تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع
المناهج العمانية

www.alManahj.com/om

الملف اختبار تجريبي للاختبار النهائي نموذج ثان وفق منهج كامبردج



روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

| | | | |
|---|---|---|---|
| التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات |

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

| | |
|---|---|
| 1 | الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج) |
| 2 | كتاب الطالب وفق منهج كامبردج |
| 3 | كتاب النشاط وفق منهج كامبردج |
| 4 | كتاب دليل المعلم وفق منهج كامبردج في الوحدتين الأولى والثانية مع حل الأنشطة |
| 5 | كتاب دليل المعلم وفق منهج كامبردج |

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

**امتحان تجريبي للصف التاسع (مباشر )**
**للفصل الدراسي الأول – الدور الأول**
**للعام الدراسي 1442/ 1443هـ - 2021/ 2022م**

- **المادة: كيمياء**
- **زمن الإجابة: ساعة**
- **عدد صفحات أسئلة الامتحان: (10) صفحات.**
- **الإجابة في الورقة نفسها.**

| | | | |
|---|---|---|---|
| **اسم الطالب** | | | |
| **المدرسة** | | **الصف** | |

**تعليمات الامتحان:**

- أجب عن جميع الأسئلة في الفراغ المخصص في ورقة الأسئلة.
- وضح كل خطوات حلك في دفتر الأسئلة.
- يسمح باستخدام الآلة الحاسبة المسموح بها في جميع المواد **عدا** مادة الرياضيات للصفوف 5 – 7 فقط.
- تأكد من اكتمال صفحات أسئلة الامتحان وفق العدد الموضح أعلاه.

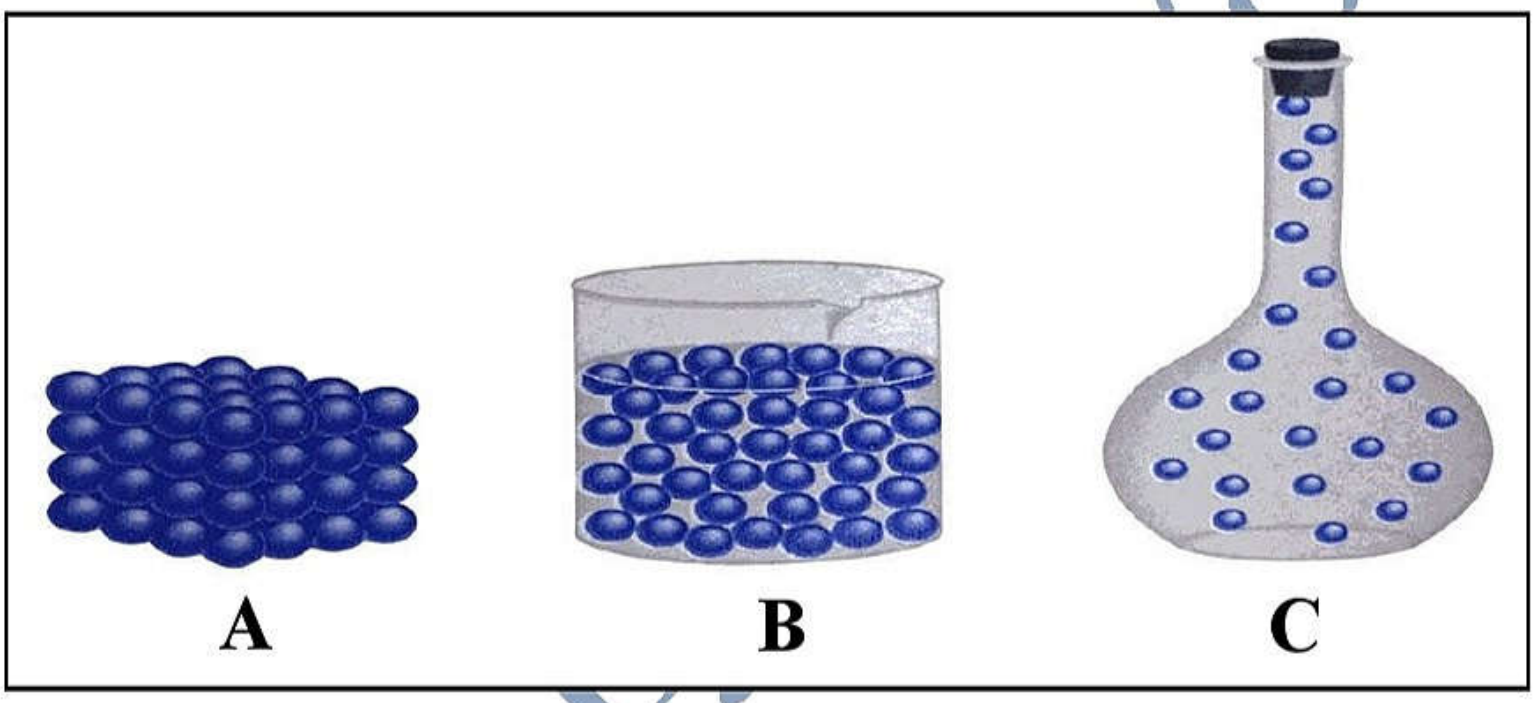
| السؤال | الدرجة | | التوقيع بالاسم | |
|---|---|---|---|---|
| | بالأرقام | بالحروف | المصحح الأول | المصحح الثاني |
| 1 | | | | |
| 2 | | | | |
| 3 | | | | |
| 4 | | | | |
| 5 | | | | |
| 6 | | | | |
| 7 | | | | |
| 8 | | | | |
| 9 | | | | |
| 10 | | | | |
| المجموع | | | جمعه | مراجعة الجمع |
| المجموع الكلي | | | | |

