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).** *** عدد صفحات الأسئلة:(8) صفحة.**

*** الإجابة في دفتر الأسئلة نفسه.** *** 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.**	

5

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

☐ الاكسجين ☐ العسل ☐ الماء ☐ الخشب

( ) [1]

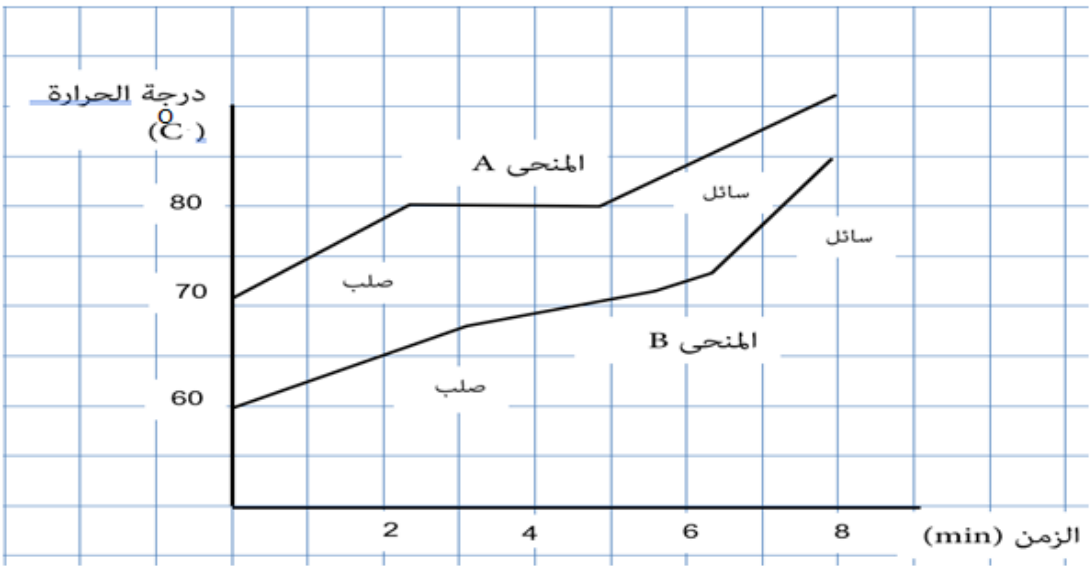
2- الجدول التالي يحتوي أربع مواد ذات درجات غليان مختلفة:

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]

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]

5

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

أكمل الجدول التالي بالاستعانة بالرمز

العدد الذري	
العدد الكتلي	
عدد البروتونات	
عدد النيوترونات	

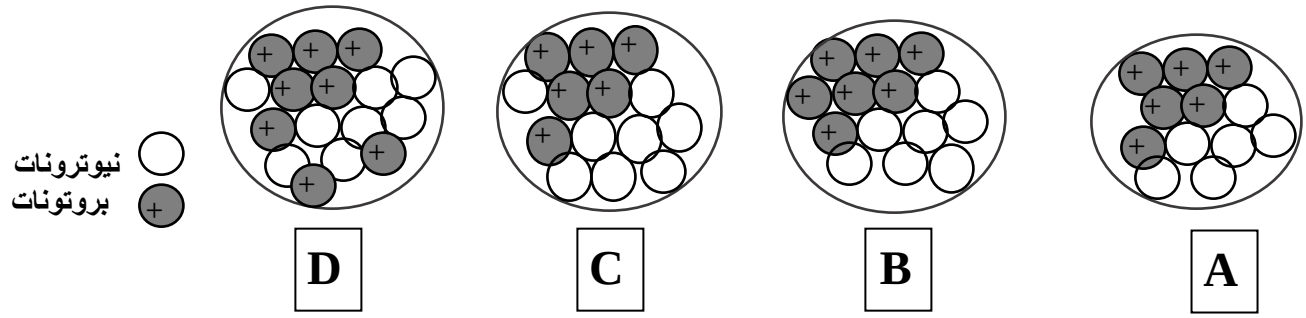
( ) [2]

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 ـــــــــــ

( ) [1]

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]

