

المادة	الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين لجهة كلميم - السمارة	 <p>وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي والتكوين المهني والباحث العلمي</p>
الفيزياء والكيمياء	الامتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي	
مدة الإنجاز	دورة يونيو 2010	
ساعة واحدة		
المعامل		
01		
<a href="http://pc123.ii.ma">http://pc123.ii.ma</a>		

الموضوع	التقييم																								
<p><b>التمرين الأول (8 نقط) :</b></p> <p>1. ماهو الأيون ؟ وأذكر صنفى الأيونات. 2. ماهي الشحنة الابتدائية ؟ 3. أملأ الجدول التالي :</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>الذرة</th> <th>العدد الذري</th> <th>شحنة إلكترونات الذرة</th> <th>رمز الأيون الناتج</th> <th>شحنة الأيون</th> <th>شحنة نواة الأيون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Zn</td> <td>30</td> <td></td> <td></td> <td>+2e</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Cl</td> <td></td> <td>-17e</td> <td></td> <td>-e</td> <td></td> </tr> <tr> <td>H</td> <td>1</td> <td></td> <td></td> <td>+e</td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>رمز الشحنة الابتدائية هو : e</p> <p>4. أذكر المجموعات الرئيسية للمواد، ثم أعطي خاصيتيه فيزيائيتيه لك مجموعة.</p> <p><b>التمرين الثاني (8 نقط) :</b></p> <p>لنعتبر المحاليل المائية الثلاثة التالية :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- محلول حمض كلورور الهيدروجي ، ذي قيمة <math>pH=2</math></li> <li>- محلول هيدروكسيد الصوديوم ، ذي قيمة <math>pH=11</math></li> <li>- محلول كلورور الصوديوم ، ذي قيمة <math>pH=11</math></li> </ul> <p>1. صنف هذه المحاليل. 2. قارن تراكيز أيونات الهيدروجي وأيونات الهيدروكسيد في كل محلول. 3. أعط الصيغ الأيونية لهذه المحاليل المائية الأيونية. 4. نضيف محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول يحتوي على أيونات <math>Fe^{2+}</math> ، فنحصل على راسب أخضر.</p> <p>1.4 ما اسم هذا الجسم الناتج ؟ 2.4 اكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل.</p> <p><b>التمرين الثالث (4 نقط) :</b></p> <p>البلاستيك مادة عضوية قابلة للاحتراق في الهواء، كما أن أنواع البلاستيك ينتج عنه احتراقها غازات سامة وخطيرة على الصحة والبيئة. أذكر نواتج الاحتراق غير الكامل للبلاستيك متعدد الإثيل، ثم يبه طبيعة الخطر الذي يشكله احتراق هذه المواد على البيئة. إن التلوث ليست مشكلة محلية بل أصبحت مشكلة عالمية ينبغي معالجتها على هذا الأساس. اقترح بعض الإجراءات للتقليل من خطورة المواد المستعملة في الحياة اليومية.</p>	الذرة	العدد الذري	شحنة إلكترونات الذرة	رمز الأيون الناتج	شحنة الأيون	شحنة نواة الأيون	Zn	30			+2e		Cl		-17e		-e		H	1			+e		
الذرة	العدد الذري	شحنة إلكترونات الذرة	رمز الأيون الناتج	شحنة الأيون	شحنة نواة الأيون																				
Zn	30			+2e																					
Cl		-17e		-e																					
H	1			+e																					