

الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:04:36 2025-06-02

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة شمال الباطنة

1

الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة الداخلية

2

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة جنوب الباطنة

3

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة ظفار

4

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول

5

(1) العبارة الصحيحة التي تصف المواد القلوية هي:

(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

☐ تعادل الأحماض لتكوين سكر وماء
☐ عند ذوبانها في الماء تنتج H^+

☐ مواد ذات طعم حامض
☐ تحول ورق تباع الشمس الأحمر إلى أزرق

[1]

(2) يوضح الجدول (1-2) الصيغ الكيميائية لعدد من الأحماض والقواعد:

H_2SO_4	$NaOH$	CH_3COOH
$HCOOH$	HNO_3	$Mg(OH)_2$

الجدول (1-2)

من الجدول السابق اكتب اثنين من الصيغ الكيميائية التي تعبر عن أحماض معدنية.

[2]

(3) تم قياس الرقم الهيدروجيني (pH) لمجموعة من المحاليل، وسجلت النتائج في الجدول (1-3):

رمز المحلول	A	B	C	D	E	F
قيمة pH	7	4	11	2	6	5

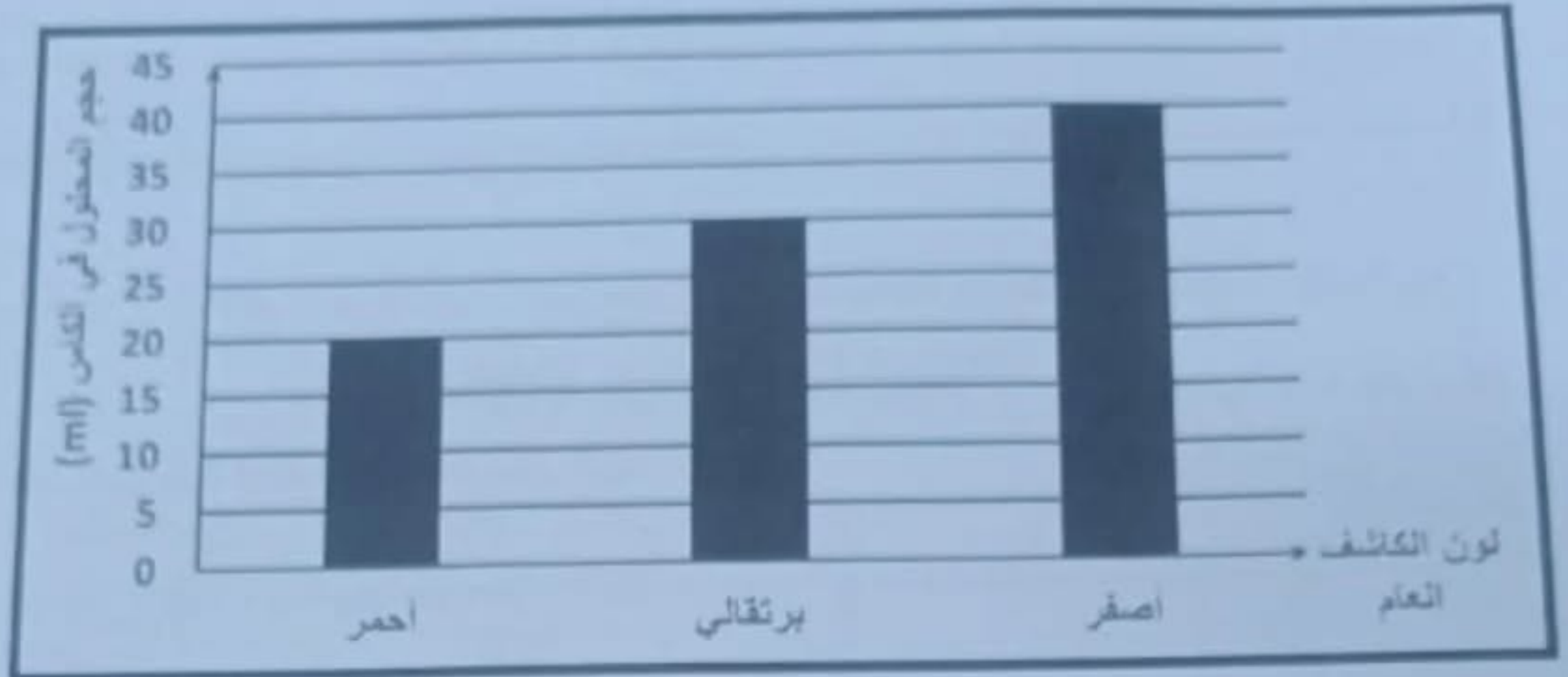
الجدول (1-3)