**تابع امتحان الصف ...التاسع..... المادة....الكيمياء..... الفصل الدراسي الأول الدور: .الأول.. للعام الدراسي 1442/ 1443هـ - 2021/ 2022م**

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأول:

(أ) في الشكل الآتي توجد مادة في حالاتها الثلاث . الخيار الذي يصف الشكل بصورة صحيحة هو : (ظلل الإجابة الصحيحة ) ( درجة واحدة )



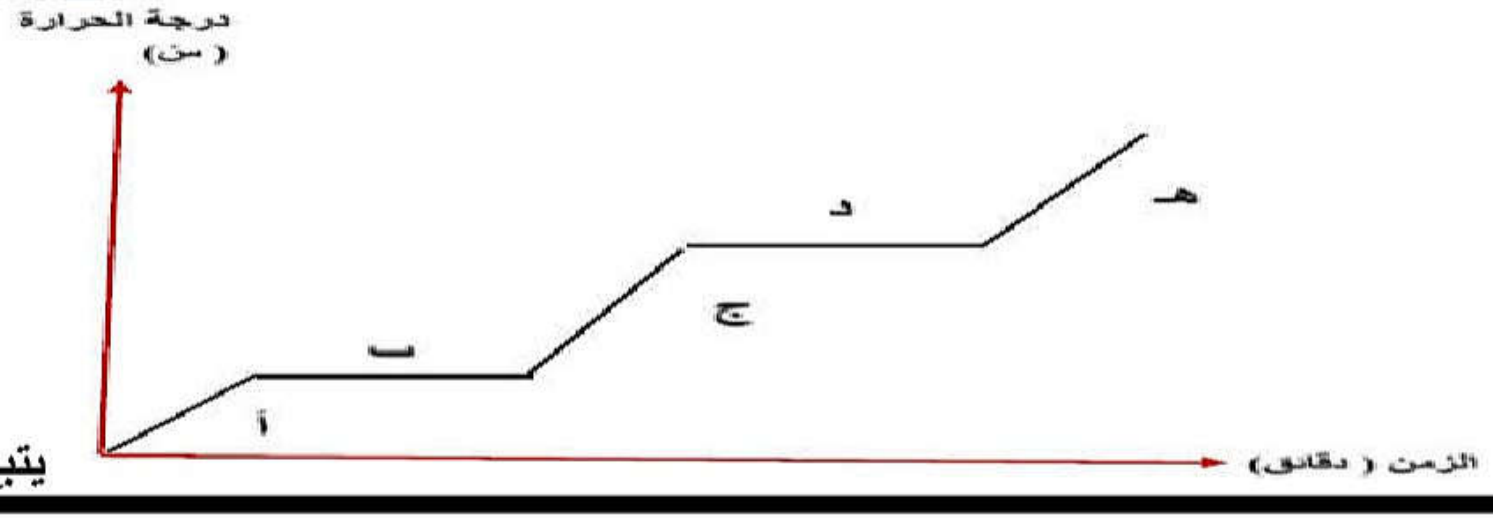

○ المادة (A) لها كثافة منخفضة و (C) كثافة مرتفعة .

