

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



تدريبات على الوحدة الخامسة مع نموذج الإجابة

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف التاسع](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-11-05 17:46:52 | اسم المدرس: موزة السعدية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

[ملخص شامل للوحدة الرابعة الروابط الكيميائية](#)

1

[تمارين على درس تركيب الذرة](#)

2

[ملخص شرح وحل تمارين درس تركيب الذرة](#)

3

[ملخص شرح درس المخاليط](#)

4

[ملخص شرح درس حالات المادة](#)

5

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الخامسة)

١ (يعتبر تكون النفط من التفاعلات ----- بينما يعتبر خبز الكعك أو الخبز من التفاعلات ----- أما احتراق شريط الماغنيسيوم في الهواء من التفاعلات ----- (أكمل) .

٢ (صل بين المفاهيم في العمود الأول وما يناسبها في العمود الثاني :

التفاعل الذي يطلق الحرارة الناتجة منه نحو محيطه الخارجي .	أ
التفاعل الذي يمتص الحرارة التي يحتاجها من محيطه الخارجي .	ب
كمية الطاقة التي تحتاج إليها الجزيئات لحدوث التفاعل والبدء بتفكيك الروابط .	ج
مادة تزيد معدل سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تتغير كيميائياً في نهاية التفاعل ولا تستهلك خلال هذا التفاعل .	د
نسبة التغير الذي يحدث في كمية إحدى المواد المتفاعلة أو الناتجة خلال مدة زمنية معينة .	هـ

١	معدل سرعة التفاعل الكيميائي
٢	العامل الحفاز
٣	التفاعل الطارد للحرارة
٤	التفاعل الماص للحرارة
٥	طاقة التنشيط

٣ (ضع (✓) أمام العبارة الصحيحة في الجدول أدناه :

م	العبارة	صواب	خطأ
١	تستخدم ساعة الإيقاف لقياس كتلة المواد .		
٢	تستخدم السحاحات والماصات كأدوات خلال عمليات المعايرة .		
٣	تفاعلات الاحتراق تكون دائماً طاردة للحرارة .		
٤	تحدث التفاعلات الكيميائية بنفس معدلات سرعة .		

٤ (احسب معدل سرعة التفاعل لكل من التفاعلات الآتية :

أ) تفاعل ينتج ٤٥ مل من غاز ثاني أكسيد الكربون في ١٥ ثانية؟

ب) تفاعل يستهلك (٥ , ٢ جرام) من غاز الأوكسجين خلال ٣ ثوان؟

٥) أجرى أحد طلاب الصف التاسع التجربة أدناه لدراسة أحد العوامل المؤثرة في معدل سرعة التفاعل الكيميائي:

أ) العامل المراد دراسته في التجربة (العامل المستقل)

هو

ب) التفاعل الأسرع في الكأس

ج) فسر سبب اختيارك في الجزئية (ب)؟



تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الخامسة)

٦ (أجرى طالب التجربة أدناه للتعرف على تأثير أحد العوامل في معدل سرعة التفاعل الكيميائي ، حيث استخدم المبيض بكميتين مختلفتين في إزالة البقع عن القمصان :

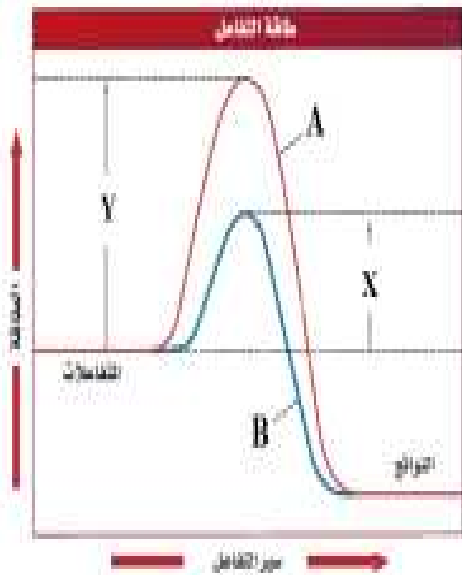


- أ) العامل المراد دراسته في التجربة (العامل المستقل) هو _____
- ب) التفاعل الأسرع هو في القميص _____
- ج) فسر سبب اختيارك في الجزئية (ب) ؟

