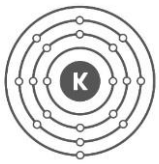
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف التاسع للعام الدراسي 1446/1445هـ - 2024/2023م
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول (الفترة الصباحية)
(الدرجة الكلية 40)

المفردة	الاجابة	الدرجة	الهدف	الصفحة	المستوى المهاري	معلومات اضافية
1	■ التبخر	1	3-1	19	معرفة	
2	B لأن المادة السحابة تكونت بالقرب من A لأن المادة B قطعت مسافة أطول	1 1	5-1	23	تطبيق	
3	<table><tr><td>F^-</td><td>H_2O</td><td>Br</td></tr><tr><td>أيون</td><td>جزيء</td><td>ذرة</td></tr></table>	2	4-1	18	تطبيق	-اذا أجاب الطالب إجابة كاملة يعطى درجتين - اذا أجاب الطالب على جزئيتين يعطى درجة فقط - اذا أجاب على جزئية واحدة يعطى صفر
4	(3) لأن عينة اللاعب (1) واللاعب (2) قطعت نفس المسافة التي قطعها العقار المنشط	1 1	10-1	31	استدلال	يعطى الطالب درجة اذا أجاب ان اللاعب (3) لم يقطع نفس المسافة التي قطعها العقار المنشط او ما يفيد هذا المعنى
5	التقطير التجزيئي	1	10-1	29	معرفة	
6	الشكل (5-1) تستخدم لفصل سائل/سائل الشكل (5-2) تستخدم لفصل سائل/صلب	1 1	10-1	29	معرفة	اذا أجاب الطالب الشكل 1 لفصل سائل /سائل يعطى درجة اذا أجاب الطالب الشكل 2 لفصل سائل /صلب يعطى درجة
7	■ 11	1	2-1	44	تطبيق	

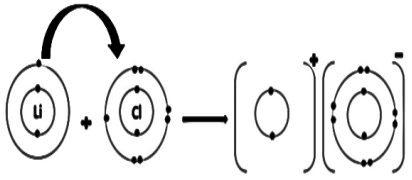
تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

8		2	2-2	49	تطبيق	
9	Z	1	2-2	47	استدلال	
10	الخاصية | الإلكترونات | البروتونات الشحنة | - | + موقعها في الذرة | خارج النو | داخل النو	2	2-3	43	معرفة	
11	لأنها تحتوي على العدد نفسه من الإلكترونات والبروتونات	1	2-7	46	معرفة	اذا أجاب الطالب تحتوى على نفس عدد الالكترونات يعطى درجة او نفس عدد البروتونات يعطى درجة او نفس العدد الذري يعطى درجة

تابع - نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع للعام الدراسي 2024/2023م
الدور: الأول- الفصل الدراسي الأول

رقم الفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المهاري	معلومات اضافية

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

12	■ كثافتها عاليه – لا تصدر صوت رنين	1	56	4-1	معرفة	
13	Z لانه يحتوي على الكترون واحد في المستوى الخارجي فهي ذره غير مستقرة تميل لفقد الكترونات المستوى الخارجي	1 1	57	4-2	تطبيق/معرفة	أي إجابة تشير لمعنى التفسير تعتبر صحيحة أي معنى يفيد استقرار الذرة X وعدم استقرار الذرة Z
14	عدد الالكترونات 20 2,8,8,2 المجموعه الثانية , الدورة الرابعة	1 1	57	2-6	استدلال تطبيق	
15	■$CaCl_2$	1	71	3-2	تطبيق	
16	-المركبات التساهمية لها درجات غليان وانصهار منخفضة . المركبات الايونية لها درجات غليان وانصهار عالية. الشكل (1-16) لانها تحتوي على ايونات	1 1 1 1	75 75	4-6 6-4	معرفة استدلال	تقبل الإجابة التي تشير لنفس المعنى
17		2	64	5-4	تطبيق	-يعطى درجة لتحديد السهم -يعطى درجة لتمثيل النقطي
18	الشكل (1-18)	1 1	78	7-1	معرفة	

