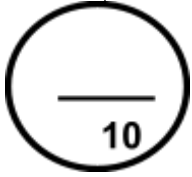


اختبار قصير رقم (1) في مادة الكيمياء للصف العاشر العام الدراسي 2021-2022م



1- عناصر المجموعة B في الجدول الدوري بالعناصر :- (اختر الإجابة الصحيحة) (1)
أ- الهالوجينات ب- الانتقالية ج- اللافلزية د- الالافزية

2 كل امامك يمثل عناصر مجموعة الفلزات القلوية بالجدول الدوري . اجب عن الأسئلة التالية : -

أ - أجب عن المطلوب أمام كل خاصية :- (1)

أيهما أكثر صلابة البوتاسيوم أم الليثيوم؟	←	
أيهما أكثر كثافة الليثيوم أم البوتاسيوم؟	←	
أيهما أعلى في درجة الانصهار البوتاسيوم أم الليثيوم؟	←	

↓

Li
Na
K
Rb
Cs
Fr

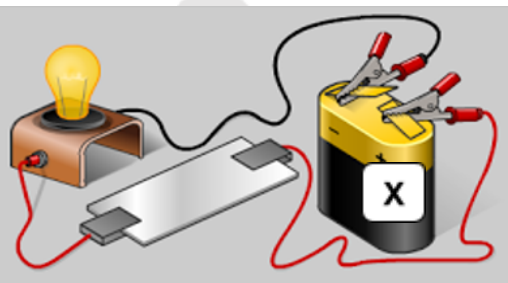
ب - لديك فلزين احدهما (A) والآخر (B) ، يتفاعل (A) بشكل منتظم وثابت مع الماء ، بينما يتفاعل (B) مع الماء بشدة منتجا لهبا ذو لون بنفسجي . اجب عن ما يلي : (است)

1- ايهما أقل نشاطا A أم B ؟

2- فسر (تخزين فلزات المجموعة الأولى بالجدول تحت سطح الكيروسين او زيت البرافين) ؟ (1)

3- امل الشكل المقابل دائرة كهربية تحتاج إلى مادة (X) حتى تكتمل ويضيء المصباح،
فإن المادة (X) يمكن أن تكون : (ظلل البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

(1)



- | | |
|------------------------------------|---------------------------------|
| ☐ لوح نحاس | ☐ لوح خشبي |
| ☐ لوح بلاستيكي | ☐ لوح زجاجي |

س الشكليين التاليين ، ثم اجب عن الأسئلة التالية :-



الشكل (٢) أنابيب من البولي إيثيلين



الشكل (١) الألوان الرائعة للزجاج

- 1- ما نوع العنصر الداخلى في صناعة الشكل (أ) ؟ (1)
- 2- ما العامل الحفاز المستخدم في تصنيع الانابيب في الشكل (2) ؟ (1)

٢- (5) أحمد بإجراء استقصاء للمقارنة بين نشاط بعض العناصر، فوضع في الأنبوبة الأولى فلز (X) وفي الأنبوبة الثانية فلز (Y) وفي الأنبوبة الثالثة فلز (Z) ثم أضاف للأنابيب الثلاث محلول ملح كبريتات الحديد الثنائية مرة، ثم وضع محلول ملح كبريتات النحاس الثنائية مرة أخرى، ودون النتائج في الجدول أسفل، فادرسه جيداً ثم أجب عن المفردات التي تليه:

الفلزات			
Z	Y	X	نوع المحلول
حدث تفاعل	لم يحدث تفاعل	لم يحدث تفاعل	كبريتات الحديد
حدث تفاعل	حدث تفاعل	لم يحدث تفاعل	كبريتات النحاس

(ظل البديل الصحيح مع التفسير) (1)

أ - العنصر (X) يمكن أن يكون

النحاس



التفسير

ب - رتب الفلزات من حيث درجة نشاطها الكيميائي ؟ (1)

ج - إذا افترضنا ان العنصر (Z) خارصين ، فاكتب المعادلة الكيميائية لتفاعله مع كبريتات الحديد(III)؟ (1)

.....



سلطنة عمان وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة ظفار
مدرسة جبجات للتعليم الأساسي

المادة: الكيمياء	الصف: العاشر	الفصل الدراسي الأول
نموذج إجابة	(الاختبار القصير الأول)	للعام 2021/2022م

ال ج ز ئي ة	عنصر التعلم			الإجابة
	م ع ر ف ة	ت ط ب ي ق	ا س ت د ل ا ل	
1-	1			الانتقالية
2	1			البوتاسيوم الصوديوم
2-ب			1	A - 1
2 ب		1		2- لشدة نشاطها الكيميائي حتى لا تتفاعل مع الأكسجين وبخار الماء بالهواء الجوى
3		1		لوح نحاس
4-ا	1			انتقالى
4-ب	1			رابع كلوريد التيتانيوم
5-ا			1	نحاس التفسير لأنه اقل نشاطا من الحديد وايوناته توجد في كبريتات النحاس
5-ب		1		$Z > Y > X$
5-ج		1		$Zn + FeSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Fe$
المجموع	4	4	2	10

