

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة شمال الشرقية ومسقط

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 07:59:57 2024-01-01

## 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

[الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة شمال  
الباطنة والداخلية](#)

1

[المراجعة النهائية للمادة](#)

2

[مواصفات الورقة الامتحانية](#)

3

[أوراق عمل وتمارين لموضوع العوامل المؤثرة على معدل سرعة  
التفاعل](#)

4

## المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

[شرح درس العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل](#)

5

5

1- درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة النقية من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية:  
 الانصهار  التجمد  التبخر  التكثف

( ) [ 1 ]



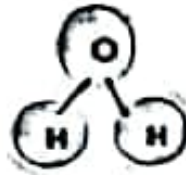
الشكل (1-2)

- بوضح الشكل (1-2) تجربة قام بها باسم لمعرفة سرعة انتشار الجزيئات بين المادة (A) والمادة (B) فتكونت سحابة بيضاء عند الموقع (X)

2- حدد المادة الأسرع في الانتشار مع تفسير اجابتك؟

( ) [ 2 ]

3- صنف المواد التالية حسب نوع الجسيم (ذرة/ جزيء/ أيون)؟



\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

( ) [ 2 ]

- اجري فحص لثلاثة لاعبين لإختبار تناولهم لنوع معين العقاقير باستخدام طريقة الكروماتوجرافيا لفصل المواد كما في الشكل الاتي:

اللاعب	اللاعب	اللاعب
(1)	(2)	(3)

4- اكتب رقم اللاعب الذي يخلو جسمه من العقار المنشط مع تفسير اجابتك؟

---



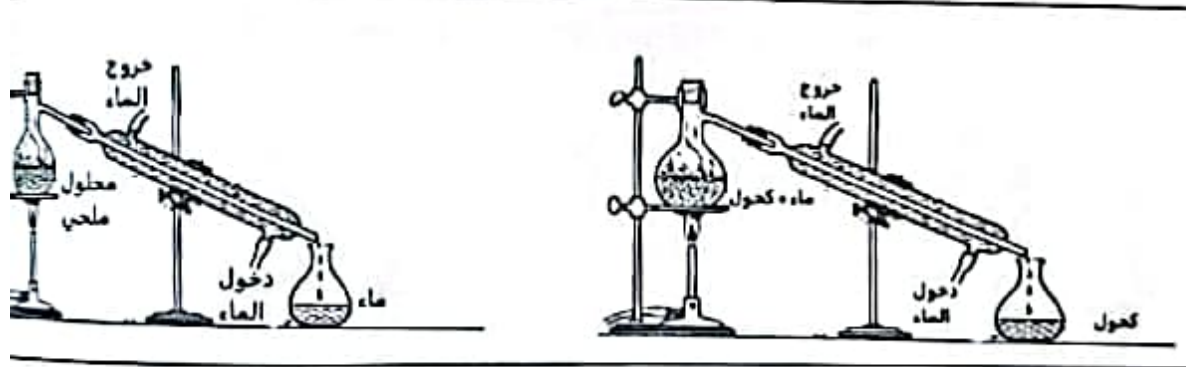
---



---

الشكل (1-4)

- الشكلين (1-5) و (2-5) المقابلين يمثلان طريقتين لفصل مخلوط ادرسه ثم اجب عن (5) و (6):



( الشكل 2-5 )

( الشكل 1-5 )

5- ما اسم طريقة الفصل في الشكل (1-5)؟

---

]

6- قارن بين الطريقتين في ( الشكل 1-5 ) و ( الشكل 2-5 ) من حيث نوع المواد التي يتم

---

4

7- يمثل الرمز  ${}_{11}^{23}\text{Na}$  عنصر ذرة الصوديوم عدد بروتونات العنصر تماوي؟  
(ظل اجابتك)

34

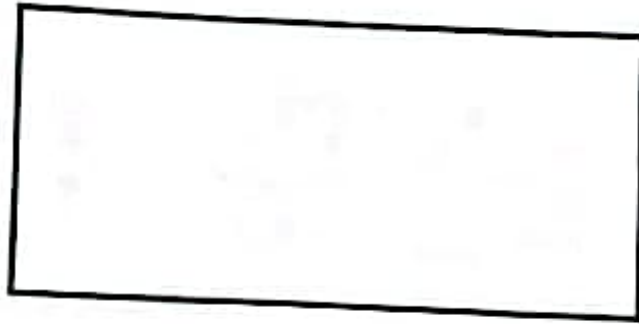
23

12

11

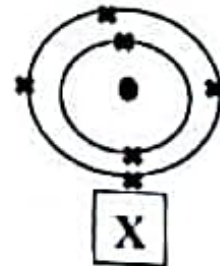
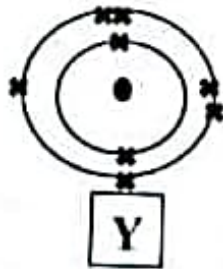
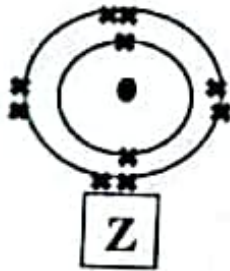
[1]