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

	بسبب حرية حركة الالكترونات داخل كل طبقة من طبقاته					
19	■مساحة السطح	1	85	-113	استدلال	
20	<table><tr><th rowspan="2">التجربة</th><th colspan="2">درجة الحرارة</th><th rowspan="2">نوع التغير /زيادة /نقصان</th><th rowspan="2">طارد ام ماص للحرارة</th></tr><tr><th>قبل</th><th>بعد</th></tr><tr><td>1</td><td>20</td><td>11</td><td>نقصان</td><td>ماص</td></tr><tr><td>2</td><td>19</td><td>35</td><td>زيادة</td><td>طارد</td></tr><tr><td>3</td><td>22</td><td>16</td><td>نقصان</td><td>ماص</td></tr></table>	2	97	-118	تطبيق	-يأخذ الطالب درجة كاملة في حالة أجاب عن كل التجارب - يأخذ درجة في حالة الإجابة عن تجربتين - يأخذ صفر في حالة الإجابة عن تجربة واحدة فقط
21		2	97	-118	تطبيق	
22	تفاعلات الاحتراق	2	-95 96	-118	معرفة	يعطى الطالب درجتين اذا أجاب عن أي تفاعل طارد تم ذكره ف الكتاب
23	B مساحة السطح درجة الحرارة العامل الحفاز	1 1	86	-117	استدلال معرفة	يجيب الطالب بعامل واحد فقط

نهاية نموذج الاجابة

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

رؤية عمان 2040

امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع
للعام الدراسي: 1446/1445 ه – 2024/2023م
الدور: الأول - الفصل الدراسي: الأول (الفترة الصباحية)

* زمن الامتحان: (ساعه ونصف).
* الإجابة في دفتر الأسئلة نفسه.
* عدد صفحات الأسئلة:(9) صفحة.
* تُكتب الإجابة بالقلم الأزرق أو الأسود.
*الدرجة الكلية (40 درجة)

اسم الطالب: _____ الصف: _____

رقم الصفحة	المفردة	الدرجة	اسم المصحح	اسم المُراجع
1	3-1			
2	6-4			
3	9-7			
4	12-10			
5	15-13			
6	17-16			
7	19-18			
8	22-20			
9	23			
المجموع			جمَعه:	راجَع الجمع:
المجموع بالحروف			درجة/درجات فقط.	

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

المادة: الكيمياء الصف: التاسع الدور: الأول الفصل الدراسي: الأول العام الدراسي: 2024/2023م

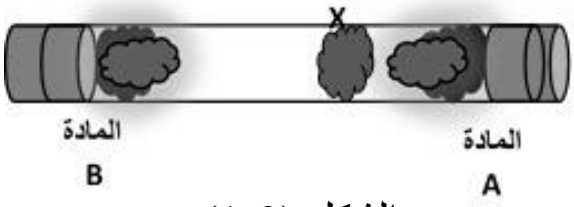
5

1- درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة النقية من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية:

☐ الإنصهار ☐ التجمد ☐ التبخر ☐ التكثف

( ) [1]

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



الشكل (2-1)

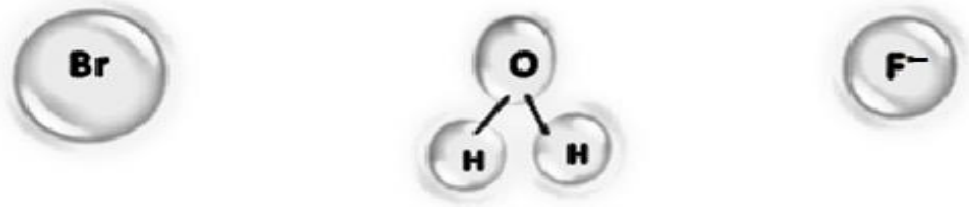
2- حدد المادة الأسرع في الإنتشارمع تفسير اجابتك؟

_____

_____

( ) [2]