(أ) ما رمز المحلول القلوي؟

[1]

(ب) ما رمز المحلول الأقوى حمضية؟

[1]



الشكل (1-4)

(أ) ما حجم المحلول في الكأس عندما أصبح لون الكاشف أصفر؟

[1] _____

(ب) ما قيمة الرقم الهيدروجيني pH تقريبا للمحلول عندما كان حجمه (10 ml)؟

[1] _____

(5) تم إجراء استقصاء للكشف عن طبيعة محاليل بعض الأكاسيد وتم رصد النتائج في الجدول (1-5):

نتيجة الكاشف	رمز المحلول
يغير ورق تباع الشمس الأزرق إلى أحمر	A
قياس الرقم الهيدروجيني pH يساوي 13	B
يغير ورق الكاشف العام إلى اللون الأحمر	C

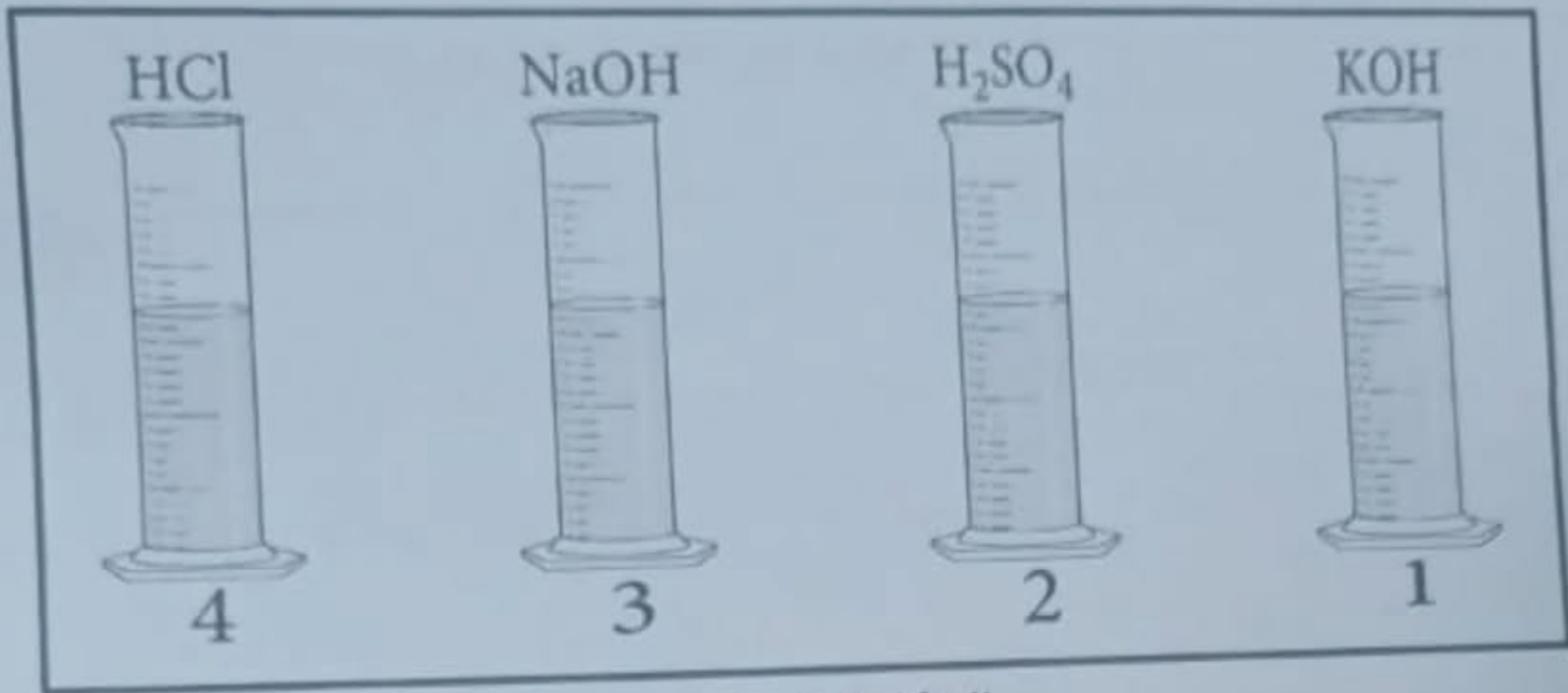
الجدول (1-5)