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_____

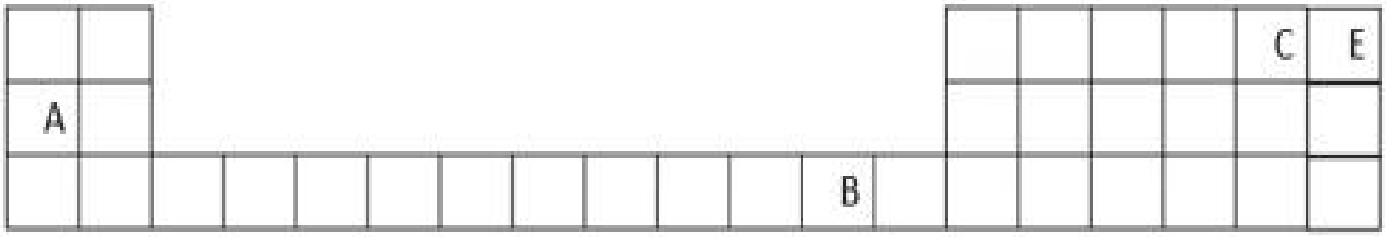
( ) [1]

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]

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]

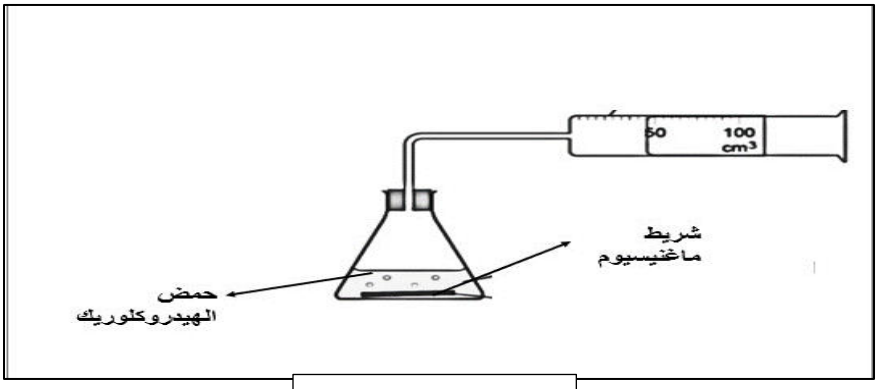
19- سمي شكلين مختلفين لعنصر الكربون؟

- _____
- _____

( ) [2]

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



الشكل (1-21)

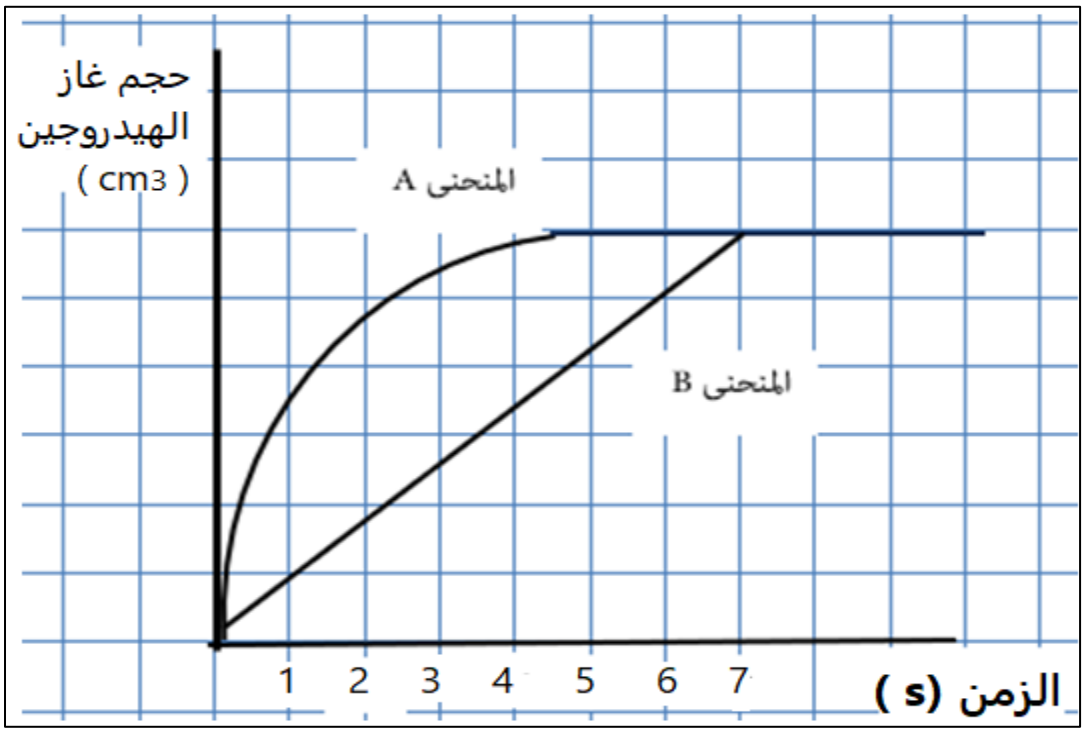
-حدد العامل الذي يؤثر على سرعة التفاعل في التجربة .
- في حال استبدلت قطع Na_2CO_3 بمسحوق ماذا يحدث لمعدل سرعة التفاعل.
-اذكر عاملين آخرين يؤثران على معدل سرعة التفاعل الكيميائي .