○ المادة (A) لاتتدفق والمادة (B) لا تتدفق

○ المادة (B) لها شكل محدد والمادة (C) ليس لها شكل محدد

○ المادة (B) لها حجم محدد والمادة (C) ليس لها حجم محدد

(ب) المخطط البياني الآتي يمثل منحنى التبريد لأحد المواد أدرسيه ثم أجيبي عن الأسئلة التي تليه :




يتبع/2

تابع امتحان الصف .التاسع. المادة.الكيمياء الفصل الدراسي الأول الدور: الأول . للعام الدراسي 1442/ 1443هـ - 2021/ 2022م

تابع السؤال الأول:

1- المادة التي يمثلها المنحنى :

○ مادة نقية .

○ مادة غير نقية . (ظلل الإجابة الصحيحة )

فسر ذلك ؟ .....

.....(درجتان )

2- ماذا يحدث لدرجة غليان المادة عند وضعها في منطقة ضغط مرتفع؟

.....

.....(درجة واحدة )

السؤال الثاني :

زاوج بين المخلوط وطريقة فصله :

| المخلوط | طريقة الفصل |
|---|---|
| الرمل والماء | التقطير التجزيئي |
| ماء البحر | التقطير |
| خليط الإثانول والماء | الكروموتوجرافيا |
| مكونات ملونات الطعام | الترشيح |

( درجتان )

almanahj.com/om

يتبع/3

almanahj.com/om

السؤال الثالث :

(أ)- مالمقصود بكل من :

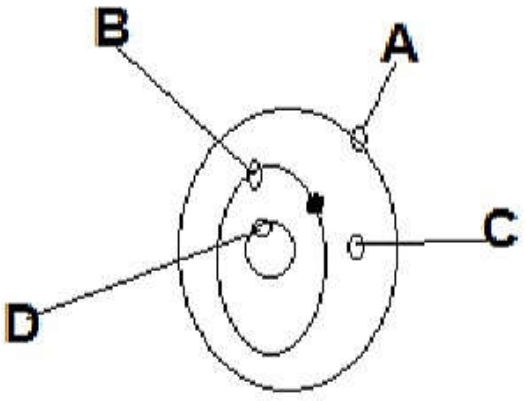
1- الجزئ هو .....

.....(درجة واحدة )

2- الأيون هو .....

.....(درجة واحدة )

(ب) – يمثل الشكل المقابل مستويات الطاقة في ذرة الهيدروجين . عند إمرارا تيار كهربائي في أنبوبة تفريغ تحتوي على كمية من الهيدروجين فإن الالكترون الموضح بالشكل سينقل إلى الموضع المشار إليه بالرمز:




