تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة الداخلية

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-06-03 07:59:08

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "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 الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة جنوب الباطنة
2	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة ظفار
3	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول
4	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول بمحافظة شمال الباطنة

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
5	اختبار قصير ثاني في محافظة مسقط

وزارة التربية والتعليم

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

المادة : كيمياء الصف : التاسع الدور: الأول / الفترة الصباحية الفصل الدراسي: الثاني العام الدراسي: 2024/2023م

4

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

1-الحمض المعدني الذي يستخدم في صناعة بطارية السيارة: **(ظلل الشكل ▭ المقترن بالإجابة الصحيحة)**

▭النيتريك ▭الهيدروكلوريك ▭الكربونيك ▭الكبريتيك

( ) [1]

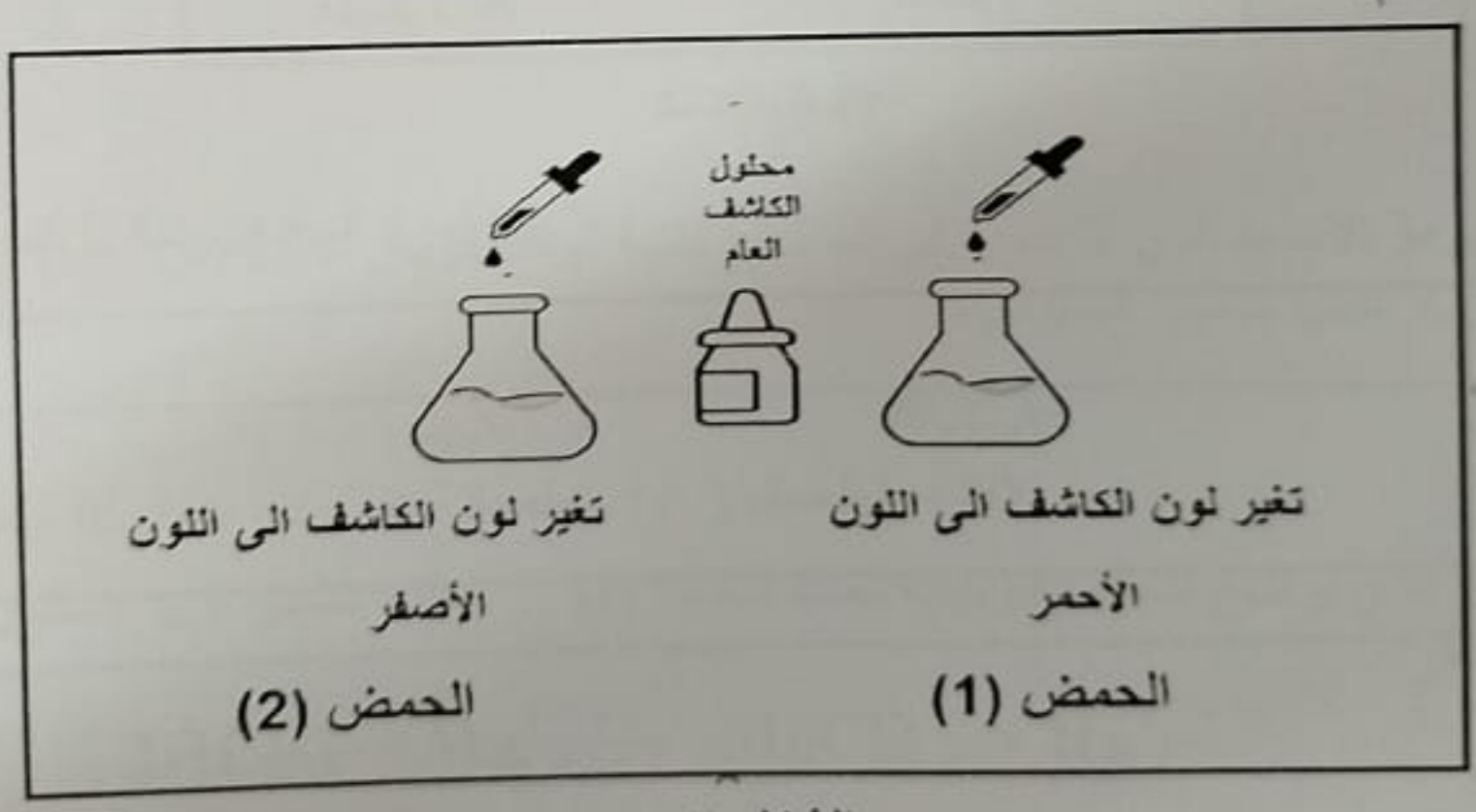
2- **حدد الأيونات** الموجودة في محلول هيدروكسيد الليثيوم ، مع **ذكر تأثيره على ورق تباع الشمس** .

