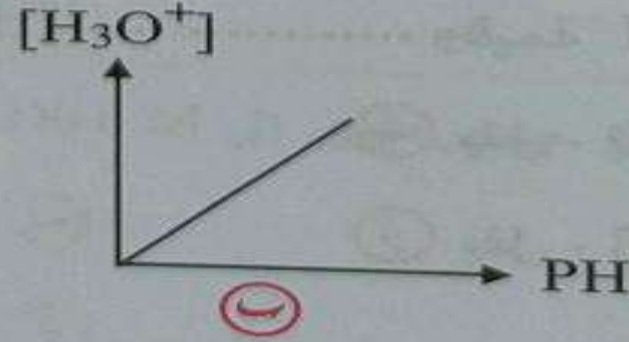
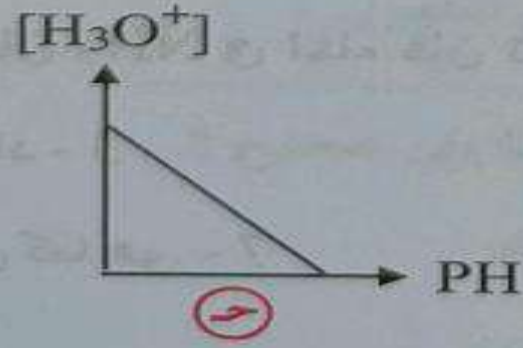


(٧)

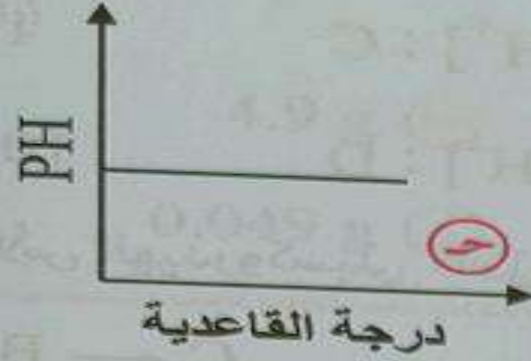
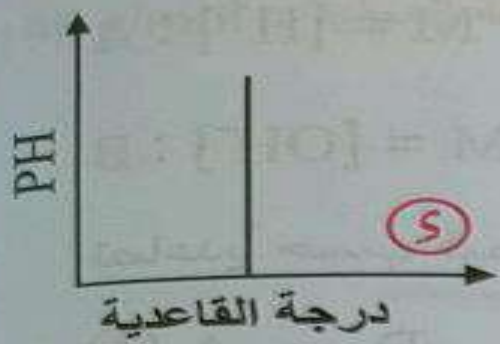
(٤٤) الشكل البياني الذي يمثل العلاقة بين قيمة pH ودرجة الحمضية للمحلول :



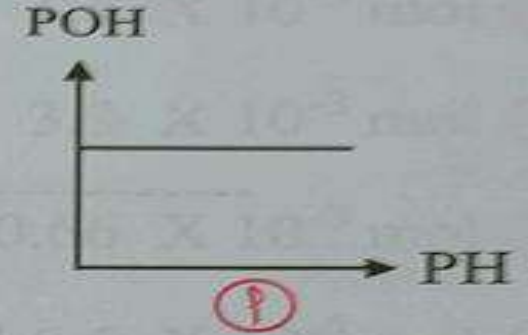
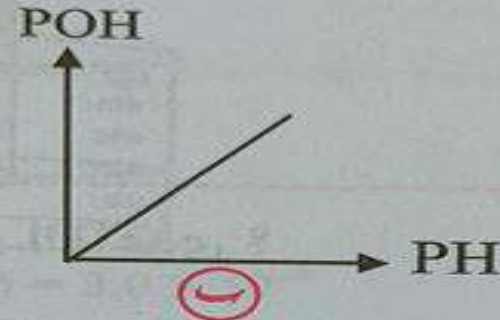
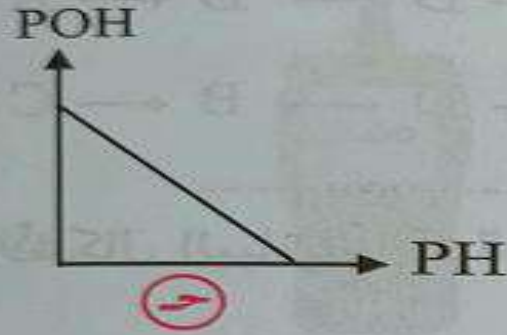
(٤٥) أى الأشكال البيانية الآتية يمثل العلاقة بين تركيز أيون الهيدرونيوم وقيمة pH لمحلول ؟



(٤٦) الشكل البياني الذي يمثل العلاقة بين قيمة pH ودرجة القاعدية للمحلول :



(٤٧) الشكل البياني الذي يمثل العلاقة بين قيمة الأس الهيدروكسيلى والأس الهيدروجيني :



الشكل المقابل : يمثل منحنى pH لعملية معايرة حمض
بمحلل هيدروكسيد الصوديوم.