حسب نتائج هذا الجدول صنف أكاسيد المحاليل الثلاثة إلى أكاسيد فلزية ولا فلزية.

أكاسيد لا فلزية	أكاسيد فلزية
_____	_____

[2]

(14) انظر إلى الشكل (1-14) الذي يوضح أربعة محاليل مائية لمجموعة من الأحماض والقواعد.



الشكل (1-14)

(أ) ما رقم الأنبوبين اللازمتين لتحضير ملح كلوريد البوتاسيوم؟

(ب) ما رقم الأنبوبة المناسبة لتحضير ملح كلوريد الكالسيوم عند تفاعل محلولها مع مركب أكسيد الكالسيوم CaO ؟

2025 2024

(15) ما المقصود بالتحليل النوعي؟

(16) عند إضافة قطرات قليلة من هيدروكسيد الصوديوم NaOH إلى أحد المحاليل، يتكون راسب هلامي أزرق باهت.

ما الأيون الذي كان موجوداً في المحلول؟

(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

Fe^{2+} ☐

Ca^{2+} ☐

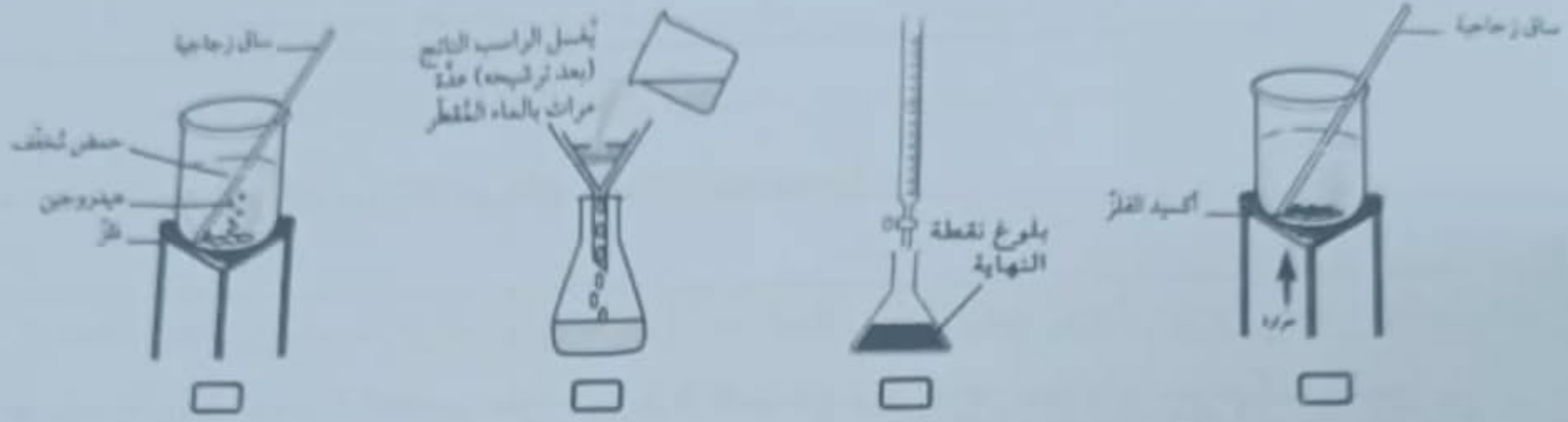
Cu^{2+} ☐

Na^+ ☐

[1]