_____

_____

( ) [2]

3- من **الشكل (3-1)** صف الفرق بين الحمض المخفف والحمض المركز من خلال تغير لون الكاشف العام.



الشكل (3-1)

_____

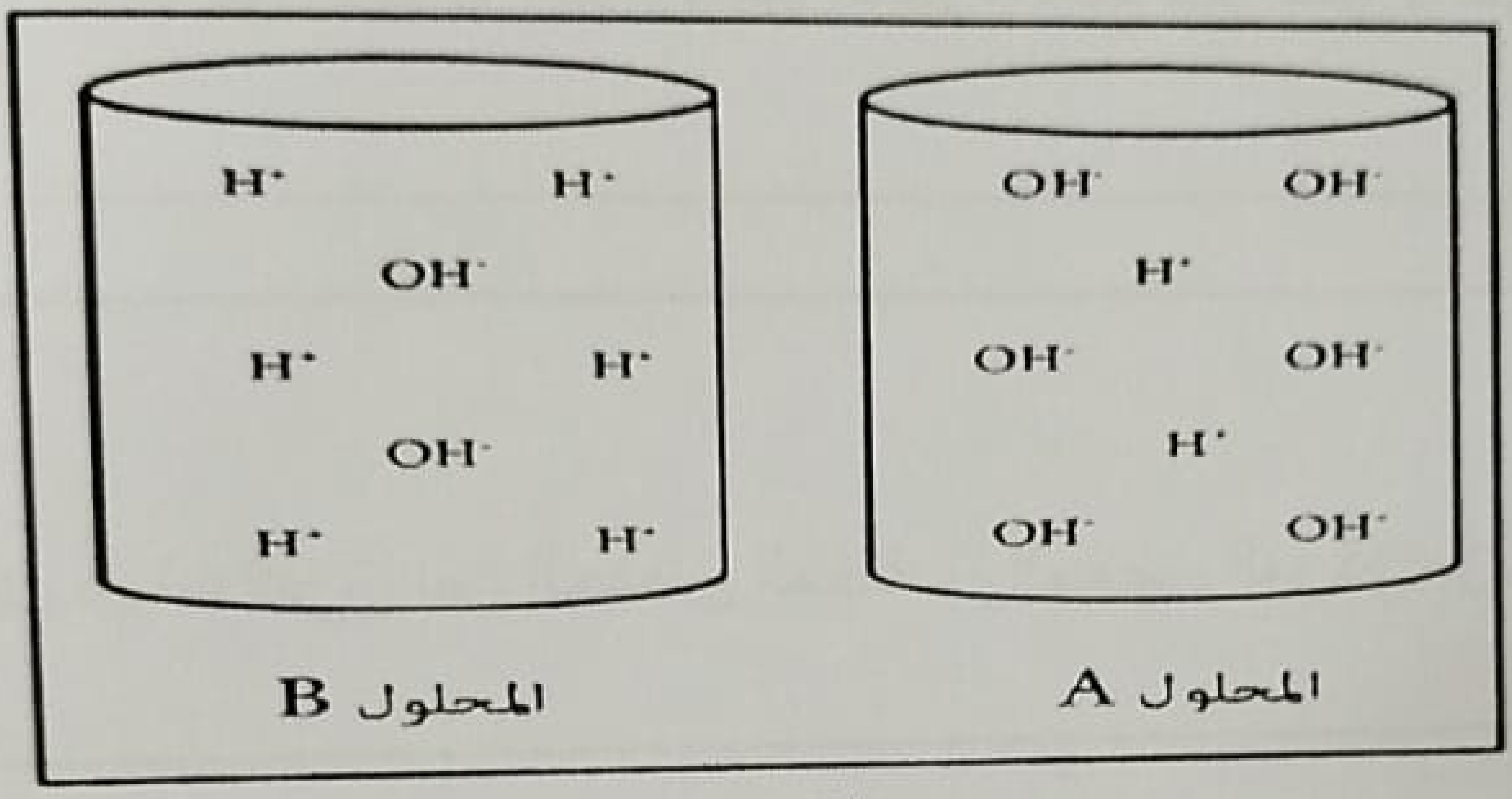
_____

( ) [1]

4- صنف الأكاسيد الاتية: (أكاسيد فلزية / أكاسيد لافلزية):

CaO	
CO_2	
Al_2O_3	أكسيد فلزي

- استخدم الشكل (1-5) في الإجابة عن المفردتين (5و6) .