_____
_____
_____
_____

( ) [4]

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؟

_____

_____

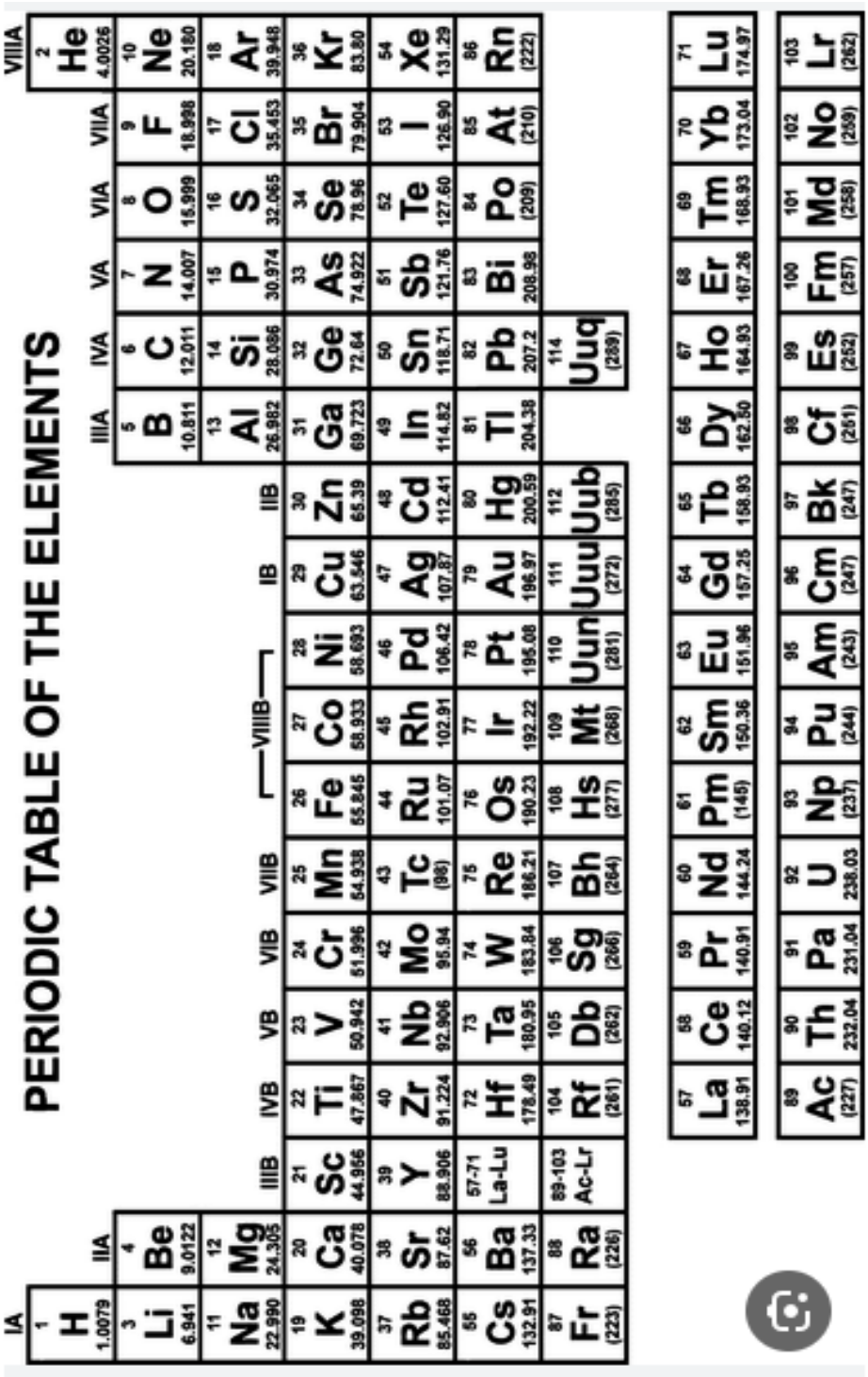
( ) [2]