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



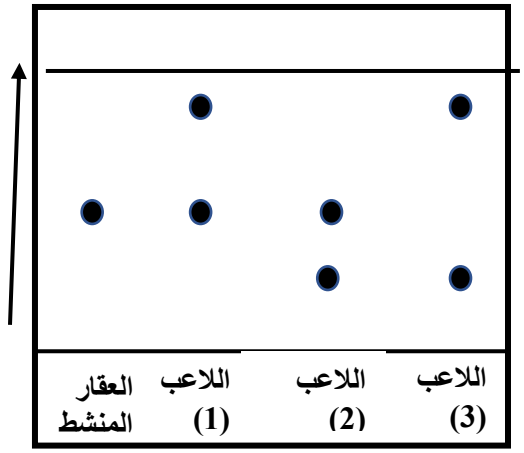
_____ _____ _____

( ) [2]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

5

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



الشكل(4-1)

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

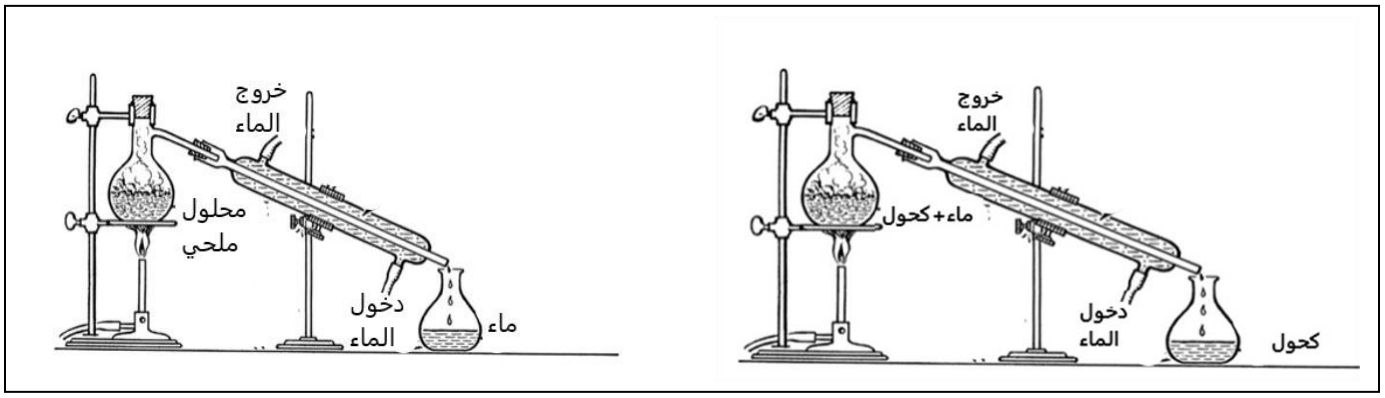
_____

_____

_____

( ) [2]

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



(الشكل5-1)

(الشكل 5-2)

5- ما اسم طريقة الفصل في الشكل (5-1)؟

_____

( ) [1]

6- قارن بين الطريقتين في (الشكل5-1) و (الشكل5-2) من حيث نوع المواد التي يتم فصلها؟

_____

_____

( ) [2]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

4

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

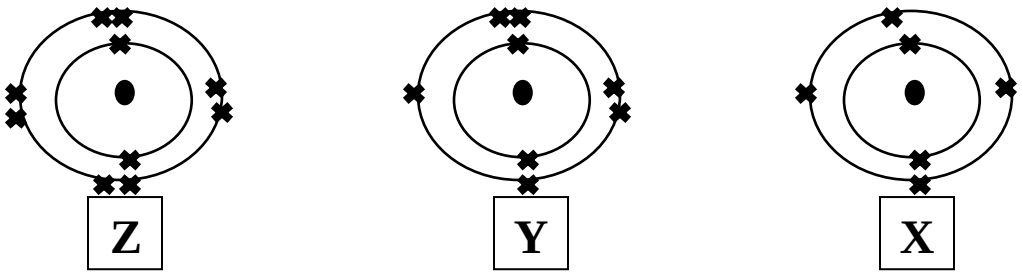
11 ▭ 12 ▭ 23 ▭ 34 ▭

( ) [1]

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

( ) [2]