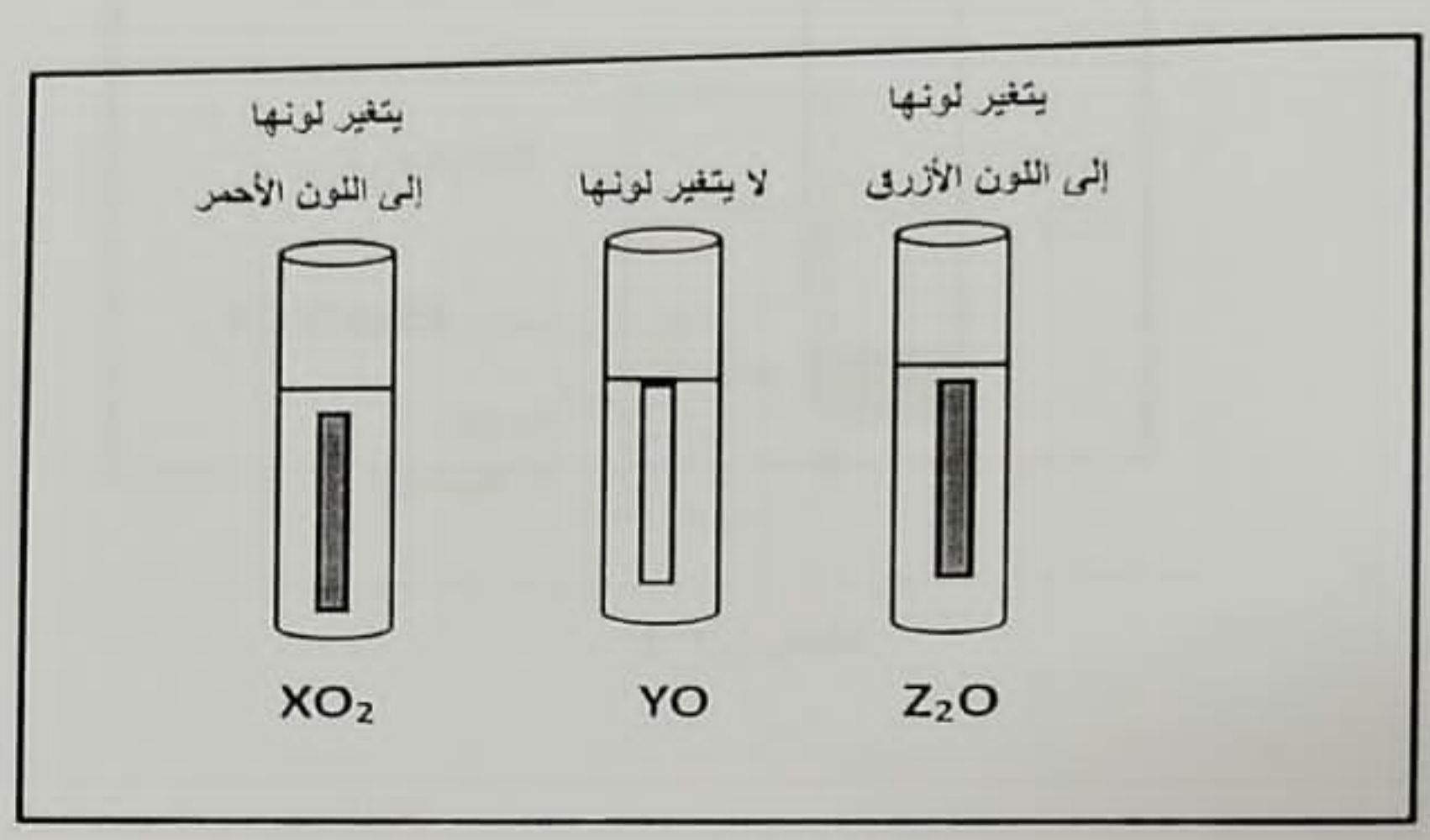
الشكل (1-5)

5- حدد المحلول الذي له قيمة PH= 1 .

6- تنبأ بكمية الأيونات عند معادلة المحلول (A) بالمحلول (B) .

3

- قام فني المختبر باختبار ذوبانية الأكاسيد الإفتراضية في الماء وسجل ملاحظات على تغير لون ورق تباع الشمس في كل انبوبة اختبار، استخدم **الشكل (7-1)** في الإجابة عن المفردة الأتية:



الشكل (7-1)

7- تنبأ **برمز الأكسيد** الذي لا يذوب في الماء مع **كتابة نواتج ذوبان** اكسيد (Z_2O) في الماء علما بان Z تمثل عنصر الصوديوم.

