سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

رؤية عمان 2040 OmanVision

امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع

للعام الدراسي: 1446/1445 ه – 2024/2023م

الدور: الأول - الفصل الدراسي: الأول (الفترة المسائية)

* زمن الامتحان: (ساعة ونصف).
* الإجابة في دفتر الأسئلة نفسه.
* عدد صفحات الأسئلة:(8) صفحة.
* تُكتب الإجابة بالقلم الأزرق أو الأسود.

اسم الطالب: _____ الصف:

رقم الصفحة	المفردة	الدرجة	اسم المصحح	اسم المُراجع
1	3-1			
2	6-4			
3	9-7			
4	13-10			
5	16 -14			
6	19-17			
7	21-20			
8	23-22			
المجموع			جمَعه:	راجَع الجمع:
المجموع بالحروف			درجة/درجات فقط.	

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

5

1- المادة التي لا تتأثر بالضغط أبدا هي: (**ظلل إجابتك**)

☐ الاكسجين ☐ العسل ☐ الماء ☐ الخشب

( ) [1]

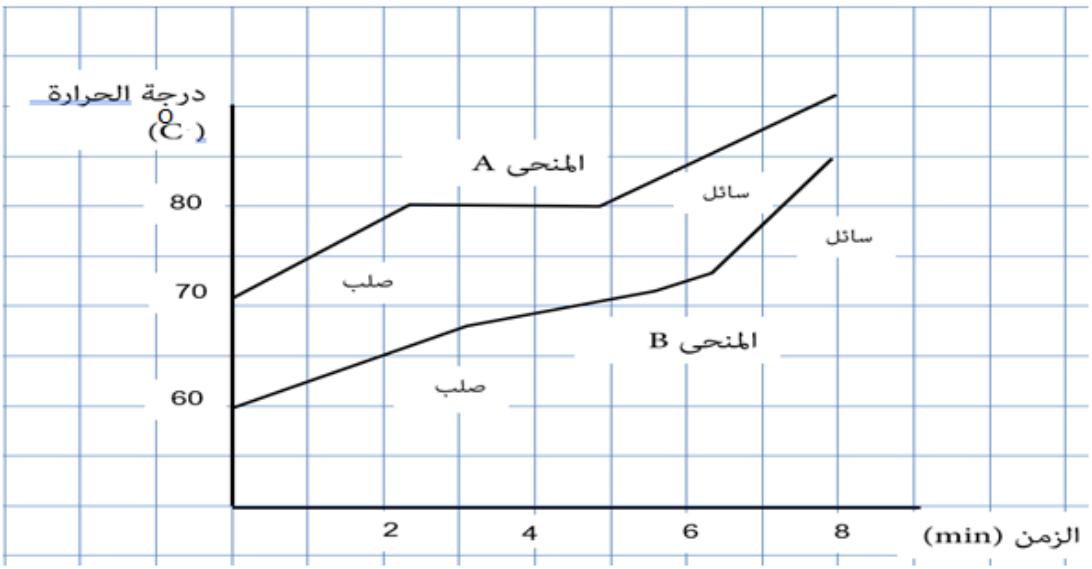
2- الجدول التالي يحتوي أربع مواد ذات درجات غليان مختلفة:

المادة	A	B	C	D
درجة الغليان	55 ºC	120 ºC	100 ºC	78 ºC

المادة التي تتبخر بسهولة هي _____

( ) [1]

3-الرسم البياني يوضح منحنيات التسخين للمادتين A (نقية) و B (غير نقية)



- حدد درجة الانصهار المادة النقية من الرسم البياني ؟ _____
- علل عدم وجود درجة انصهار معينة للمادة B ؟

_____

_____

( ) [3]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

5

4- عرف الايون ؟

_____

( ) [1]

5- قام سالم بإذابة مكعبات السكر في الماء لتكوين محلول السكر.

