

فرض محروس رقم 1 الدورة 1

الفيزياء و الكيمياء

الثالثة إعدادي
ذ. محمد كعاجة

التمرين الأول: (8 نقط)

التتقيط

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

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

1 ن

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

1 ن

• الأيون ذرة اكتسبت أربع إلكترونات.....

1 ن

• الأيون الناتج عن اكتساب ذرة الأوكسجين لإلكترونين هو C^{2+}

1 ن

2. اربط بسهم كل رقم بالحرف المناسب له:

- | | | | |
|---|--------------------|---|--------------|
| ○ | a. أحمر أجوري | ○ | 1. الإلكترون |
| ○ | b. تحمل شحنة سالبة | ○ | 2. النواة |
| ○ | c. مادة عضوية | ○ | 3. النحاس |
| ○ | d. تحمل شحنة موجبة | ○ | 4. الورق |

1 ن

3. اختر الجواب الصحيح :

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

1 ن

- مادة الألومين: سائلة / كتيمية / مسامية.....

1 ن

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

1 ن

التمرين الثاني : (8 نقط)

I. املا الجدول التالي:

رمز العنصر	اسمه	عدد الإلكترونات	شحنة النواة	الشحنة الإجمالية	ذرة - كاتيون - أنيون
Cl^-			+17e		
Al		13			
Cu^{2+}		27			

1 ن

1 ن

1 ن

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

1. حدد الأجسام المتفاعلة.....

1 ن

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

1 ن

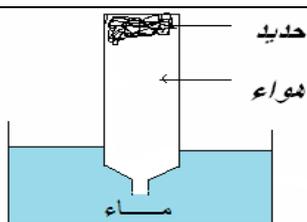
3. استنتج أنواع الذرات التي تدخل في تركيب الـ PE.....

1 ن

4. أذكر بعض أخطار احتراق البلاستيك.....

2 ن

التمرين الثالث : (4 نقط)



نعتبر قطيعة جكس (حديد) في أعلى قارورة حجم الهواء بها هو 1 L. بعد فترة

نلاحظ تصاعد الماء داخل القارورة و تكون الصداً.

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

1 ن

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

1.5 ن

3. فسر ماذا حدث؟.....

1.5 ن