( ) [2]

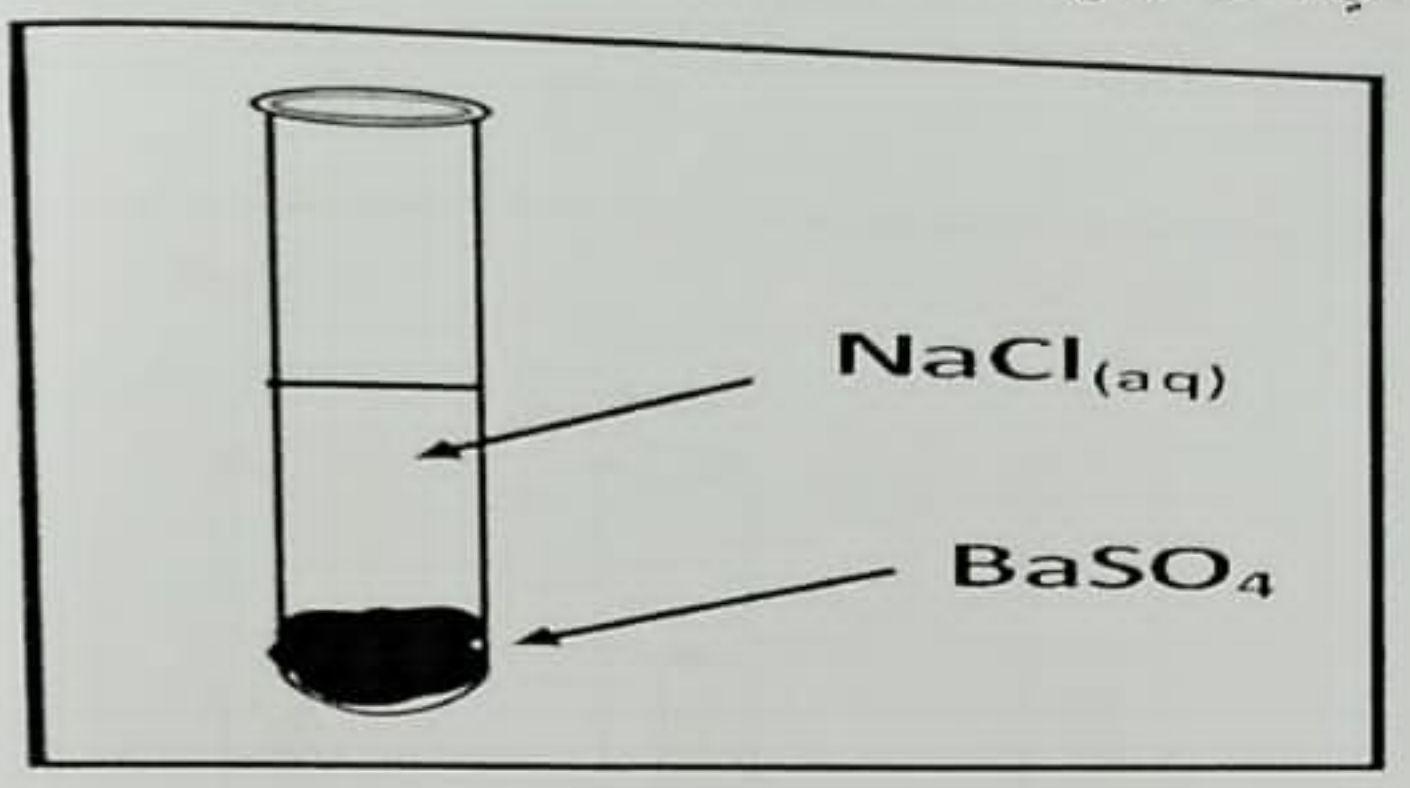
8- الرمز الذي يوضح الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة H_2 : (**ظلل الشكل ☐ المقترن بالإجابة الصحيحة)**

$$2HCl_{(\ )} + Mg_{(\ )} \rightarrow MgCl_{2(\ )} + H_{2(\ )}$$

☐ (aq) ☐ (ℓ) ☐ (g) ☐ (s)

( ) [1]

- أجرى محمد التفاعل الكيميائي بين محلول $BaCl_2$ مع محلول Na_2SO_4 استخدم الشكل (9-1) والذي يمثل نواتج التفاعل السابق للإجابة عن المفردات (9و10و11).



الشكل (9-1)

9- حدد كلا من :

- الحالة الفيزيائية للمركب $BaSO_4$.

- الحالة الفيزيائية للمادة التي يشير اليها الرمز (aq) .