٧ (ادرس الشكل أدناه ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

أ) العامل الذي تم دراسته ، والذي يمثله الشكل هو _____

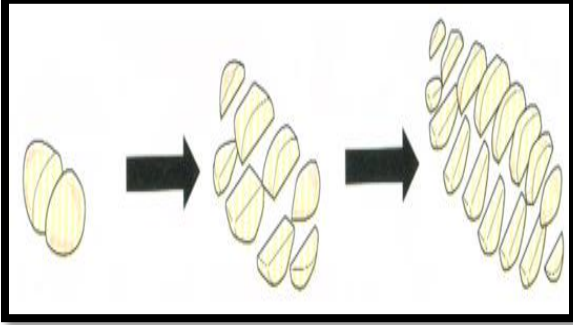
ب) المنحنى الذي يمثل التفاعل الذي تم استخدام العامل به هو :

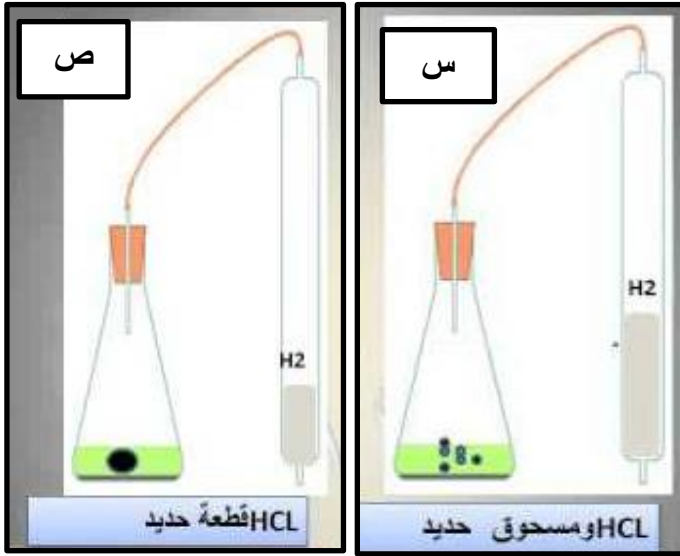


- ○ A
- ج) فسر سبب اختيارك في الجزئية (ب) ؟

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الخامسة)

٨) فسر " عند سلق البطاطا أو أي نوع آخر من الخضار يفضل تقطيعها إلى قطع صغيرة بدلاً من قطع كبيرة " ؟





٩) أجرى أحد طلاب الصف التاسع التجربة أدناه لدراسة أحد العوامل المؤثرة في معدل سرعة التفاعل الكيميائي :

أ) العامل المراد دراسته في التجربة

(العامل المستقل) هو -----

ب) التفاعل الأسرع في الكأس -----

ج) فسر سبب اختيارك في الجزئية (ب) ؟

د) الغاز الناتج من التفاعل هو ----- ويتم تجميعه وقياس حجمه

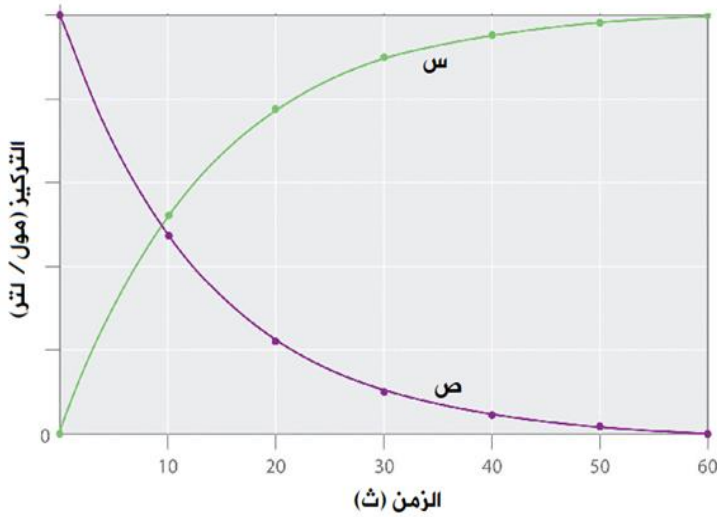
عن طريق ----- أو -----

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الخامسة)