(1) ما هو الشكل الذي يوضح الطريقة الصحيحة لتحضير ملح يوديد الرصاص PbI_2 (II)

(علماً بأنه ملح غير ذائب) ؟ (ظلل الشكل ☐ أسفل الإجابة الصحيحة)

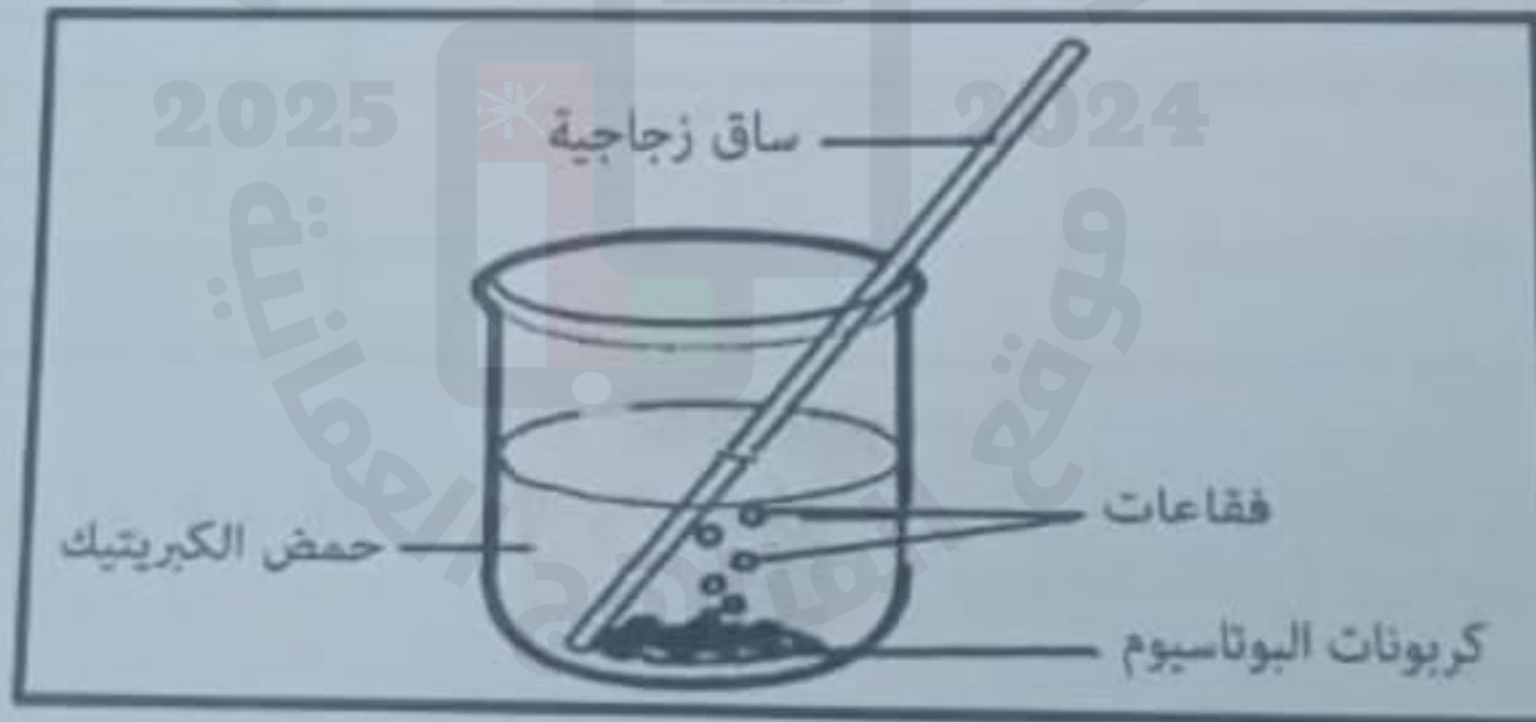


[1]