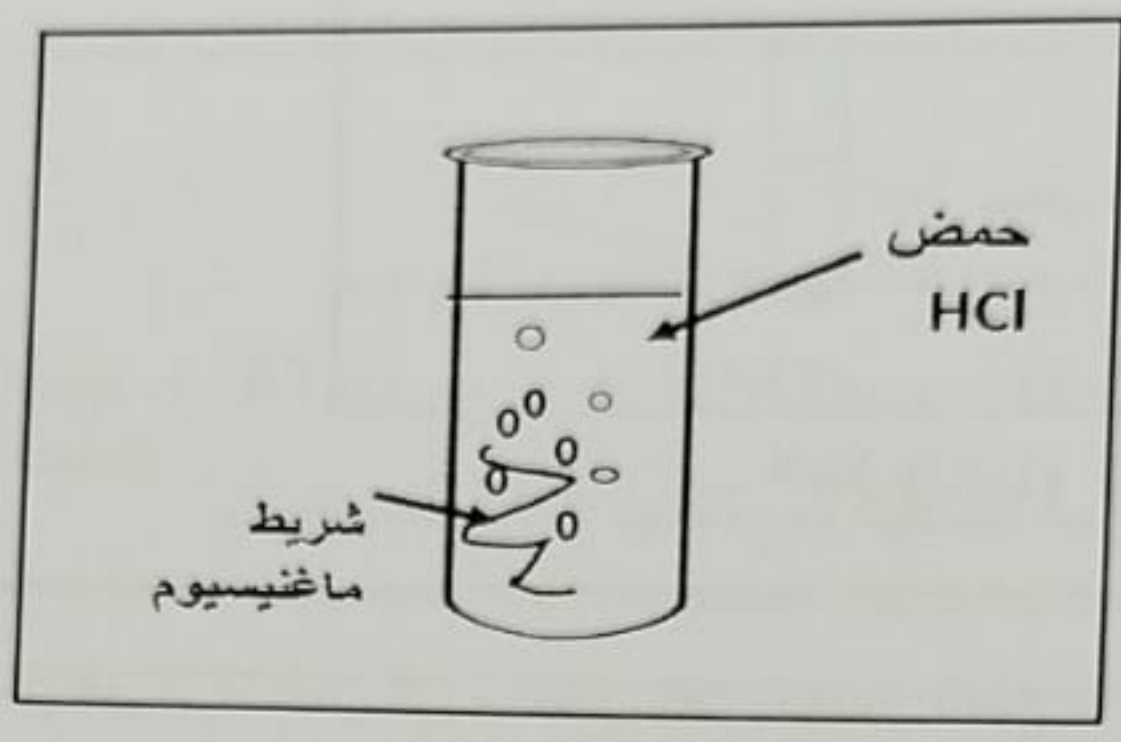
10- اذكر نوع التفاعل. [2]

11- اكتب **معادلة كيميانية موزونة للتفاعل** ، مع **تحديد الأيونات المتفرجة**. [1]

---

[2]

12- من الشكل (12-1) اكتب المعادلة اللفظية العامة للتفاعل ، مع كتابة اسم الملح الناتج. 3



الشكل (12-1)

_____ + _____ → _____ + _____

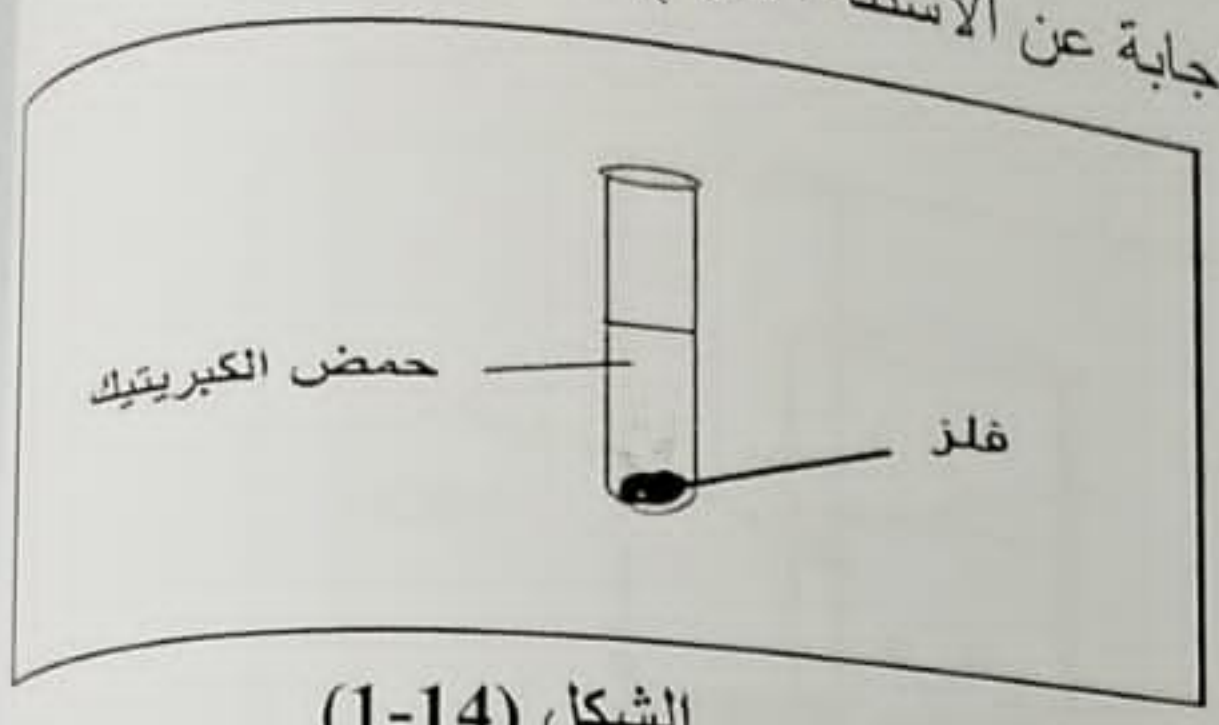
( ) [2]