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



الشكل (9-1)

9- رمز العنصر الذي يمثل الغاز النبيل هو_____

( ) [1]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

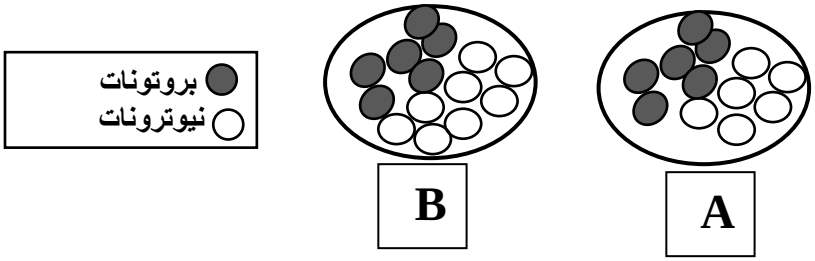
4

10- أكمل الجدول الاتي والذي يمثل مقارنة بين الجسيمات (الإلكترونات والبرتونات)

الخاصية	الإلكترونات	البروتونات
الشحنة		
موقعها في الذرة		

( ) [2]

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



الشكل (11-1)

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

_____

( ) [1]

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

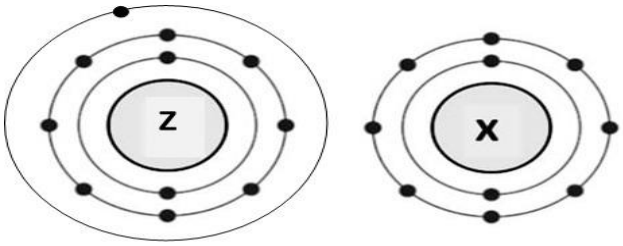
	الفلزات	اللافلزات
☐	موصلة جيدة للحرارة	جميعها صلب
☐	حالتها سائلة ماعدا الزئبق صلب	كثافتها قليلة
☐	تصدر صوت رنين	موصلة جيدة للحرارة
☐	كثافتها عالية	لا تصدر صوت رنين

( ) [1]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

6

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



الشكل(13-1)

13- تنبأ 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**)

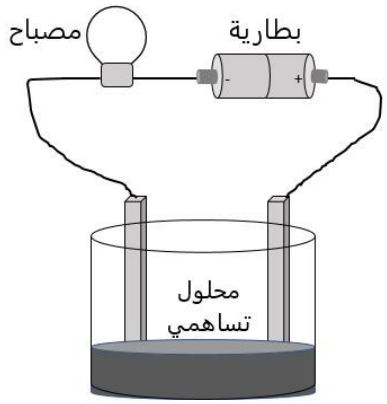
HF ▭ HC ▭ CO_2 ▭ $CaCl_2$ ▭

( ) [1]

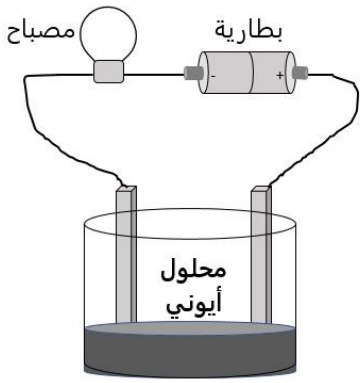
تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

6

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



الشكل(16-2)



الشكل(16-1)

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

_____

_____

_____

_____

( )[4]

17- صف بالتمثيل النقطي كيفية تكوين الايون الموجب والايون السالب في مركب كلوريد البوتاسيوم .

