

الإسم الكامل:.....	الإمتحان الموحد المحلي في مادة الفيزياء و الكيمياء دورة يناير 2019 مدة الإنجاز: ساعة واحدة www.pc1.ma	الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين جهة بني ملال- خنيفرة مديرية خريبكة مؤسسة الشرفاء الخاصة ذ.يونس عزيزي
رقم الامتحان:.....		
القسم:.....		
رقم داخل القسم :.....		

النقطة :

20

❖ التمرين الأول : (8 نقط)

1) املأ الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية : مواد عضوية – الأجسام –

الزجاج – الفلزات بخار الماء - ثنائي أكسيد الكربون – نواتج أخرى

✓ تتكون المستعملة في حياتنا اليومية من مادة او مواد مختلفة، تصنف إلى مجموعات كبرى: وهي

..... و

✓ تحترق المواد العضوية في الهواء، ويتكون و و

2) أجب بصحيح أو خطأ:

✓ تتكون الذرة من الكترونات شحنتها سالبة و نواة شحنتها موجبة.

✓ يتميز فلز النحاس بخاصية الجذب من طرف المغناطيس.

✓ يتكون أكسيد الألومنيوم نتيجة تفاعل الألومنيوم مع ثنائي الأوكسجين .

✓ حمض الكلورديريك يؤثر على النحاس.

3) ضع علامة (x) أمام الاجابة أو الاجابات الصحيحة:

☞ من بين الأشياء التالية يوجد مادتان:

البلاستيك خاتم من النحاس قلم الزجاج

☞ لفلز الذي يؤثر عليه محلول الكلوريدريك ولا يؤثر عليه محلول الصودا هو:

الألومنيوم الزنك الحديد النحاس

☞ عوامل تكون الصدأ على الحديد:

الماء و ثنائي الأوكسجين الأزوت و ثنائي الأوكسجين ثنائي الهيدروجين و ثنائي الأوكسجين

4) صل بخط :

Fe(OH)₂ ★ هيدروكسيد الحديد

(Zn²⁺ + 2Cl⁻) ★ محلول كلورور الحديد III

(Fe³⁺ + 3Cl⁻) ★ محلول كلورور الزنك

5) أتمم الجدول التالي :

رمز الدرة	العدد الذري	شحنة الالكترونات	شحنة النواة	رمز الأيون	نوعه	شحنة الأيون
			+17e	Cl ⁻		
Zn	30					+2e

❖ التمرين الثاني : (8 نقط)

I. يعطي الجدول التالي قيم pH لأربعة محاليل مائية:

المحلول المائي	محلول (A)	محلول S	محلول (B)
قيمة pH	3.2	12.3
صنف المحلول	محايد

1- أتمم ملء الجدول بما يناسب؟

2- بما تم قياس pH المحاليل؟ علل جوابك؟

3- انطلاقا من الجدول حدد:

أ- المحلول الأكثر حمضية:

ب- المحلول الأقل إحتواء على الأيونات OH⁻:

II. من أجل تحضير محلول s ندخل كمية من مسحوق فلز X في أنبوب اختبار به محلول y، فنلاحظ تصاعد غاز داخل الأنبوب.

- 0.5 1- اعط اسم وصيغة الغاز المتصاعد؟
 0.5 2- كيف يتم الكشف عنه؟
 0.5 **التجربة 1** : نضيف كمية من نترات الفضة إلى المحلول الناتج s فيتكون راسب يسود تحت الضوء.
 0.5 1- اعط اسم الراسب المتكون واعط صيغته الكيميائية؟
 0.25 2- اعط الصيغة الأيون لنترات الفضة؟
 0.5 3- اعط اسم ورمز الأيون الذي تم الكشف عنه؟
 0.5 4- اكتب معادلة الترسيب؟
 0.5 5- حدد اسم محلول y وعطي صيغته الأيونية؟
 0.5 **التجربة 2** : نضيف كمية من محلول الصودا إلى المحلول s فيتكون راسب أبيض.
 0.5 1- اعط اسم الراسب المتكون واعط صيغته الكيميائية؟
 0.5 2- اعط اسم ورمز الأيون الذي تم الكشف عنه؟
 0.25 3- حدد الأيون الكاشف؟
 0.5 4- اكتب معادلة هذا الترسيب؟
 0.5 5- من خلال التجريبتين السابقتين اعط اسم وصيغة المحلول s؟
 0.25 6- حدد اسم الفلز X؟
 0.5 7- اعط المعادلة المختصرة لتفاعل محلول حمض الكلوريدريك مع الفلز X؟

❖ التمرين الثالث : (4 نقط)

أثناء مساعتك أنت وزملائك أستاذ الفيزياء والكيمياء في تنظيف المختبر وجدتم 3 قاروت، بها العلامات جانبية و لا تحتوي على لصيقات، و واحدة تسيل فأخبركم الأستاذ بأن المحاليل التي في القارورات هي حمض النيتريك ($H^+ + NO_3^-$) و حمض الكلوريدريك ($H^+ + Cl^-$) و محلول الصودا ($Na^+ + OH^-$)، فطلب منكم التعرف على مدلول العلامات و طبيعة محتوى كل قارورة و حفص المحلول الذي يسيل. اقترحت كوثر شم المحاليل للتعرف على طبيعتها و قنينة من الألمنيوم أو زجاج لحفص السائل الذي يسيل غير انها لم تستطع التعرف على العلامات.

1- ساعد كوثر على تحديد خطورة هذه المحاليل.



العلامة الأولى العلامة الثانية

- 0.5 العلامة الأولى:
 العلامة الثانية:
 2- ما صحة اقتراح كوثر وما هي بعض الاحتياطات التي يجب عليها اتخاذها اثناء التعامل مع مثل هذه المواد؟

1

3- اقترح تجربتين تمكنك من معرفت المحلول الذي يوجد في كل قارورة؟

2

4- من أي مادة يجب أن تتكون هذه القارورات؟ علل جوابك

0.5