○ A
○ B
○ C
○ D

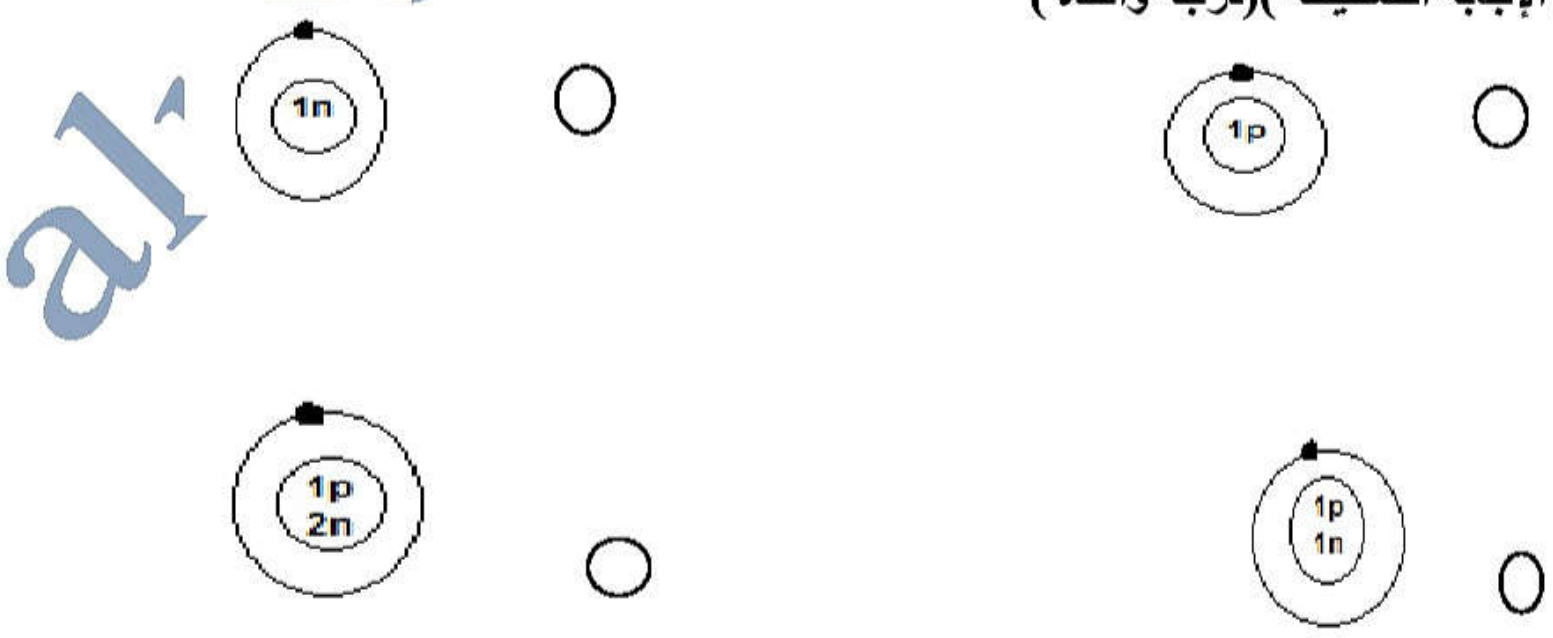
(ج) أكملي الجدول الآتي : (درجة واحدة )

| رمز العنصر | عدد الإلكترونات | عدد النيترونات | عدد البروتونات | العدد الكتلي |
|---|---|---|---|---|
| P | 15 | | | 31 |
| Na | 11 | 12 | | |

السؤال الرابع:

(أ)- للهيدروجين ثلاث نظائر هي : الهيدروجين ($^{1}H_{1}$) ، الديوتيريوم( $^{2}H_{1}$ ) ,التيريتيوم( $^{3}H_{1}$ ) . فإذا علمتي أن (n : نيترون , p: بروتون ) فإن جميع التراكيب الإلكترونية الآتية تمثل نظائر الهيدروجين ماعدا :

( ظللي الإجابة الصحيحة )(درجة واحدة )



تابع السؤال الرابع :

(ب) ضع علامة ( √ ) في المكان المناسب : (درجتان )

| العبارة | صح | خطأ |
|---|---|---|
| تكون المواد في المخلوط ممزوجة معا ولا يحدث تفاعل بينها | | |
| لا يمكن ان تتغير نسب المواد الموجودة في المخلوط | | |
| تتفاعل المواد معا لتكون مخلوطا جديدا | | |
| يمكن فصل المواد الموجودة في المخلوط بطرق فيزيائية | | |

(ج) 1- إرسمي التوزيع الإلكتروني لذرة عنصر الكبريت $S_{16}$ . (درجةواحدة )

2- العنصر المشابه لسلوك الكبريت في تفاعلاته هو : (ظلل الإجابة الصحيحة )

○ $C_{12}$

○ $O_8$

فسر إجابتك ؟

.....

.....

(درجة واحدة )