١٠) التفاعل الأسرع من بين التفاعلات أدناه هو (أختار) :

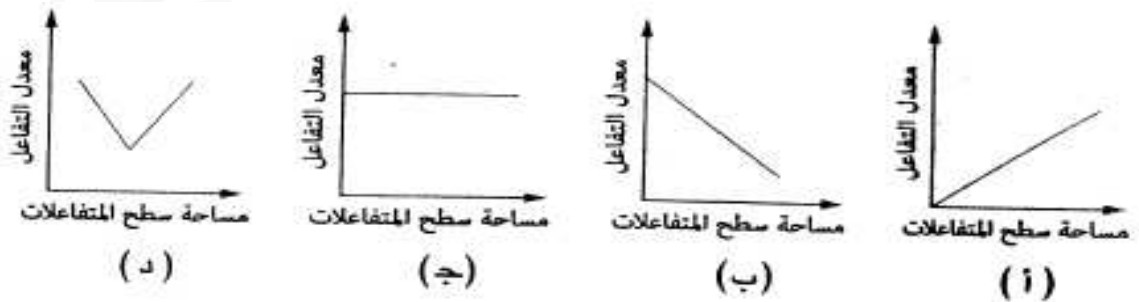
التفاعل	الخاصين	تركيز حمض الهيدروكلوريك	درجة حرارة التفاعل (س°)
س	قطع كبيرة	٠,٢٥	٣٠
ص	قطع صغيرة	٠,٥٠	٣٠
ع	قطع كبيرة	٠,٢٥	٦٠
ل	قطع صغيرة	٠,٥٠	٦٠

١١) اختار الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة :

