



المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي وتكوين الأطر و البحث العلمي
قطاع التعليم المدرسي
الأكاديمية الجهوية للتربية و التكوين
جهة كلميم-السمارة

مادة : الفيزياء و الكيمياء
مدة الاجاز : ساعة واحدة
المعامل : 01

امتحان شهادة السلك الإعدادي
دوره يونيو 2011

التمرين الأول (8 نقط) :

- 1- املأ الفراغات بما يناسب من الكلمات التالية : $Zn - Cl^- - Zn^{2+} - H^+ - H_2$ - ميت - pH - ثانوي .
 الهيدروجين - ورق pH .
- أ- نستعمل أو جهاز لقياس pH محلول مائي .
 ب- يحتوي محلول كلورور الهيدروجين على أيونات و أيونات ، و يتفاعل مع فلز الزنك الذي رمزه فينتج عنه غاز ذي الصيغة ، و أيونات
- 2- نصب كمية من محلول مائي لكلورور الهيدروجين في كأس ، ونقيس pH هذا محلول فنحصل على القيمة 3 ، ثم نضيف إليه كمية مهمة من الماء الخالص .
- أ- ماذا نسمي هذه العملية ؟
 ب- كيف تتغير قيمة pH هذا الخليط ؟
 ج- أذكر بعض الاحتياطات الوقائية التي يجب الالتزام بها أثناء استعمال المحاليل الحمضية .

التمرين الثاني (8 نقط) :

- 1- أجب بصحيح أو خطأ ، ثم صلح الخطأ في حالة وجوده .
 أ- pH محلول القاعدي يكون أصغر قليلاً من 7 .
 ب- الصيغة الكيميائية لمحلول هيدروكسيد الصوديوم (محلول الصودا) هي : $(Na^+ + Cl^-)$
- 2- نصب كمية من محلول حمض الكلوردريريك في أنبوب اختبار وضعت فيه قطعة من صوفة الحديد ، فلاحظ حدوث تحول كيميائي تتج عنه انبعاث غاز و تلون محلول الناتج باللون الأخضر .
- أ- ما هو الغاز المنتبعث ؟ كيف يمكن ابرازه ؟
 ب- ما هي الأيونات التي أدت إلى تلون محلول باللون الأخضر ؟ حدد صيغتها الكيميائية ؟
 ج- أعط معادلة الحصيلة لهذا التفاعل الكيميائي .
 د- نضيف إلى الخليط في أنبوب اختبار كمية من محلول الصودا . ماذا تلاحظ ؟

التمرين الثالث (4 نقط) :

أثناء مشاهدة عائلتك لشريط وثائقي حول البناء والمتاجر المسقوفة بمادة الزنك ، لاحظت أختك تأكل سقوفها فتساءلت عن سبب ذلك ، فأجابها أبوك قائلاً " السبب هو الأمطار الحمضية " ، فتدخلت لتوضيح الأمر .
المعطيات :

- تفاعل الغازات المنبعثة من المصانع و من عوادم وسائل النقل مع ثانوي أوكسجين الهواء و الماء الموجود في الغلاف الجوي ، و ينتج عنها محاليل مائية ، على شكل أمطار حمضية ذي pH أقل من 5 .
- 1- أثبت صحة أو خطأ ما قاله أبوك باقتراح تجربة تفسر تأثير الأمطار الحمضية على فلز الزنك .
 2- أذكر بعض أخطار تلوث الهواء على الصحة و البيئة .