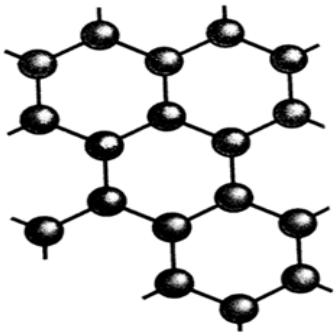
- تحديد سهم انتقال الالكترونات
- تمثيل النقطي للأيون الموجب والسالب

( ) [2]

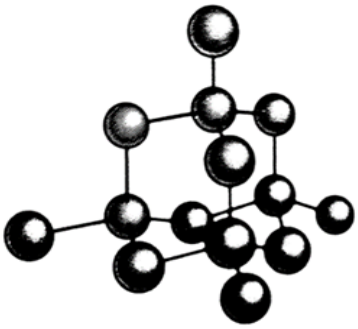
تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

3

الشكلين التاليين (الشكل 18-1و الشكل 18- 2) تمثل اشكال الكربون



(الشكل 18-1)



(الشكل 18-2)

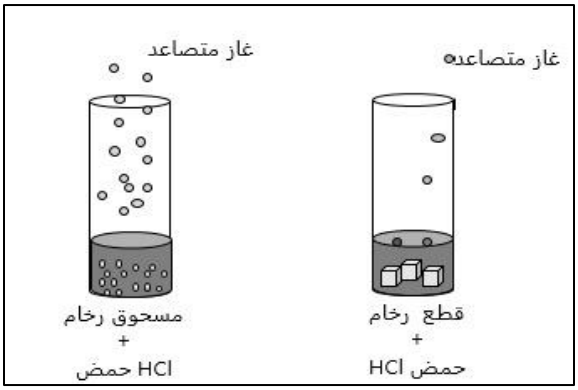
18- حدد رقم الشكل البنائي الذي يمكن استخدامه كمادة موصلة للكهرباء مع ذكر السبب؟

_____

_____

( ) [2]

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



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

( ) [1]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

6

- قام احد الطلاب باستقصاء تغير الطاقة في ثلاث تجارب كيميائية مختلفة وسجلت درجات الحرارة في بداية ونهاية كل تجربة في الجدول. ادرسه ثم أجب عن المفردتين 20و21 :

التجربة	درجة الحرارة		نوع التغير في درجة الحرارة (زيادة أم نقصان)	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 ؟

_____

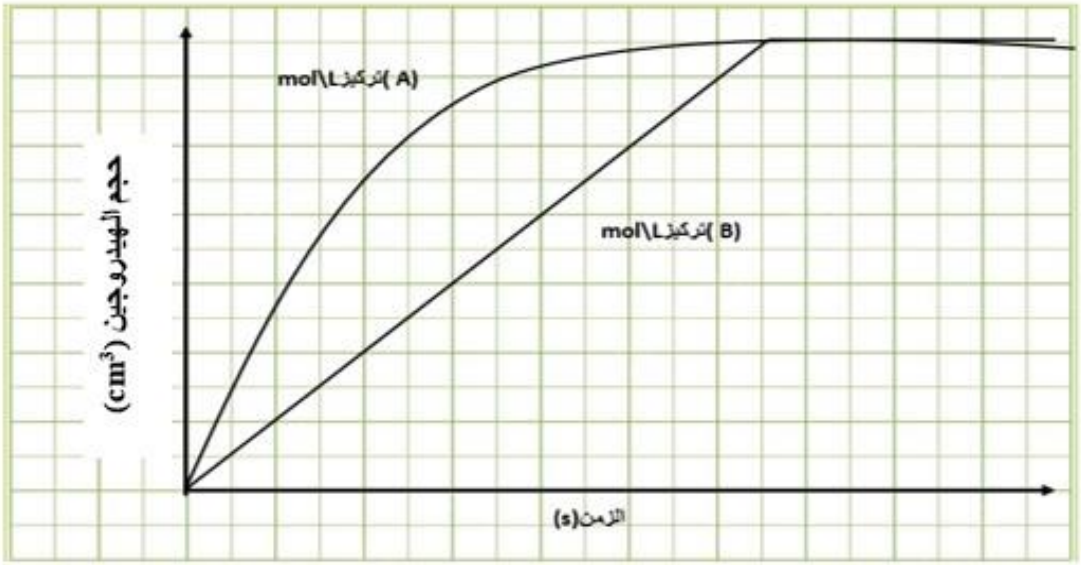
_____

[2]( )

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

2

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



(الشكل 23-1)