اكتب المعادلة اللفظية العامة للتفاعل الذي يحدث بين قاعدة وملح الأمونيوم.

[2]

أجري مجموعة من طلبية الصف التاسع نشاط عملي لتحضير أحد الأملاح كما يوضحه الشكل (1-13)



الشكل (1-13)

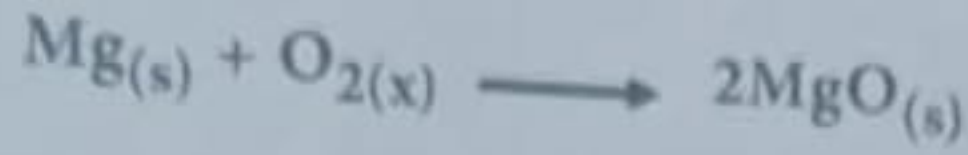
(ما اسم الملح الناتج من تفاعل كربونات البوتاسيوم مع الحمض.

[1]

(اذكر اسم الغاز الذي سيتصاعد أثناء إجراء التجربة.

[1]

(7) في التفاعل الآتي:



ما رمز الحالة الفيزيائية المناسب وضعه مكان الرمز (X) ؟

(8) في التفاعل الآتي:

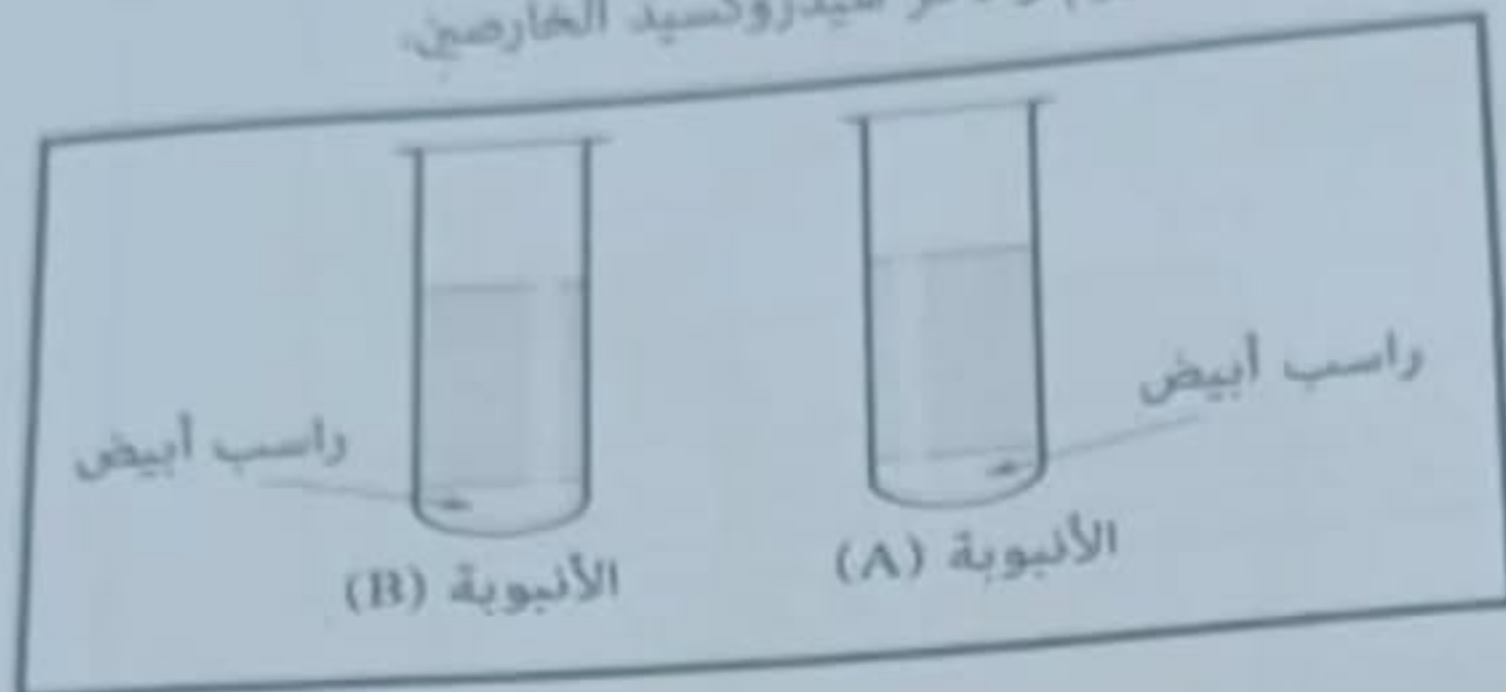


المعاملات الصحيحة التي يجب وضعها مكان X و Y لكي تصبح المعادلة موزونة هي:
(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

Y	X	
1	1	<input type="checkbox"/>
2	1	<input type="checkbox"/>
1	2	<input type="checkbox"/>
2	2	<input type="checkbox"/>

(9) اكتب المعادلة الأيونية الصافية لتفاعل حمض النيتريك HNO_3 مع محلول هيدروكسيد البوتاسيوم KOH مضمناً إجابتك المعادلة الرمزية الموزونة والمعادلة الأيونية.