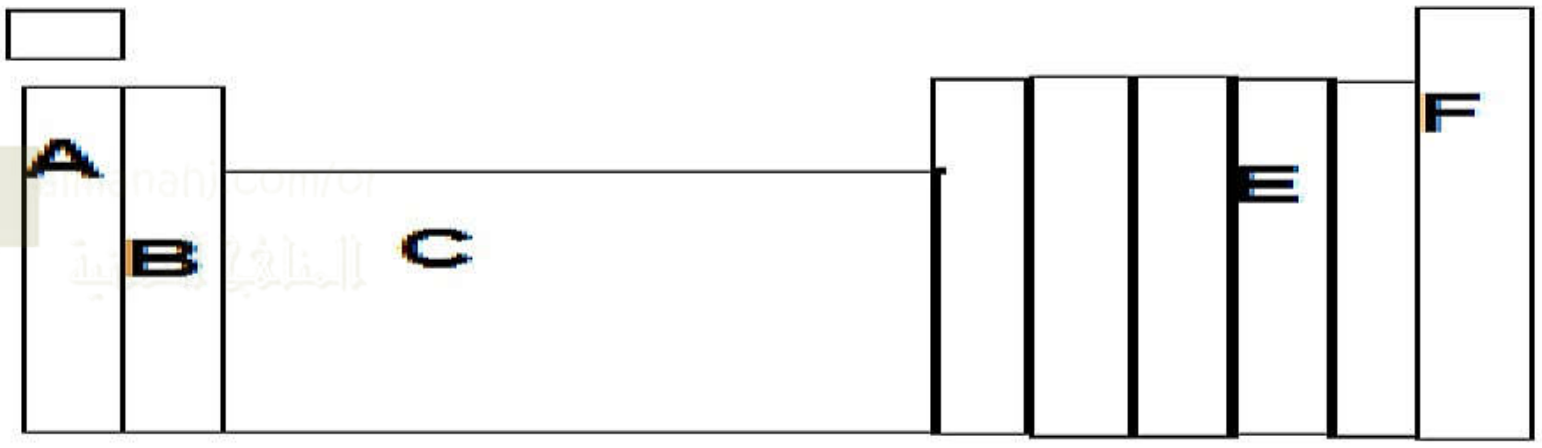
almanahj.com/

يتبع/5

almanahj.com/om
المناهج العمانية

السؤال الخامس :

**(أ) ادرس الشكل الآتي ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :**




1- أكمل الجدول الآتي : (درجتان )

| العبارة | الرمز |
|---|---|
| عنصر من الغازات النبيلة | |
| عنصرمحلوله قادر على توصيل الكهرباء | |
| عنصر لونه أصفر غير لامع وهش | |
| عنصر انتقالي . | |

2- فسر . لم يدرج الفولاذ والبرونز في الجدول الدوري رغم أنه يطلق عليها بالفلزات في الحياة اليومية .

.....

.....(درجة واحدة )

السؤال السادس :

**(أ) جميع مايلي من صفات الفلزات ماعدا :**

**( ظلل الإجابة الصحيحة )**

- ○ صلدة وكثيفة في العادة
- ○ موصلة جيدة للكهرباء والحرارة
- ○ ليست رنانة
- ○ أغلبها لونها رمادي

**(درجة واحدة )**

يتبع/6



almanahj.com

تابع السؤال السادس:

(ب ) إذا علمت أن العدد الذري للعنصر (X) يساوي 9 . فأجب عما يأتي :

1- أكتب التوزيع الإلكتروني لهذا العنصر .....(درجة )
2- ينتمي العنصر للدورة ..... والمجموعة .....(درجة )
3- تنبأ بخصائص العنصر وحالته الفيزيائية من خلال موقعه في الجدول الدوري .

.....

.....(درجة )

---

السؤال السابع :

(أ) إذا كان المركب (A) قليل الذوبان في الماء، بينما المركب (B) يذوب في الماء بشدة فإن محلول: (ظلل الإجابة الصحيحة )

○ (A) أكثر توصيلا للتيار الكهربائي من محلول (B)
○ كل من (A) و (B) يوصلان التيار بنفس الكفاءة
○ (B) أكثر توصيلا للتيار الكهربائي من محلول (A)
○ لا يمكن لكل من (A) و(B) من توصيل التيار الكهربائي ( درجة )

(ب) أكمل العبارة الآتية : ( درجتان )
عند إرتباط فلز ب .....يتكون مركب .....وعن إرتباط لافز ب.....يتكون مركب ..... .

(ج) أكتبي صيغة مركب بروميد الألمنيوم . (درجة واحدة )

.....

.....

.....

almanahj.com/om

يتبع/7

almanahj.com/om
المناهج العمانية

السؤال الثامن :

(أ) قام أحمد باستكشاف خصائص مركبين (A-B) أحدهما تساهمي والثاني أيوني وحصل على النتائج الموضحة في الجدول الآتي أدرسيه ثم أجيبي عن الأسئلة التي تليه :

| المركب | الحالة الفيزيائية | الذوبان في الماء | الذوبان في $CCl_4$ | الإنصهار |
|---|---|---|---|---|
| A | صلب | يذوب | لايذوب | لاينصهر بسهولة |
| B | سائل | لايذوب | يذوب | ينصهر |

(1) إذا كانت المواد المستخدمة في التجربة هي كلوريد البوتاسيوم والزيت فصنفي المركبين للرموز التي مثلتها في التجربة : (درجة )

الرمز الذي مثل كلوريدالبوتاسيوم هو .....