8- يمثل الرمز المجاور عنصر ذرة البوتاسيوم  ${}_{19}^{39}\text{K}$  ارسم التوزيع الإلكتروني له؟



[2]

- الشكل (1-9) يمثل ثلاث ذرات مختلفة (X, Y, Z) ادرسها جيدا ثم اجب عما يلي:



الشكل (1-9)

9- رمز العنصر الذي يمثل الغاز النبيل هو \_\_\_\_\_

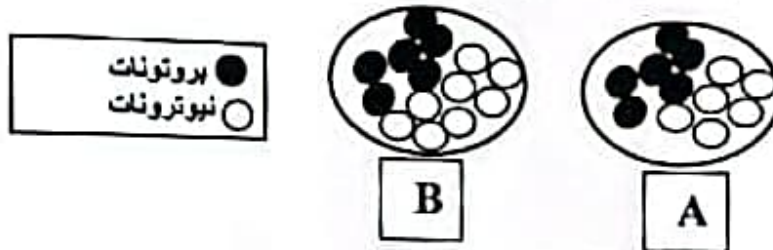
[1]

10- أكمل الجدول الآتي والذي يمثل مقارنة بين الجسيمات (الإلكترونات والبروتونات)

البروتونات	الإلكترونات	الخاصية
		الشحنة
		موقعها في الذرة

[2]

- الشكل (1-11) يوضح نواتي نظائر ذرة الكربون:



الشكل (1-11)

11- (A و B) نظائر لها نفس الخواص الكيميائية اذكر سبب ذلك ؟

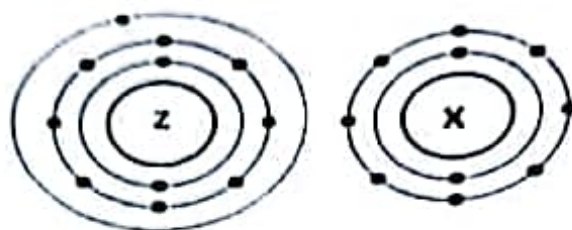
12- حدد العبارة التي تصف الفلزات واللافلزات ؟ (ظلل اجابتك)

اللافلزات	الفلزات	
جميعها صلب	موصلة جيدة للحرارة	<input type="checkbox"/>
كثافتها قليلة	حالتها سائلة ماعدا الزئبق صلب	<input type="checkbox"/>
موصلة جيدة للحرارة	تصدر صوت رنين	<input type="checkbox"/>
لا تصدر صوت رنين	كثافتها عالية	<input type="checkbox"/>



6

الشكل (1-13) يوضح التركيب الالكتروني للذرتين ( Z و X ) .



الشكل (1-13)

13- تتبأ برمز العنصر الأكثر نشاطا مع ذكر السبب ؟

( ) [ 2 ]

14- يمتلك عنصر الكالسيوم العدد الذري ( 20 ) حدد عدد الكترونات ذرة الكالسيوم وموقعه في الجدول الدوري من خلال التوزيع الالكتروني؟

( ) [ 3 ]

15- أحد المركبات التالية مركبا أيونيا ؟ (ظلل اجابتك)

HF

HC

CO<sub>2</sub>

CaCl<sub>2</sub>

) [ 1 ]

- الشكلين (1-16) و (2-16) يمثلان دائرتين كهربائيتين لمحلول أيوني ومحلول تساهمي



الشكل (2-16)



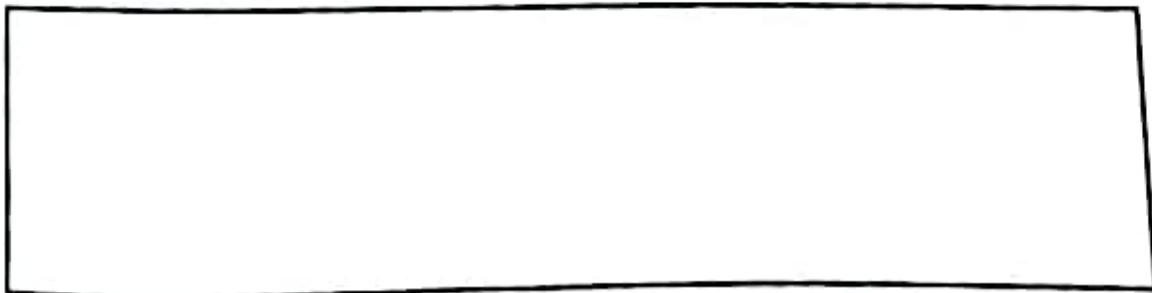
الشكل (1-16)

16- قارن بين المركبات التساهمية والمركبات الأيونية ( من حيث درجات الانصهار والغليان  
تحديد أي الدائرتين في الأعلى توصل للتيار الكهربائي مع تفسير اجابتك.

4]

17- صف بالتمثيل النقطة كيفية تكوين الأيون الموجب والأيون السالب في مركب  
كلوريد البوتاسيوم .