23 - حدد من الرسم البياني

-التجربة الأقل في معدل سرعه التفاعل

_____

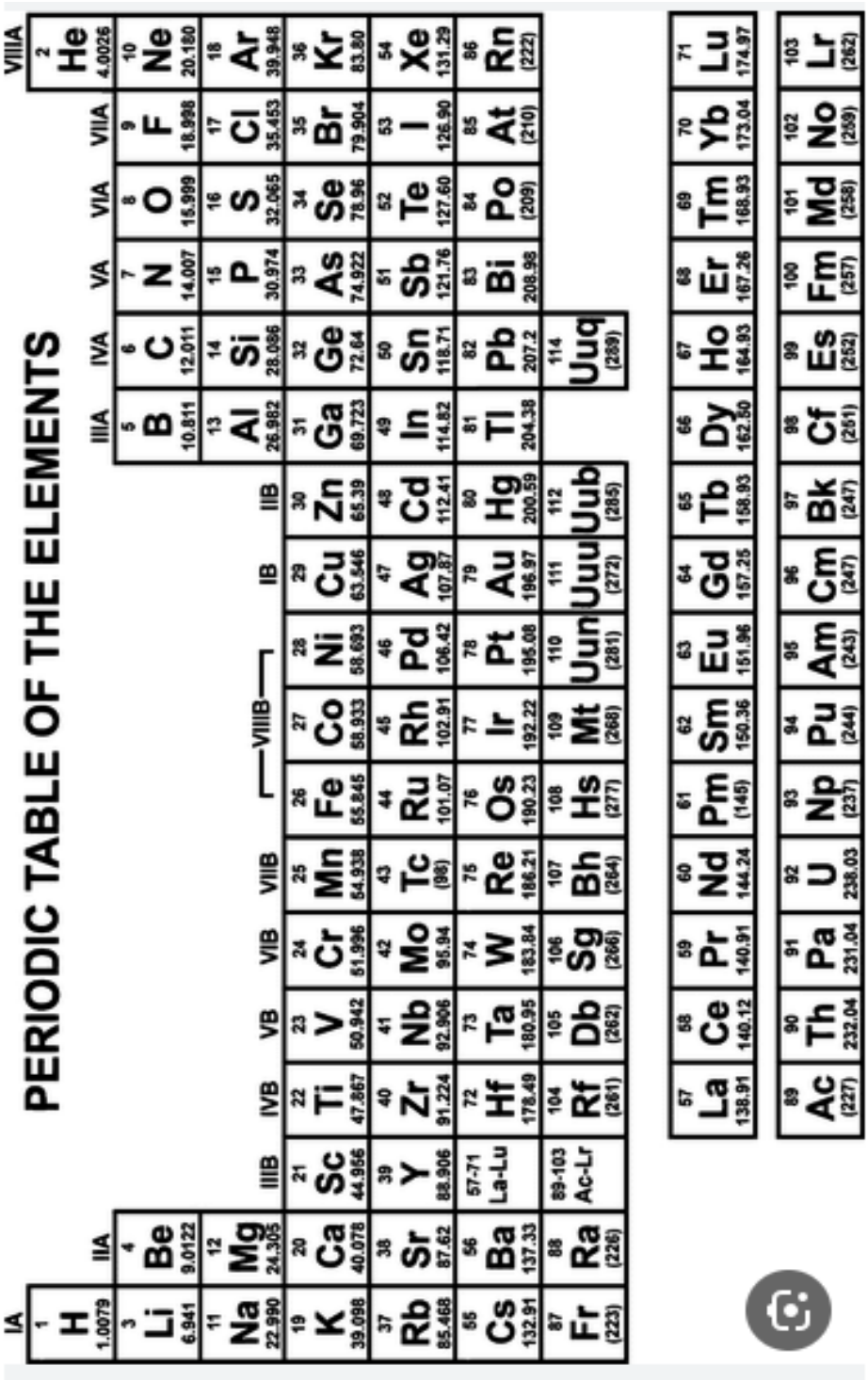
- اذكر عاملا اخر يؤثر في سرعة التفاعل.

_____

( ) [2]

ـ انتهت الأسئلة ـ

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052



تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052