الرمز الذي مثل الزيت هو .....

( 2 ) حددي نوع الرابطة في كل من : ( درجة )

A به رابطة .....

B به رابطة .....

(ب) ارسمي التمثيل النقطي لكيفية تكون الرابطة في NH3 (درجة واحدة )

(ج) تنبأ بالخاصية التي جعلت الماس مناسبا للإستخدام في صناعة الأدوات المستخدمة في حفر آبار النفط .

.....

.....(درجة )

يتبع/8

تابع السؤال الثامن :

(د) المعادلة الآتية تمثل تكوّن رابطة كيميائية بين عنصري البوتاسيوم (k) واليود (I) .

$$\dot{K} + \cdot\underset{\cdot\cdot}{\overset{\cdot\cdot}{I}}: \longrightarrow K^+ + [:\underset{\cdot\cdot}{\overset{\cdot\cdot}{I}}:]^-$$

أي البدائل الآتية صحيحة بناء على المعادلة ؟ (درجة واحدة )

| | نوع الرابطة | الصيغة الكيميائية للمركب |
|---|---|---|
| ○ | أيونية | KI7 |
| ○ | تساهمية | KI |
| ○ | أيونية | KI |
| ○ | تساهمية | K7I |

---

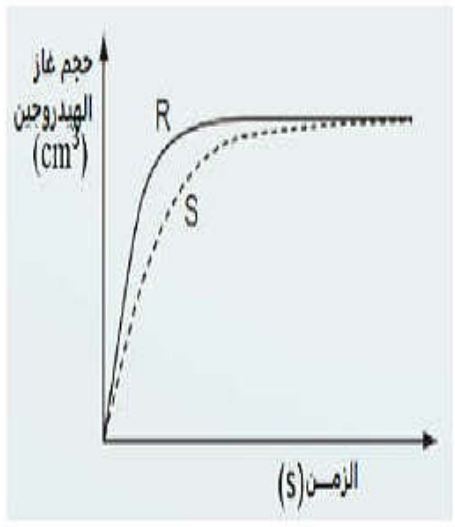
السؤال التاسع :

(أ) جميع ما يلي يؤدي إلى حدوث احتراق انفجاري عدا: (ظلل الإجابة الصحيحة )

○ غبار الفحم المتطاير أثناء عملية التنقيب عن الفحم في المناجم.
○ ترك كميات كبيرة من الحديد معرضاً لدرجات حرارة مرتفعة طوال العام في الخلاء.
○ ارتفاع درجة الحرارة في وجود شرارة كهربية داخل ورشة لتقطيع لأخشاب.
○ غبار دقيق القمح في مطاحن القمح الكبرى

(درجة واحدة )

(ب) قام طالب بدراسة العوامل المؤثرة على سرعة تفاعل الماغنيسيوم مع حمض الكبريتيك والمنحنى البياني يوضح نتائج محاولتينR وS .أكملي الجدول التالي:




| العبارة | صواب | خطأ |
|---|---|---|
| تم اضافة عامل حفاز في S | | |
| تركيز الحمض في R أكثر من تركيز الحمض في S | | |
| حجم حبيبات مسحوق الماغنيسيوم في R أكبر منها في S | | |
| درجة الحرارة في R أقل منها في S | | |

(ج) مالمقصود بكل من :

1- العامل الحفاز

.....

.....(درجة واحدة )

2- طاقة التنشيط :

