الثانوية الإعدادية ابن آجُرُّوم	الامتحان الموحد المحلي للسنة الثالثة ثانوي إعدادي	الموسم الدراسي: 2014/2015 دورة يناير 2015 مادة الفيزيـــــــــــــاء مدة الإنجاز : ساعة واحدة

الاسم والنسب:.....	القسم:.....	الرقم الترتيبي:.....	رقم الامتحان:.....

التمرين الاول

8 نقط

1 - املأ الفراغات التالية بما يناسبها من الكلمات او الرموز - ثنائي الهيدوجين - Fe - اصغر - الحديد - H_2

محلول حمض الكلوردريك له pH .....من 7 ويتفاعل مع فلز .....فينتج عن التفاعل غاز .....الدي نميزه بفرقعة عند تقريب لهب ويمكن التعبير عن المعادلة الحصيلة كما يلي

..... + Fe ⟶ .....+ $2H^+$

2 - اجب بصحيح أو خطأ

- **الزجاج موصل للتيار الكهربائي .....**
- **الزنك مادة فلزية يجدبها المغناطيس .....**
- **الكتلة الحجمية للالومنيوم اكبر من الكتلة الحجمية لنحاس .....**

التمرين الثاني

8 نقط

اعطي قياس مجموعة من المحاليل المائية و المبينة في الجدول التالي

المحلول المائي	حمض الكلوريدريك (A	الصودا (B)	الدم (C)	الماء الخلص (D)
قيمة PH	4	10	7.4	7

1 صنف هده المحاليل الى

محاليل حمضية .....
محاليل قاعدية .....
محاليل محايدة .....

2 يحتوي المحلول B على ايونات الصوديوم Na علما ان العدد الذري لصوديوم هو Z =11 اوجد

1-2 شحنة نواة درة الصوديوم Na بدلالة e

.....

2-2 شحنة نواة أيون الصوديوم Na^+ بدلالة e

.....

3-2 شحنة الكترونات أيون الصوديوم Na^+ بدلالة e

.....

4-2 شحنة أيون Na^+ بكلوم

.....

5-2 نضيف محلول S للتاكد اكثر على وجود أيونات الكلورور Cl^-

ا- ماهو المحلول الكاشف S عن أيونات الكلورور Cl^-

.....

ب- اسم الراسب المحصل عليه

.....

ج- معادلة تفاعل هدا الترسب

.....

التمرين الثالث

4 نقط

يعتبر الالمنيوم من الفلزات اكثر استعمالا في حياتنا اليومية وخاصة في علب المواد الغذائية الا انها تتفاعل مع جل المواد الغذائية الحمضية عندما لا تتخد الاحتياطات اللازمة لذلك

1- حدد الاجسام الناتجة عن هدا التفاعل بين الالومنيوم و المواد الحمضية

.....

2- المعادلة المختصرة لهدا التفاعل

.....

3- كيف يمكن حماية المستهلك من هدا التفاعل واستعمال الالمنيوم في تعليب المواد الغذائية

.....

4- ما هو الفلز الدي يمكن استعماله وبدون احتياطات في تعليب المواد الغذائية

.....