حدد ؟

المذاب _____

المذيب _____

( ) [2]

6- لدى منار غازان **D** و **C** أرادت أن تختبر سرعة انتشارهما فقامت بالتجربة الموضحة في الشكل (6-1) وتكونت سحابة عند النقطة **Z** كما في الشكل (6-1)

الشكل (6-1)

- حدد الغاز الأخف . فسر إجابتك؟

_____

_____

( ) [2]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

5

7- الرمز التالي يمثل ذرة الماغنيسيوم $^{24}_{12}\mathbf{Mg}$

أكمل الجدول التالي بالاستعانة بالرمز

العدد الذري	
العدد الكتلي	
عدد البروتونات	
عدد النيوترونات	

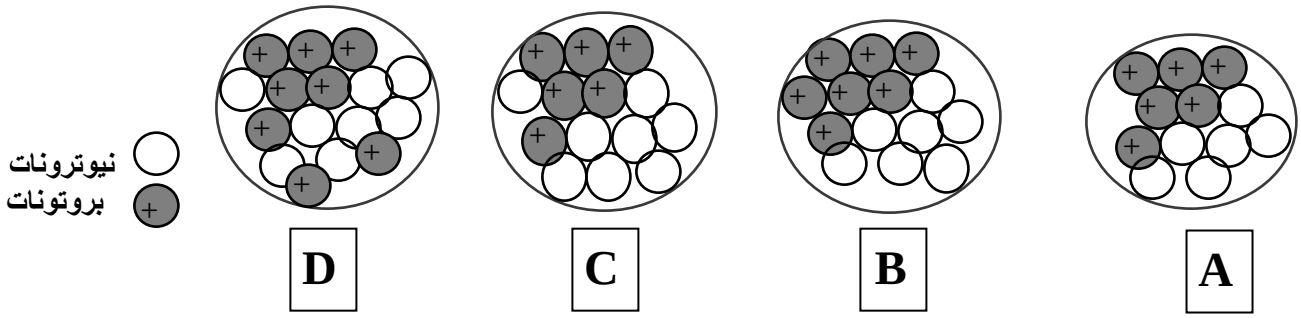
( ) [2]

8- اكتب المصطلح أمام العبارة المناسبة ؟

التعريف	المصطلح
لا تتغير خصائص المواد ويمكن اعادتها بسهولة.	
تتغير خصائص المواد وتنتج مادة جديدة	

( ) [2]

9- الشكل (9-1) التالي يوضح أنوية بعض العناصر:



الشكل (9-1)

النواتان اللتان تعتبران من النظائر هما ـــــــ و ـــــــــ

( ) [1]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

4

10- مجموع عدد البروتونات والنيوترونات يسمى : **(ظلل إجابتك)**

☐ العدد الذري ☐ النيوترونات ☐ العدد الكتلي ☐ الالكترونات

( ) [1]

11- ارسم التركيب الالكتروني لذرة الألومنيوم عددها الذري يساوي (13) ؟

( ) [1]

12- الجدول التالي يوضح التركيب الالكتروني لعدة عناصر حدد التركيب الالكتروني لعنصر يقع في المجموعة 4 والدورة 3؟

(ظلل إجابتك)

	التركيب الالكتروني
☐	2,8,7
☐	2,4
☐	2,8,4
☐	2,8,8

( ) [1]

13-عناصر فلزية تقع بين المجموعة الرئيسية الثانية والمجموعة الرئيسية الثالثة تسمى بـ:

(ظلل إجابتك)

☐ الفلزات القلوية ☐ الغازات النبيلة

☐ الهالوجينات ☐ العناصر الانتقالية

( ) [1]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

6

14- ادرس الجدول الاتي ثم اجب عن الأسئلة:

العنصر	Li	Al	K	Mg
التركيب الالكتروني	2,1	2,8,3	2.8,8,1	2,8,2

- حدد عنصران يقعان في نفس الدورة _____ و_____

( ) [1]

15- ماذا تمثل الصفوف الافقية والاعمدة الرئيسية في الجدول الدوري؟

- الصفوف الافقية _____
- الاعمدة الرئيسية _____

( ) [2]

16- الجدول المقابل يوضح الجدول الدوري لبعض العناصر الافتراضية ادرسه ثم أكمل الجدول:

تنبأ بالعنصر الذي يمكن ان يكون جزئ بسيط	
اكتب الشحنة الكلية للمركب الايوني AC	
اذكر نوع الرابطة التي تنشأ بين العنصر C وبين الهيدروجين	

( ) [3]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

6

17- اكتب الصيغة الكيميائية الناتجة من اتحاد عنصر الفلور وعنصر الاكسجين

رموز العناصر	**O**	**Li**
الشحنة:		
الصيغة:		