13- أي الخيارات صحيحة كنواتج من تفاعل الكربونات مع الاحماض؟ (**ظلل الشكل** ☐ **المقترن بالإجابة الصحيحة**)

☐ ملح والماء
☐ ملح وغاز الهيدروجين
☐ ملح وغاز ثاني أكسيد الكربون
☐ ملح وغاز ثاني أكسيد الكربون والماء

( ) [1]

14- أجرى طلبة الصف التاسع تجربة تفاعل فلز الرصاص (غير نشط) مع حمض H_2SO_4 . (استخدم **الشكل (14-1)** للإجابة عن الأسئلة الآتية) :

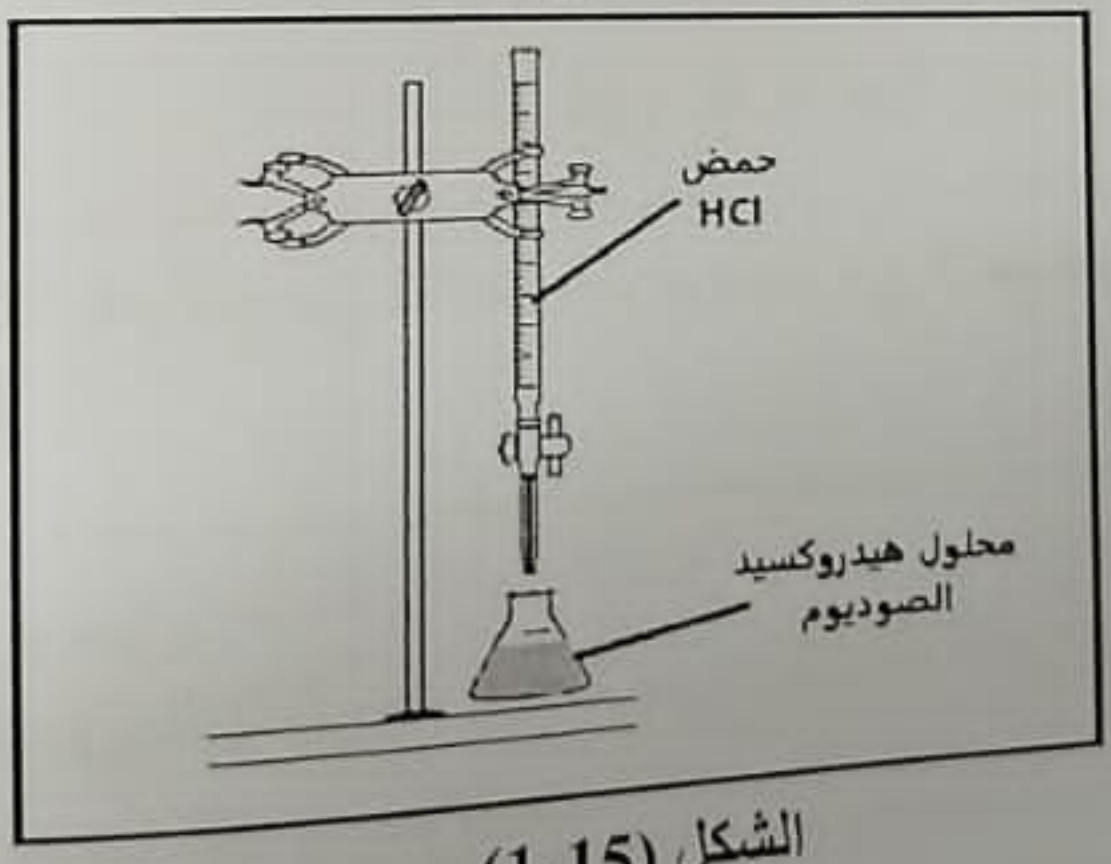


الشكل (14-1)

- حدد اسم الملح الناتج من التفاعل .

