



مادة : الفيزياء والكيمياء المعامل : 1 مدة الإنجاز : ساعة واحدة	الإمتاحات الجهوي الموحد السنة الثالثة إعدادي - دورة يونيو 2010-	الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين لجهة وادي الذهب لكويرة
--	---	---



التمرين 1 : (8 نقط)

- تحترق قطعة بلاستيكية في الهواء كافي بلهب اخضر
- 1- ما نوع احتراق القطعة البلاستيكية ؟ معللا جوابك
 - 2- أذكر ناتجا هذا الاحتراق
 - 3- ينتج عن هذا الاحتراق أيضا غاز كلورور الهروجين
- 3.1- أكتب صيغة هذا الغاز .
 - 3.2- ما هو تأثيره على صحة الإنسان .
 - 3.3- استنتج نوع البلاستيك المستعمل في هذا الاحتراق ؟ علل جوابك .
- 4- يشكل احتراق المواد في الطبيعة خطرا على البيئة . بين طبيعة هذا الخطر باعتماد أمثلة ، و اقتراح حلول للتخلص من هذه المواد دون تلوث في البيئة .

التمرين 2 : (8 نقط)

- العدد الذري لعنصر الألومنيوم هو $Z=13$ و نرسم إليه Al .
- 1- ما هو عدد إلكترونات ذرة الألومنيوم ؟
 - 2- أحسب شحنة إلكترونات ذرة الألومنيوم بدلالة الشحنة الابتدائية .
 - 3- أحسب شحنة نواة ذرة الألومنيوم بدلالة الشحنة الابتدائية .
 - 4- تصيح ذرة الألومنيوم ايونا عندما تفقد ثلاثة إلكترونات
- 4.1- ما شحنة أيون الألومنيوم ؟
 - 4.2- اكتب رمز هذا الأيون .
- 5- أكتب معادلة تفاعل محلول حمض الكلورديريك مع الألومنيوم.

التمرين 3 : (4 نقط)

نقوم بقياس pH محاليل مختلفة و التي نتعامل معها في حياتنا اليومية ، و ندون هذه القياسات في الجدول التالي:

المحلول	الخل	الحليب	ماء خالص	ماء البحر	الدم	ماء جافيل	حمض الكلورديريك
قيمة pH	3.1	6.5	7.0	8.5	7.5	10.2	2.1

رتب المحاليل الحمضية حسب تزايد الحمضية ، ثم رتب المحاليل القاعدية حسب تناقص القاعدية ، معللا جوابك .