

فرض محروس رقم 1 الدورة 1

الفيزياء و الكيمياء

الثالثة إعدادي

ذ. محمد كاجة

الاسم و النسب

الفوج الرقم

التمرين الأول: (8 نقط)

التقطيف

1. أجب بتصحيح أو خطأ مع تصحيح الخطأ عند وجوده؟

..... تتكون الذرة من مكونين هما الأنيون والكاتيون.....

..... رائز الكشف عن متعدد السترين هو رائز اللهب

..... الأيون ذرة اكتسبت أربع إلكترونات.....

..... الأيون الناتج عن اكتساب ذرة الأوكسجين لإلكترون هو C^{2+}

2. اربط بـهم كل رقم بالحرف المناسب له:

a. أحمر أجري

1. الإلكترون

b. تحمل شحنة سالبة

2. النواة

c. مادة عضوية

3. النحاس

d. تحمل شحنة موجبة

4. الورق

3. اختر الجواب الصحيح :

- جميع الفلزات صلبة إلا فلز واحد سائل هو: الزئبق / الزيت / الحديد.....

- مادة الألومنيوم: سائلة / كثيمة / مسامية.....

- الصدا يتكون من مادة أوكسيد الحديد III ذي الصيغة: Fe_3O_2 / Fe_3O_4 / Fe_2O_3 ذي الصيغة:.....

التمرين الثاني : (8 نقط)

I. املا الجدول التالي:

رمز العنصر	اسم العنصر	عدد الإلكترونات	شحنة النواة	الشحنة الإجمالية	ذرة - كاتيون - آنيون
Cl ⁻	chlorine	17	+17e		
Al	aluminum	13			
Cu ²⁺	copper	27			

II. ينتج عن احتراق متعدد الإثنين PE في الهواء، الماء و حالة سوداء و غاز يعكر ماء الجير .

1. حدد الأجسام المتفاعلة.....

.....

2. اعط صيغ و أسماء الأجسام الناتجة.....

.....

3. استرج أنواع الذرات التي تدخل في تركيب الـ PE.....

.....

4. ذكر بعض أخطار احتراق البلاستيك.....

1 ن

1 ن

1 ن

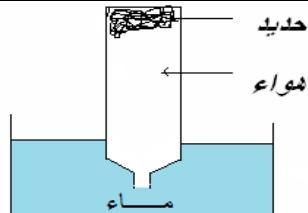
1 ن

1 ن

1 ن

2 ن

التمرين الثالث : (4 نقط)



نعتبر قطولة جكس (حديد) في أعلى قارورة حجم الهواء بها هو L. بعد فترة

نلاحظ تصاعد الماء داخل القارورة و تكون الصدا.

1. ما هي نسبة ثاني الأوكسجين في الهواء؟.....

.....

2. ما هو حجم الماء المتتصاعد بالقارورة؟.....

.....

3. فسر ماذا حدث؟.....

1 ن

1.5 ن

1.5 ن