( ) [2]

18-ارسم مخطط النقطي يوضح جزئ تساهمي CF_4

( ) [2]

19- سمي شكلين مختلفين لعنصر الكربون؟

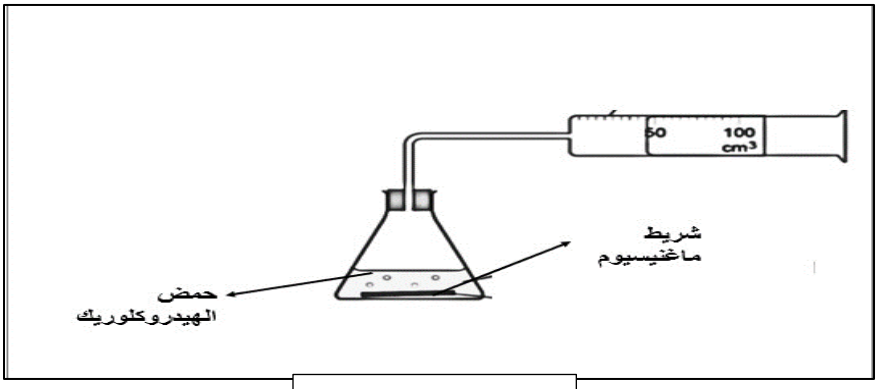
- _____
- _____

( ) [2]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

5

20- استدل من الشكل (20-1) المقابل الأداة المستخدمة لجمع الغاز الناتج ؟(**ظلل إجابتك**)



الشكل(20-1)

☐ دورق حجم ☐محقن ☐ سحاحة ☐ مخبار مدرج

( ) [1]

21- الشكل (21-1) المقابل يدرس العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل الكيميائي::

الشكل (21-1)

-حدد العامل الذي يؤثر على سرعة التفاعل في التجربة .
- في حال استبدلت قطع Na_2CO_3 بمسحوق ماذا يحدث لمعدل سرعة التفاعل.
-اذكر عاملين آخرين يؤثران على معدل سرعة التفاعل الكيميائي .

_____

_____

_____

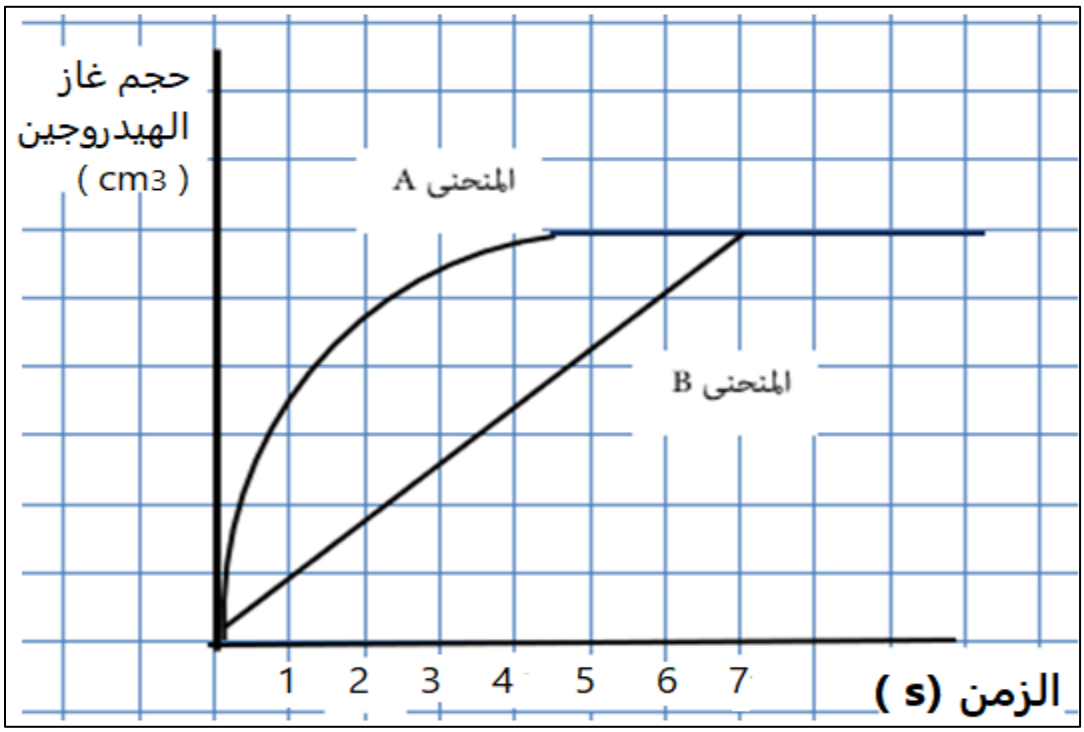
_____

( ) [4]