23- صنف التفاعلات الاتية الى تفاعل ماص / تفاعل طارد

- احتراق الشمعة _____
- التمثيل الضوئي _____

( ) [2]

ـ انتهت الأسئلة ـ


PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS
IA
IIA
IIIB
IVB
VB
VIB
VIIB
VIIIB
IB
IIB
IIIA
IVA
VA
VIA
VIIA
VIIIA
1 H 1.0079
2 He 4.0026
3 Li 6.941
4 Be 9.0122
5 B 10.811
6 C 12.011
7 N 14.007
8 O 15.999
9 F 18.998
10 Ne 20.180
11 Na 22.990
12 Mg 24.305
13 Al 26.982
14 Si 28.086
15 P 30.974
16 S 32.065
17 Cl 35.453
18 Ar 39.948
19 K 39.098
20 Ca 40.078
21 Sc 44.956
22 Ti 47.867
23 V 50.942
24 Cr 51.996
25 Mn 54.938
26 Fe 55.845
27 Co 58.933
28 Ni 58.693
29 Cu 63.546
30 Zn 65.39
31 Ga 69.723
32 Ge 72.64
33 As 74.922
34 Se 78.96
35 Br 79.904
36 Kr 83.80
37 Rb 85.468
38 Sr 87.62
39 Y 88.906
40 Zr 91.224
41 Nb 92.906
42 Mo 95.94
43 Tc (98)
44 Ru 101.07
45 Rh 102.91
46 Pd 106.42
47 Ag 107.87
48 Cd 112.41
49 In 114.82
50 Sn 118.71
51 Sb 121.76
52 Te 127.60
53 I 126.90
54 Xe 131.29
55 Cs 132.91
56 Ba 137.33
57-71 La-Lu
72 Hf 178.49
73 Ta 180.95
74 W 183.84
75 Re 186.21
76 Os 190.23
77 Ir 192.22
78 Pt 195.08
79 Au 196.97
80 Hg 200.59
81 Tl 204.38
82 Pb 207.2
83 Bi 208.98
84 Po (209)
85 At (210)
86 Rn (222)
87 Fr (223)
88 Ra (226)
89-103 Ac-Lr
104 Rf (261)
105 Db (262)
106 Sg (266)
107 Bh (264)
108 Hs (277)
109 Mt (268)
110 Uun (281)
111 Uuu (272)
112 Uub (285)
114 Uuq (289)
57 La 138.91
58 Ce 140.12
59 Pr 140.91
60 Nd 144.24
61 Pm (145)
62 Sm 150.36
63 Eu 151.96
64 Gd 157.25
65 Tb 158.93
66 Dy 162.50
67 Ho 164.93
68 Er 167.26
69 Tm 168.93
70 Yb 173.04
71 Lu 174.97
89 Ac (227)
90 Th 232.04
91 Pa 231.04
92 U 238.03
93 Np (237)
94 Pu (244)
95 Am (243)
96 Cm (247)
97 Bk (247)
98 Cf (251)
99 Es (252)
100 Fm (257)
101 Md (258)
102 No (259)
103 Lr (262)