- تحديد سهم انتقال الإلكترونات
- تمثيل النقطة للأيون الموجب والسالب

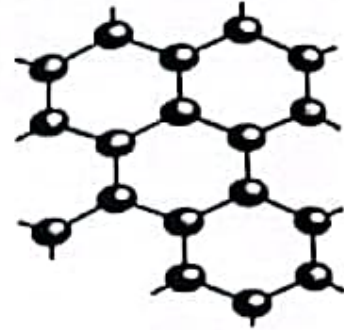


[2]



3

شكلين التاليين ( الشكل 1-18 او الشكل 2-18 ) تمثل اشكال الكربون



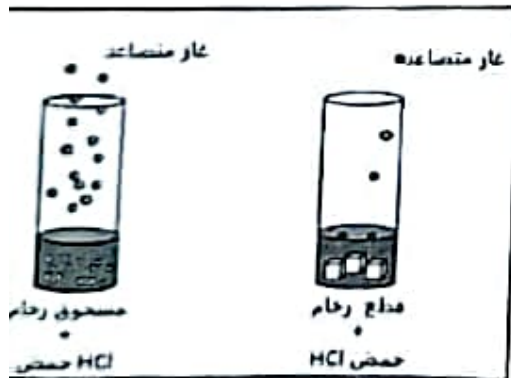
( الشكل 1-18 )

( الشكل 2-18 )

18- حدد رقم الشكل البنائي الذي يمكن استخدامه كمادة موصلة للكهرباء مع ذكر السبب؟

[ 2 ]

9- حدد العامل الذي تم دراسته في الشكل (1-19)؟ (ظلل اجابتك)



[ 1 ]

- العامل الحفاز
- مساحة السطح
- تركيز المادة المتفاعلة
- درجة الحرارة

المادة: الكيمياء الصف: التاسع الدور: الأول الفصل الدراسي: الأول العام الدراسي: 4/2023

قام احد الطلاب باستقصاء تغير الطاقة في ثلاث تجارب كيميائية مختلفة وسجلت درجات الحرارة في بداية ونهاية كل تجربة في الجدول. ادرسه ثم اجب عن المفردتين 20 و 21 :

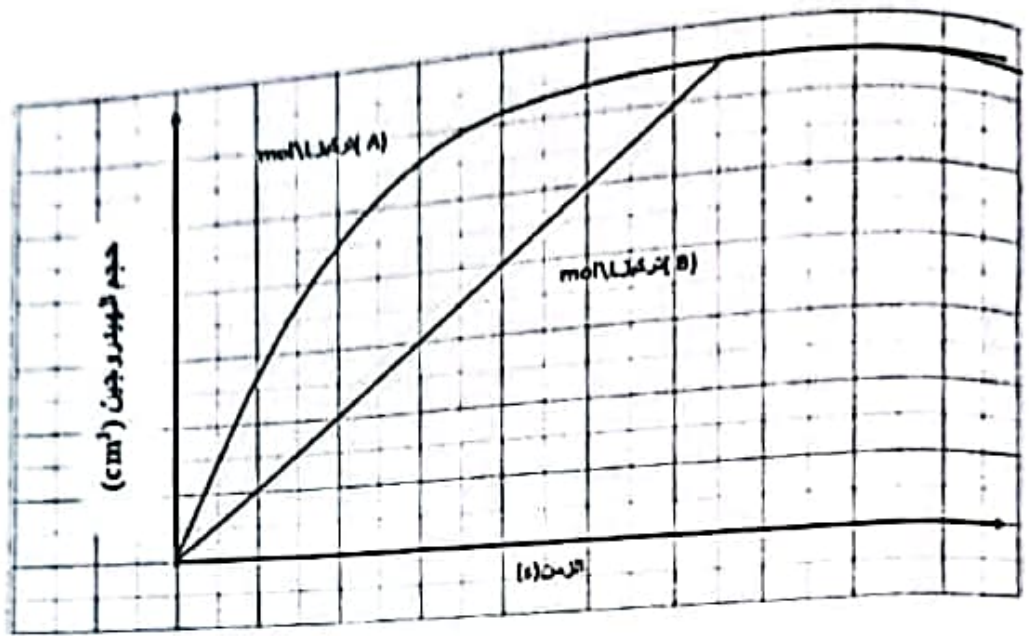
التجربة	درجة الحرارة		طارد ام ماص للحرارة
	قبل	بعد	
1	20	11	
2	19	35	
3	22	16	

- 20- ما نوع التغير لدرجة الحرارة في كل تجربة (زيادة أم نقصان) [ 2 ]  
21- حدد التجارب الطاردة والماصة في الجدول. [ 2 ]

22- اذكر مثالين لتفاعل طارد للحرارة ؟

]

يوضح الرسم البياني في الشكل (1-23) اجراء تجربتين لقياس حجم غاز الهيدروجين مع الزمن (A,B)



( الشكل 1-23 )

- حدد من الرسم البياني

جربة الأقل في معدل سرعه التفاعل

تكر عاملا اخر يؤثر في سرعه التفاعل.

[ 2 ]

- انتهت الأسئلة -