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

4

22- يوضح الرسم البياني(الشكل 22-1) اجراء تجربتين A,B



الشكل (22 - 1)

22- حدد من الشكل (22-1) منحنى التجربة الذي يمثل الأعلى في معدل سرعة التفاعل فسر سبب اختيارك للمنحنى؟

_____

_____

( ) [2]

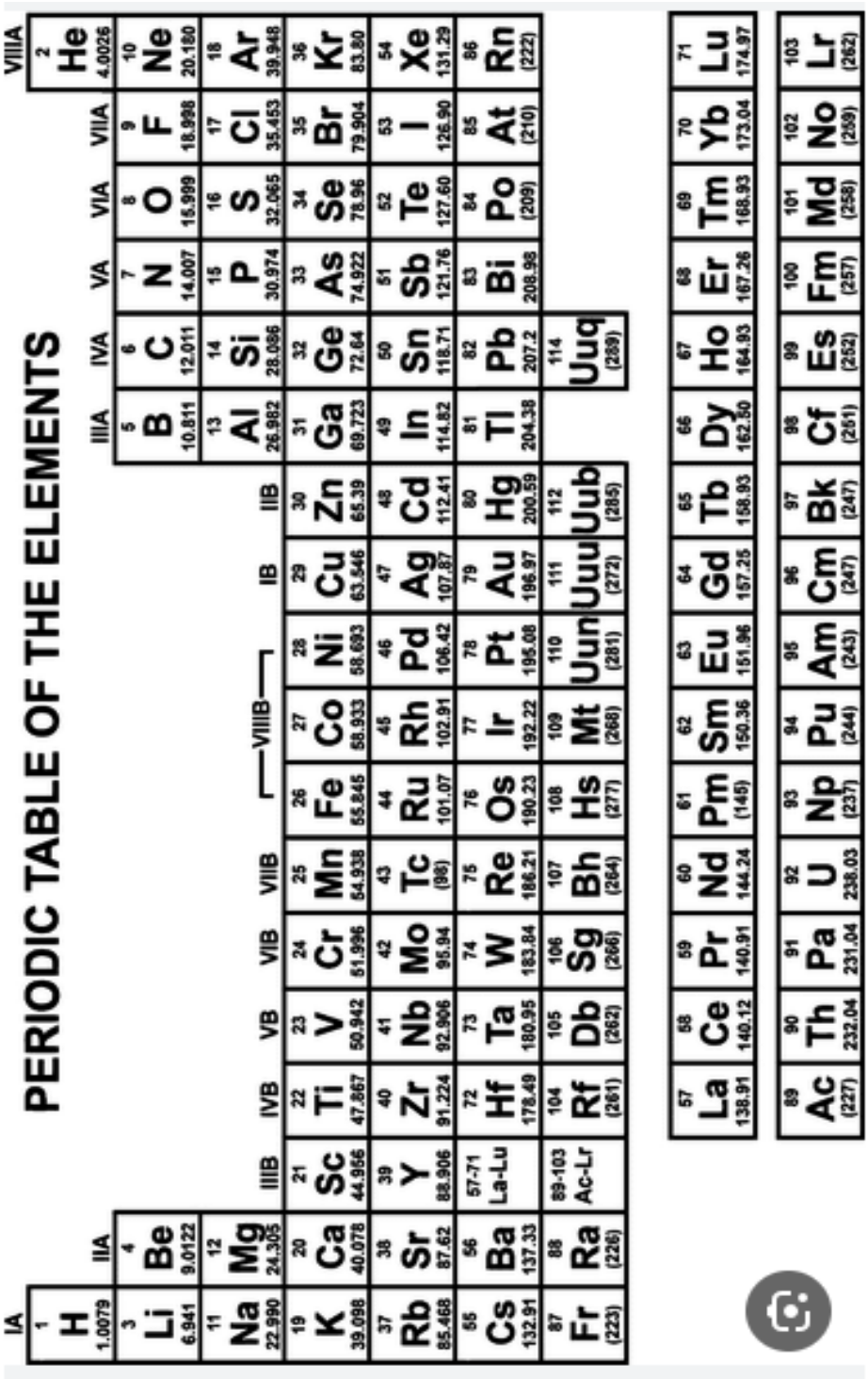
23- صنف التفاعلات الاتية الى تفاعل ماص / تفاعل طارد