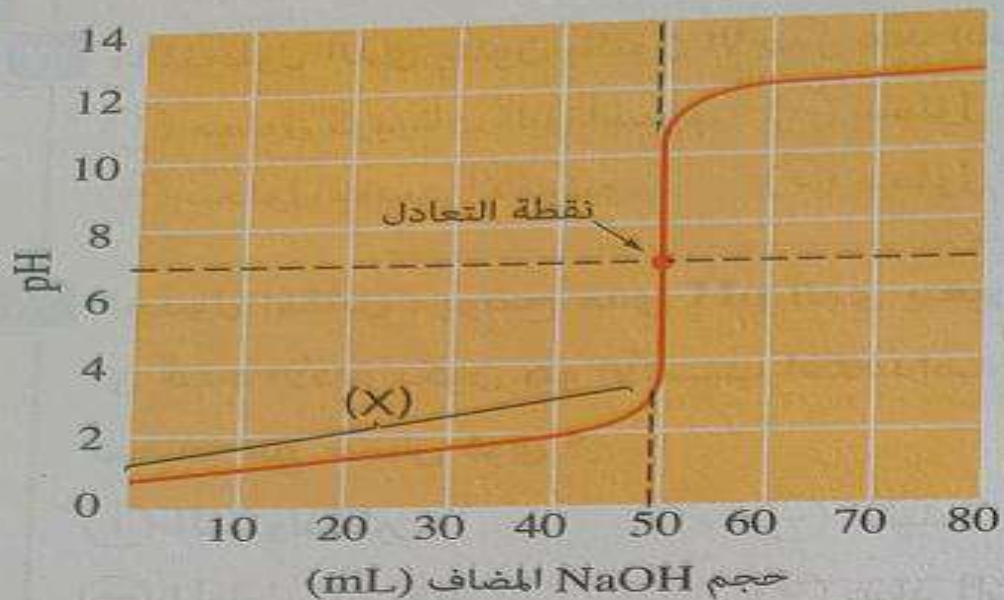
أى مما يلى يعبر عن المواد الموجودة في حيز التفاعل
في الفترة (X) من عملية المعايرة ؟

أ) الكثير من أيونات SO_3^{2-} (aq) ، H^+ (aq) ،
والقليل من أيونات Na^+ (aq)

ب) الكثير من أيونات Cl^- (aq) ، H^+ (aq) ،
والقليل من أيونات Na^+ (aq)

ج) القليل من أيونات Cl^- (aq) ، H^+ (aq) ، Na^+ (aq) ، OH^- (aq)

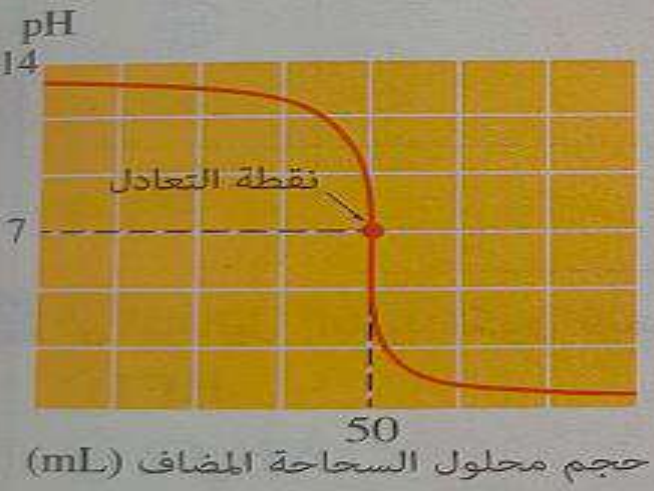
د) القليل من أيونات Cl^- (aq) ، H^+ (aq) ، Na^+ (aq)



الشكل المقابل : يمثل منحنى pH لعملية معايرة.

أى مما يأتي يُعبر عن تركيزات وحجوم المحاليل

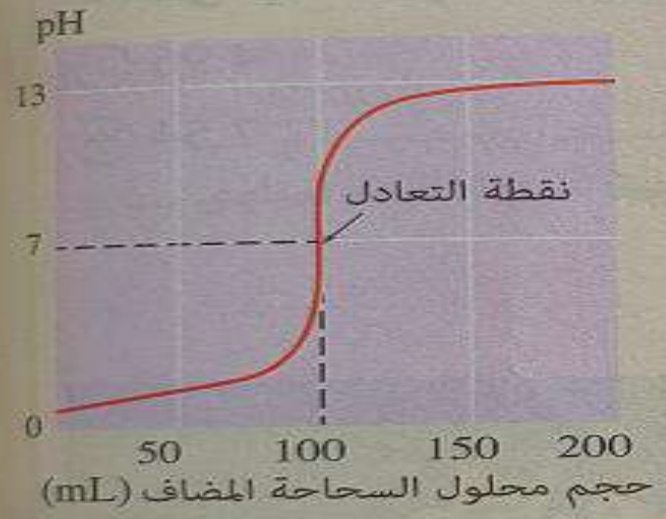
المستخدمة للوصول إلى نقطة التعادل ؟



الاختيارات	محلول الدورق المخروطى	محلول السحاحة
أ	HCl 50 mL تركيزه 1 M	NaOH 100 mL تركيزه 0.5 M
ب	HCl 50 mL تركيزه 0.5 M	NaOH 100 mL تركيزه 1 M
ج	NaOH 50 mL تركيزه 0.5 M	HCl 50 mL تركيزه 1 M
د	NaOH 100 mL تركيزه 0.5 M	HCl 50 mL تركيزه 1 M

الشكل المقابل : يمثل منحنى pH لعملية معايرة

- أ) حمض قوى بقاعدة قوية.
- ب) حمض قوى بقاعدة ضعيفة.
- ج) قاعدة قوية بحمض قوى.
- د) قاعدة ضعيفة بحمض قوى.



اختبار درس 4