(17) صف طريقة للتمييز بين الراسيين الموجودين في الأنبوتين A و B في الشكل (1-17).
علماً بأن أحد الراسيين هيدروكسيد الكالسيوم والآخر هيدروكسيد الخارصين.



الشكل (1-17)

[2]

(18) ما اسم الغاز الذي له لون أخضر باهت وذو رائحة خانقة ويغير ورق تباع الشمس إلى اللون الأبيض؟
(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

☐ الأكسجين ☐ الأمونيا ☐ الهيدروجين ☐ الكلور

[1]

(19) الجدول (1-19) يوضح نتائج استقصاء تحديد نوع الأيون السالب ملحين مجهولين (A و B).

الاختبار	محلول الملح (A)	محلول الملح (B)
إضافة حمض النيتريك المخفف ثم إضافة محلول نترات الفضة.	يتكون راسب أبيض (حليبي)	يتكون راسب أبيض

الجدول (1-19)

حدد الأيون السالب الموجود في كلا الملحين:

الملح (A):

الملح (B):

[2]

ما هو الاختبار الأكثر دقة للكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون؟

[2]



الشكل (1-24)

صف كيف تؤثر هذه المشكلة على المباني.

[1]

الجدول (1-25) إحدى المزارع قبل وبعد إضافة المادة (A).

