

التنقيط	تصحيح الموضوع																								
1	التعريف الأول (8 نقط) : 1. الأيون هو ذرة أو مجموعة من الذرات اكتسبت أو فقدت بعض الإلكترونات. صنفى الأيون هما: <u>كاتيون</u> إذا فقد بعض الإلكترونات و <u>أنيون</u> إذا اكتسب بعض الإلكترونات.																								
0.5	2. الشحنة الابتدائية هي أصغر كمية كهربائية، توجد بنواة الذرة، نمر لها ب e و وحدتها هي كولوم C. $e = 1,6.10^{-19} C$ بحيث																								
4.5	3. <table border="1"> <thead> <tr> <th>الذرة</th> <th>العدد الذري</th> <th>شحنة إلكترونات الذرة</th> <th>نمر الأيون الناتج</th> <th>شحنة الأيون</th> <th>شحنة نواة الأيون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Zn</td> <td>30</td> <td>-30e</td> <td>Zn^{2+}</td> <td>+2e</td> <td>+30e</td> </tr> <tr> <td>Cl</td> <td>17</td> <td>-17e</td> <td>Cl^-</td> <td>-e</td> <td>+17e</td> </tr> <tr> <td>H</td> <td>1</td> <td>-e</td> <td>H^+</td> <td>+e</td> <td>+e</td> </tr> </tbody> </table> نمر الشحنة الابتدائية هو : e	الذرة	العدد الذري	شحنة إلكترونات الذرة	نمر الأيون الناتج	شحنة الأيون	شحنة نواة الأيون	Zn	30	-30e	Zn^{2+}	+2e	+30e	Cl	17	-17e	Cl^-	-e	+17e	H	1	-e	H^+	+e	+e
الذرة	العدد الذري	شحنة إلكترونات الذرة	نمر الأيون الناتج	شحنة الأيون	شحنة نواة الأيون																				
Zn	30	-30e	Zn^{2+}	+2e	+30e																				
Cl	17	-17e	Cl^-	-e	+17e																				
H	1	-e	H^+	+e	+e																				
2	4. الزجاج : لا يقاوم الصدمات - شفاف يسمح بمرور الضوء (الأغلبية). البلاستيك : غير منفذ للسوائل - يقاوم الصدمات (الأغلبية). الفلزات : التوصيل الحراري - التوصيل الكهربائي.																								
1.5	التعريف الثاني (8 نقط) : 1. تصنيف المحاليل : - محلول حمض كلورور الهيدروجيني محلول حمضي. - محلول هيدروكسيد الصوديوم محلول قاعدي. - محلول كلورور الصوديوم محلول محايد.																								
2	2. مقارنة تراكيز أيونات الهيدروجيني وأيونات الهيدروكسيد في كل محلول. - في محلول حمض كلورور الهيدروجيني تركز أيونات الهيدروجيني أكبر من تركيز أيونات الهيدروكسيد. - في محلول هيدروكسيد الصوديوم تركز أيونات الهيدروجيني أصغر من تركيز أيونات الهيدروكسيد. - في محلول كلورور الصوديوم تركز أيونات الهيدروجيني يساوي تركيز أيونات الهيدروكسيد.																								
3	3. - صيغة محلول حمض كلورور الهيدروجيني هي $(H^+ + Cl^-)$. - صيغة محلول هيدروكسيد الصوديوم هي $(Na^+ + OH^-)$. - صيغة محلول كلورور الصوديوم هي $(Na^+ + Cl^-)$.																								

« DHIBI Nordine / ASMINE Mohamed »

<http://www.nourphysique.eb2a.com>

4.

1.4. اسم هذا الجسم الناتج : هيدروكسيد الحديد II.

1

2.4. المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل :

1



التعريف الثالث (4 نقطه) :

نواتج الاحتراق غير الكامل للبلاستيك متعدد الإثيلين، وطبيعة الخطر الذي يشكله احتراق هذه المواد على البيئة :

1

• في حالة احتراق البلاستيك في وسط لا يتوفر على غاز ثنائي الأوكسجين بوفرة (احتراق غير كامل)، ينبعث بالإضافة إلى غاز ثنائي أوكسيد الكربون و الماء، غاز أحادي أوكسيد الكربون و دخان أسود الذي يدل على تكون الكربون و مواد أخرى.

• الأخطار التي يشكله احتراق هذه المواد على البيئة، مثل: تلوث الهواء - الاحتباس الحراري -

3 بعض الإجراءات للتقليل من خطورة المواد المستعملة في الحياة اليومية :

• استعمال مواد لا تضر بالبيئة.

• تشجيع الصناعات التي لا تضر بالبيئة.

• توعية المواطنين بخطورة المواد المستعملة في الحياة اليومية.

• إعادة تصنيع المواد القابلة لإعادة التصنيع.