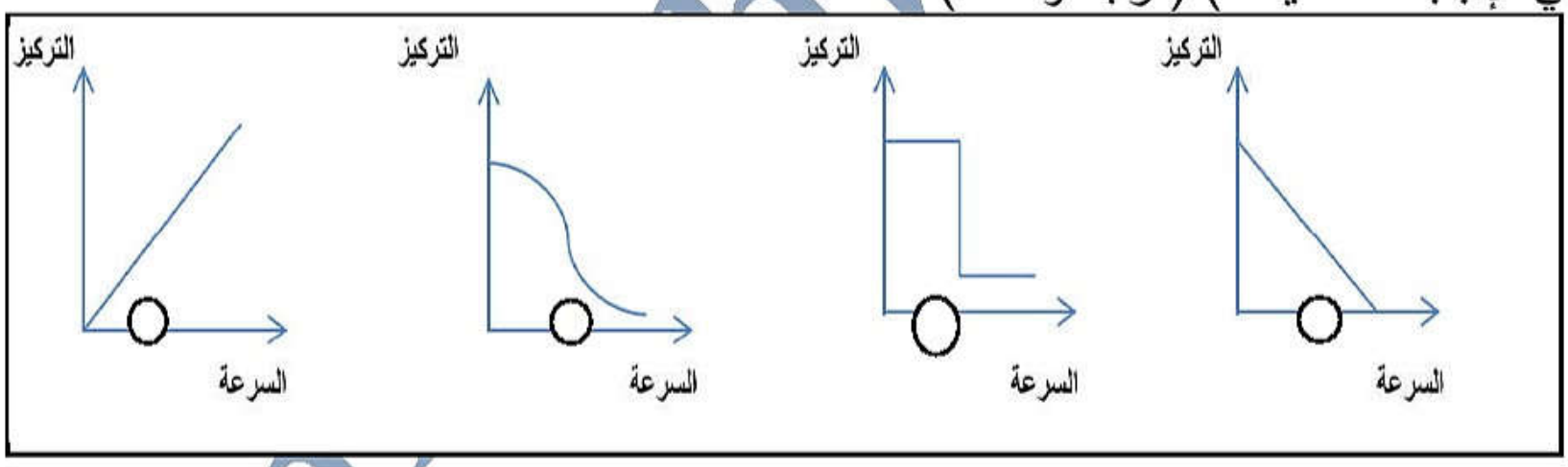
.....

.....(درجة واحدة )

السؤال العاشر:

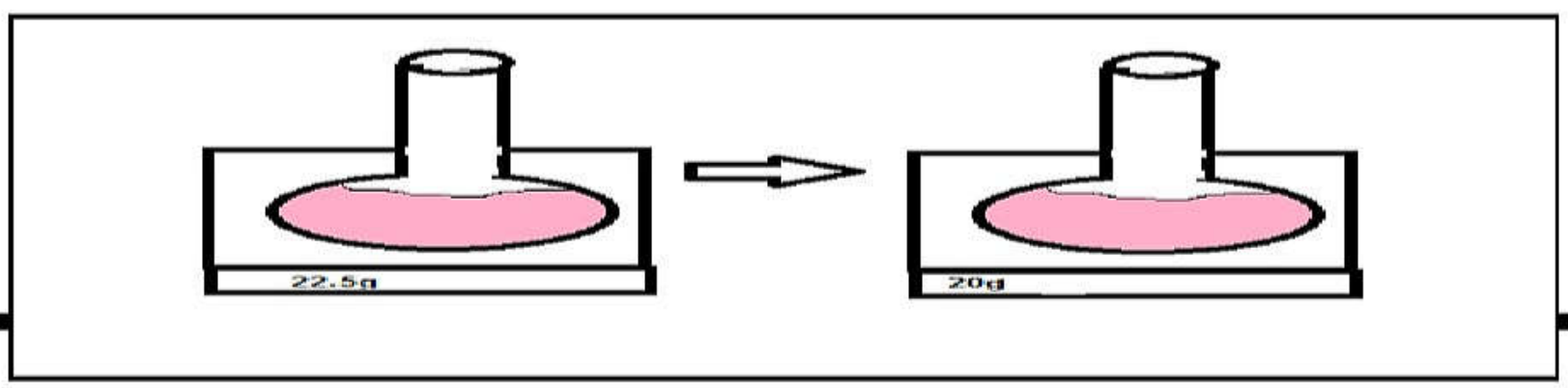
(أ) الرسم الذي يوضح العلاقة بين معدل سرعة التفاعل الكيميائي وزيادة تركيز أحد المواد المتفاعلة هو :

( ظللي الإجابة الصحيحة ) (درجة واحدة )




(ب) من خلال التجربة الآتية أحسبي معدل سرعة التفاعل الموضح بالشكل الآتي إذا علمتي أن الزمن المستغرق 30ثانية من خلال المعادلة والشكل استنتجي المادة التي ستعتمدين عليها في القياس .

$$2Mg + 2HCl \longrightarrow MgCl_2 + H_2$$



( 10)

.....

.....

.....(درجتان )

(ج) فسر : ( تمتلك التفاعلات المختلفة طاقة تنشيط مختلفة) .

.....

.....(درجة واحدة)

almanahj.com

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.