قيمة pH قبل إضافة المادة (A)	قيمة pH بعد إضافة المادة (A)
4.0	7.0

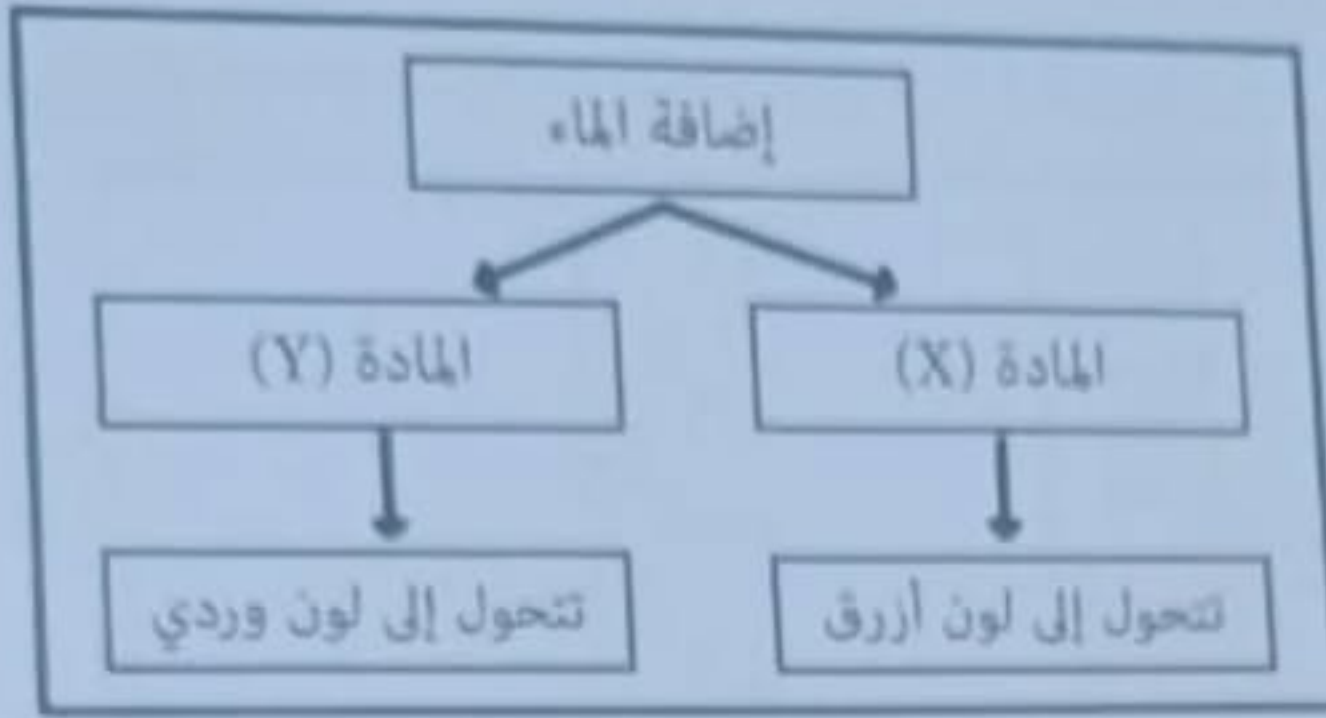
الجدول (1-25)

صف التغير الذي حدث للتربة مع ذكر اسم المادة (A) وأهمية التحكم في الرقم الهيدروجيني للتربة.

[3]

انتهت الأسئلة مع دعواتنا لكم بالتوفيق والنجاح

(21) الشكل (1-21) يوضح طريقة كيميائية تستخدم للكشف عن وجود الماء.



الشكل (1-21)

حدد اسم المادة المشار إليها بالرمز (X).

(22) اذكر اثنين من خواص الغازات النبيلة في ضوء التركيب الإلكتروني.

(23) يوضح الشكل (1-23) عمل المحول الحفاز في السيارة.

ما الغازات التي تمثل الرموز (D , C , B , A) ؟

(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)



الشكل (1-23)

C + D	A + B	
CO + NO	CO ₂ + N ₂	<input type="checkbox"/>
CO ₂ + N ₂	CO + NO	<input type="checkbox"/>
CO ₂ + NO	CO + N ₂	<input type="checkbox"/>
CO + N ₂	CO ₂ + NO	<input type="checkbox"/>



الشكل (1-24)

صف كيف تؤثر هذه المشكلة على المباني.

[1]

الجدول (1-25) إحدى المزارع قبل وبعد إضافة المادة (A).

قيمة pH قبل إضافة المادة (A)	قيمة pH بعد إضافة المادة (A)
4.0	7.0

الجدول (1-25)

صف التغير الذي حدث للتربة مع ذكر اسم المادة (A) وأهمية التحكم في الرقم الهيدروجيني للتربة.

[3]

انتهت الأسئلة مع دعواتنا لكم بالتوفيق والنجاح