-فسر أهمية إضافة فائض من فلز الرصاص إلى الحمض عند تحضير الملح.

15- يوضح **الشكل (15-1)** طريقة تكوين ملح ذائب . اكتب **المعادلة اللفظية** التي توضح تكوين الملح الذائب ، مع **ذكر اسم العملية** التي كونت الملح الذائب.



الشكل (15-1)

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع
2024/2023م

المادة : كيمياء الصف : التاسع الدور: الأول / الفترة الصباحية الفصل الدراسي: الثاني العام الدراسي: 2024/2023م

16- اذكر **طريقة الكشف** عن كاتيونات المجموعة الأولى علما بأنها لا تكون رواسب ، مع **تحديد لون الكاتيون** Na^+ .

5

( ) [2]

17- المعادلة الاتية توضح الكشف عن كاتيون الأمونيوم:

$$NH_4NO_{3(aq)} + KOH_{(aq)} \rightarrow KNO_{3(aq)} + H_2O_{(l)} + NH_{3(g)}$$

اكتب المعادلة الايونية الصافية (مع تحديد الحالة الفيزيائية).

( ) [2]

- أجرى طلبة الصف التاسع تجارب للكشف عن مجموعة غازات بالتحليل النوعي وكانت النتائج كما في الجدول الاتي:

1	2	3	4
يتغير لون ورقة تباع الشمس للون الابيض	يتغير لون ورق تباع الشمس الى اللون الازرق	يحترق مع فرقعة حادة	يشتعل عود الثقاب

18- حدد الغازات التي تم الكشف عنها حسب نتائج الجدول: (**ظلل الشكل ▭ المقترن بالإجابة الصحيحة)**

	1	2	3	4
▭	الهيدروجين H_2	الاكسجين O2	الكلور Cl_2	الامونياNH_3
▭	الكلور Cl_2	الامونياNH_3	الهيدروجين H_2	الاكسجين O_2
▭	الامونيا NH_3	الكلور Cl_2	الهيدروجين H_2	الاكسجين O_2
▭	الاكسجين O_2	الامونياNH_3	الكلور Cl_2	الهيدروجين H_2

( ) [1]

19- يوضح الجدول الاتي نتائج الكشف عن الماء ، **اكتب في الجدول اسم المادة المستخدمة** للكشف عن الماء في كل مادة.

نتائج الكشف	المادة أ	المادة ب
	يتغير لونها عند إضافة الماء اليها من اللون الأبيض الى الأزرق	يتغير لون ورقة الكشف عند إضافة الماء لها من اللون الأزرق الى الوردي
اسم المادة	_____	_____

[2]

20- **الشكل (20-1)** يوضح الكشف عن أحد الأنيونات .

الشكل (20-1)

- حدد اسم الأنيون. وما الأدلة على وجوده؟

_____

_____

_____

[3]

للعام الدراسي: 1445/1446
الدور: الأول - الفصل الدراسي: الثاني
الفترة الصباحية
* عدد صفحات الأسئلة:(9) صفحات.
* يجب الاجابة بالقلم الأزرق أو الأسود.
... عن للكاتيونات)