- احتراق الشمعة _____
- التمثيل الضوئي _____

( ) [2]

ـ انتهت الأسئلة ـ

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052



تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

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

المـــــادة: الكيـــــــــــمياء **الدرجة الكلية: (40) درجة.**
تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.

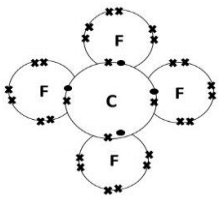
الكلية: (40) درجة						
المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
1	الخشب	1	18	2-1	معرفة	
2	B	1	17	3-1	تطبيق	
3	**80c°** **لانها تحتوي على شوائب**	1 **2**	20	5-9	استدلال تطبيق	
4	**جسيمات تحمل شحنة كهربائية موجبة او سالبة**	1	18	4-1	معرفة	
5	**المذاب: السكر** **المذيب الماء**	**1** **1**	22	1-9	معرفة	
6	**C** **لأنه انتشر أسرع وتحرك مسافة أطول**	1 1	24	6-1	استدلال تطبيق	

تم التحميل من اكاديمية سديم
92093052

المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
7	العدد الذري 12 العدد الكتلي 24 عدد البروتونات 12 عدد النيوترونات 12	2	45	1-2	تطبيق	اذا أجاب على كل الجزئيات يعطى درجتين - اذا اجاب على ثلاث جزئيات اوا جزئيتين يعطى درجة - اذا اجاب على جزئية يعطى صفر
8	التعريف / المصطلح تغير خصائص المواد لكن اعادتها سهولة / التعير الفيزيائي تغير خصائص المواد ونتج مادة جديدة / التغير الكيميائي	1 1	42-41	4-3	معرفة	
9	CoA	1	45	7-2	استدلال	
10	العدد الكتلي	1	47	5-2	معرفة	
11		1	49	2-2	تطبيق	

تم التحميل من اكاديمية سديم
92093052

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

المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
12	**2,8,4**	1	57	3-4	تطبيق	
13	العناصر الانتقالية	1	58	2-4	تطبيق	
14	Mg / Al يذكر 2 منهم	1	58-57	3-4	استدلال	- يعطى الطالب على درجة اذا أجاب عن العنصران الصحيحان -يعطى صفر اذا أجاب عن عنصر واحد
15	الدورة المجموعة	1 1	53	6-2	معرفة	
16	C صفر تساهمية	1 1 1	63 71 66	6-1 4-5 2-6	معرفة معرفة تطبيق	
17	O Li 2^{2-} 1^{+} Li_2O	1 1	71	2-3	استدلال	-يعطى درجة عند كتابة الشحنات - يعطى درجة عند كتابة الصيغة
18		2	68	2-6	تطبيق	
19	الماس الجرافيت	2	78	1-7	معرفة	

تم التحميل من اكاديمية سديم
92093052

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

رقم المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
20	محقن	1	88	2-11	استدلال	
21	**مساحة سطح التفاعل** - **-تزيد سرعة التفاعل** **1- درجة الحرارة** **2- تركيز المواد المتفاعلة** **3- العامل الحفاز**	1 1 2	85	3-11	معرفة تطبيق معرفة	
22	المنحنى A - لأنه ينتج نفس حجم الغاز(حجم غاز الهيدروجين) في وقت أقل.	1 1	88	3-11	استدلال تطبيق	
23	- طارد للحرارة - ماص للحرارة	2	96	8-11	تطبيق	

نهاية نموذج الإجابة

تم التحميل من اكاديمية سديم
92093052