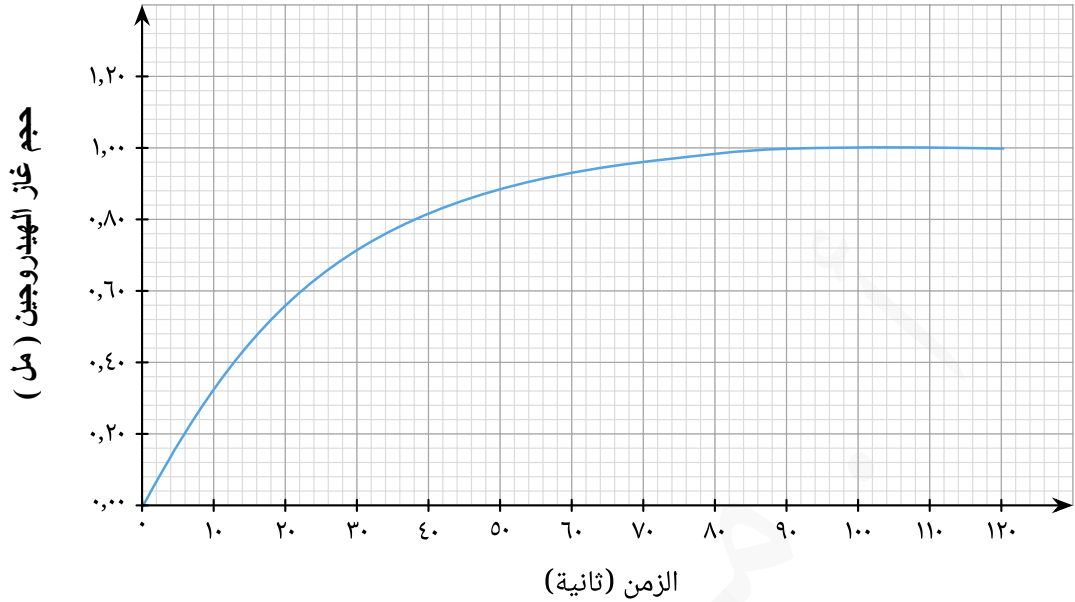


م	س	ص
أ	المتفاعلات	النواتج
ب	النواتج	النواتج
ج	المتفاعلات	المتفاعلات
د	النواتج	المتفاعلات

١٢) اختار الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة :



١٣) ادرس الشكل أدناه ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :



أ) حجم الغاز الناتج بانتهاء هذا التفاعل =

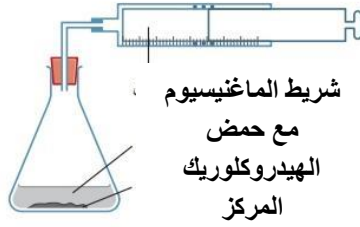
ب) الزمن المستغرق لاستهلاك المواد المتفاعلة =

ج) الزمن الكلي لانتهاء التفاعل =

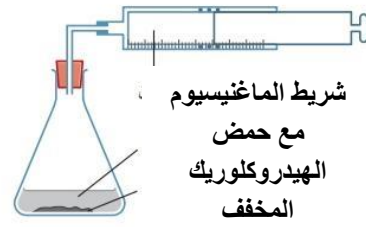
د) ما معدل سرعة التفاعل بدلالة حجم الغاز الناتج لكل ثانية ؟

.....
.....
.....

١٤ (ادرس الشكل أدناه ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :



التفاعل ص



التفاعل س

أ) المواد المتفاعلة هي

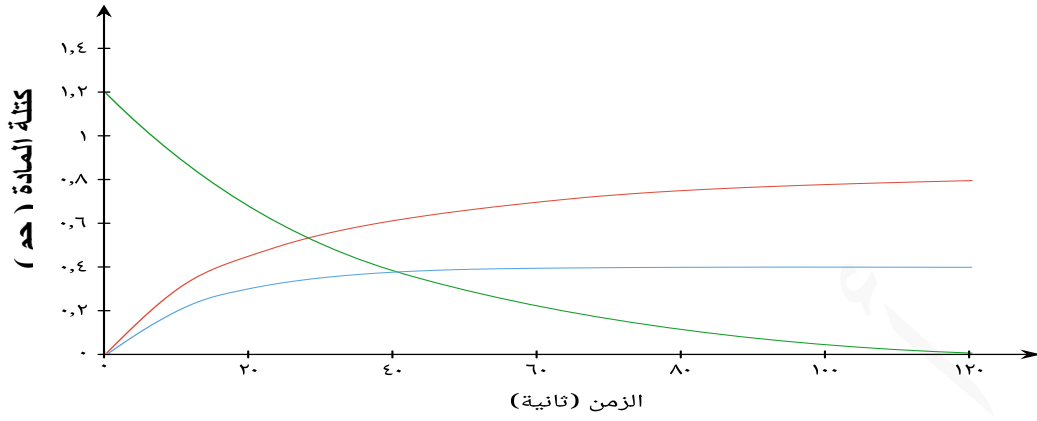
ب) العامل (المستقل) المراد دراسته في التفاعل هو

ج) التفاعل الذي يكون معدل حدوثه أسرع هو (التفاعل س / التفاعل ص) ،،، أختار

د) فسر سبب اختيارك في الجزئية (ج) ؟

.....
.....
.....