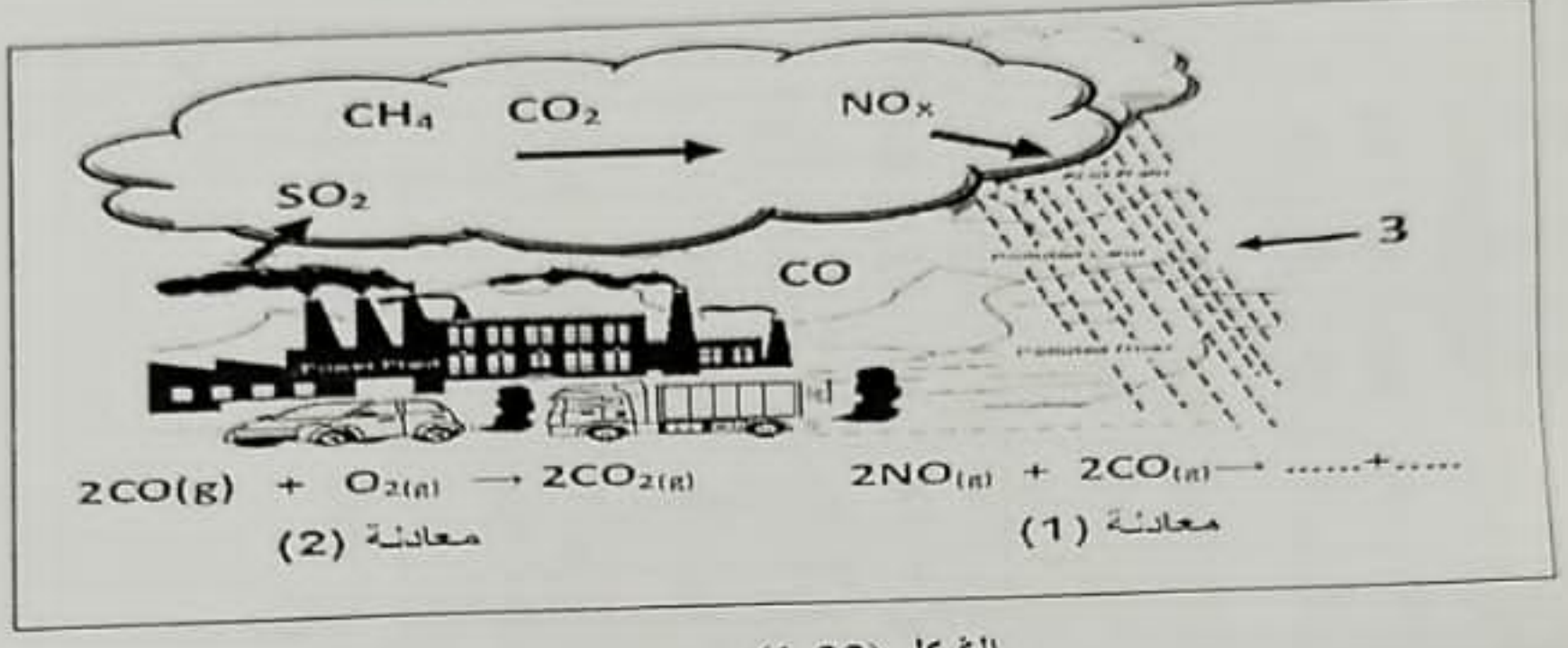
7

21- تنبأ بالتركيب الالكتروني للغاز الذي لا يتفاعل مع أسلاك التنجستن الساخنة.
(ظلل الشكل ▭ المقترن بالإجابة الصحيحة)

2,5▭ 2,6 ▭ 2,8,7▭ 2,8,8▭

( ) [1]

- استخدم الشكل (22-1) للإجابة عن المفردات (22و23).



الشكل (22-1)

22- اذكر المشكلة البيئية التي يشير اليها الرقم (3) ، مع ذكر طريقة التقليل من غاز ثاني أكسيد الكبريت (SO_2) ، وأكمل المعادلة (1) في الشكل السابق .

( ) [4]

23- اذكر احد الغازات المسببة لتلوث الهواء ، مع وصف كيف يمكن أن نقلل من تأثير خطورة عوادم السيارات من خلال المعادلة الكيميائية رقم (2).

( ) [2]

انتهت الأسئلة

ملحق 1

GRUPPO / PERIODO	IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIB	VIIIB	IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	0
1	1 H 1.0079															2 He 4.0026
2	3 Li 6.941	4 Be 9.012									5 B 10.811	6 C 12.011	7 N 14.007	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.179
3	11 Na 22.99	12 Mg 24.30									13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.974	16 S 32.06	17 Cl 35.453	18 Ar 39.948
4	19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.90	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.938	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.39	31 Ga 69.72	32 Ge 72.59	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80
5	37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc (98)	44 Ru 101.1	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 121.75	52 Te 127.60	53 I 126.91	54 Xe 131.29
6	55 Cs 132.91	56 Ba 137.33	*La 138.91	57 Hf 178.49	72 Ta 180.95	73 W 183.85	74 Re 186.21	75 Os 190.2	76 Ir 192.2	77 Pt 195.08	78 Au 196.97	79 Hg 200.59	80 Tl 204.38	81 Pb 207.2	82 Bi 208.98	83 Po (209)	84 At (210)	85 Rn (222)
7	87 Fr (223)	88 Ra 226.02	†Ac 227.03	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (263)	107 Bh (262)	108 Hs (265)	109 Mt (266)	110 $ (269)	111 $ (272)	112 $ (277)						

*Lanthanide Series

†Actinide Series

	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 151.97	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
	90 Th 232.04	91 Pa 231.04	92 U 238.03	93 Np 237.05	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 (260)

ملحق 2
مقياس الرقم الهيدروجيني

أحمر			أحمر غامق	برتقالي	أصفر		أخضر	أزرق فاتح	أزرق غامق	نفسجي		
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13

ملحق 3
التحليل النوعي للكاتيونات

أيون الفلز	الصيغة الكيميائية	لون اللهب
الليثيوم	Li^+	أحمر قرمزي
الصوديوم	Na^+	أصفر
البوتاسيوم	K^+	بنفسجي (أرجواني)
النحاس (II)	Cu^{2+}	أزرق مخضر