١٥) ادرس الشكل أدناه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :



— A
— B
— C

أ) كمية المواد المتفاعلة في بداية التفاعل =

ب) الزمن الكلي لحدوث التفاعل =

ج) المعادلة التي تمثل التفاعل هي

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الخامسة)

الدرجة	الإجابة	م
	البطيئة / المتوسطة / السريعة .	١
	(١ / هـ) ، (٢ / د) ، (٣ / أ) ، (٤ / ب) ، (٥ / ج) .	٢
	(١ / خطأ) ، (٢ / صواب) ، (٣ / صواب) ، (٤ / خطأ) .	٣
	<p>أ) معدل سرعة التفاعل = تغير كمية مادة متفاعلة أو مادة ناتجة / التغير في الزمن</p> <p>$45 = 15 / \text{ثانية مل}$</p> <p>$3 = \text{ثانية مل}$</p> <p>ب) معدل سرعة التفاعل = تغير كمية مادة متفاعلة أو مادة ناتجة / التغير في الزمن</p> <p>$2,5 = 3 / \text{ثواني جرام}$</p> <p>$0,83 = \text{ثانية مل}$</p>	٤
	<p>أ) تأثير درجة الحرارة على معدل سرعة التفاعل الكيميائي .</p> <p>ب) التفاعل (ب)</p> <p>ج) لأن بزيادة درجة الحرارة (الماء الساخن) يؤدي إلى اكتساب الجزيئات طاقة حركية أكبر وبالتالي تزداد عدد التصادمات الفعالية مما يؤدي إلى زيادة معدل سرعة التفاعل الكيميائي .</p>	٥

	<p>٦ (أ) تأثير التركيز على معدل سرعة التفاعل الكيميائي .</p> <p>(ب) ٢</p> <p>(ج) لأن زيادة التركيز تزداد عدد جزيئات المواد المتفاعلة وبالتالي تزداد عدد التصادمات الفعالة وبالتالي يزداد معدل سرعة التفاعل الكيميائي .</p>	
	<p>٧ (أ) العامل الحفاز</p> <p>(ب) B</p> <p>(ج) لأن عند إضافة العامل الحفاز يعمل على زيادة معدل سرعة التفاعل الكيميائي من خلال خفض أو تقليل طاقة التنشيط وبالتالي تزداد عدد التصادمات فتزيد التصادمات الفعالة .</p>	
	<p>٨ (أ) تأثير مساحة السطح على معدل سرعة التفاعل الكيميائي .</p> <p>(ب) س</p> <p>(ج) لأن زيادة مساحة السطح تؤدي إلى زيادة عدد التصادمات فتزيد التصادمات الفعالة فيؤدي ذلك إلى زيادة معدل سرعة التفاعل الكيميائي فينضج الطعام بشكل أسرع .</p>	
	<p>٩ (أ) تأثير مساحة السطح على معدل سرعة التفاعل الكيميائي .</p> <p>(ب) س</p> <p>(ج) لأن زيادة مساحة السطح تؤدي إلى زيادة عدد التصادمات فتزيد التصادمات الفعالة فيؤدي ذلك إلى زيادة معدل سرعة التفاعل الكيميائي .</p> <p>(د) الهيدروجين المحقن / الإزاحة السفلية للماء</p>	

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الخامسة)

ل	١٠
د	١١
أ	١٢
أ) ١,٠٠ مل ب) ٩٠ ثانية ج) ١٢٠ ثانية د) معدل سرعة التفاعل = تغير كمية مادة متفاعلة أو مادة ناتجة / التغير في الزمن	١٣
	$= 1,00 \text{ مل} / 90 \text{ ثانية}$ $= 0,01 \text{ مل} / \text{ثانية}$
أ) الماغنيسيوم ، حمض الهيدروكلوريك ب) تأثير التركيز على معدل سرعة التفاعل الكيميائي ج) التفاعل ص د) لأن زيادة التركيز تزداد عدد جزيئات المواد المتفاعلة وبالتالي تزداد عدد التصادمات الفعالة وبالتالي يزداد معدل سرعة التفاعل الكيميائي .	١٤
أ) ١,٢ جم ب) ١٢٠ ثانية ج) $C \longrightarrow A + B$	١٥