

تصحيح الموضوع

التنقيط

التمرين الأول (5 نقط) :

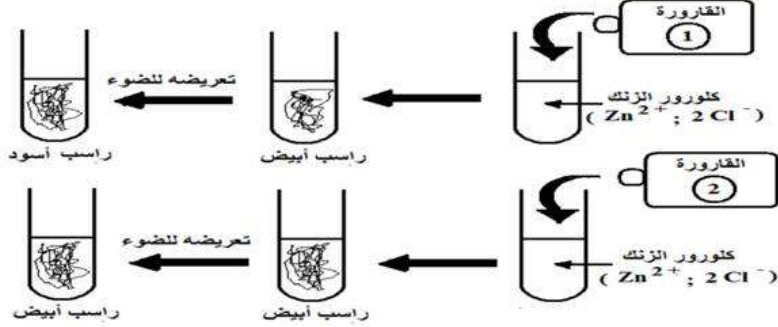
1. تتكون **الأجسام** المستعملة في حياتنا اليومية من مواد مختلفة، تصنف إلى مجموعات كبرى:
و هي **الزجاج** و **البلاستيك** و **الفلزات**.
2. تتكون على سطح **الألومنيوم**، عند تأكسده في الهواء الرطب طبقة تسمى **أكسيد الألومنيوم** أو **الألمنيه** و هي **غير منفذة** للهواء و تحمي الفلز من **التآكل**.
3. تتكون جزيئات المواد العضوية، أساسا، من ذرات **الكربون** و ذرات **الهيدروجين** كما تضم ذرات أخرى مثل **الأزوت** و **الأوكسجين**.

التمرين الثاني (11 نقط) :

1.

المحلول	S ₁	S ₂	S ₃	S ₄
قيمة pH	12.6	3.5	7	5
صنيفه	قاعدي	حمضي	محايد	حمضي
2. المحلول الأكثر حمضية هو S₂ لأنه يتوفر على أصغر pH.
3. بعد تخفيف المحلول S₄، تتناقص حمضيته و تتراب قيمة pH.
4.
 - 1.4. التجربة 1:
 - 1.1.4. اسم الراسب الأخضر هو **هيدروكسيد الحديد II** و صيغته هي Fe(OH)₂.
 - 2.1.4. الأيونات التي تم الكشف عنها هي **أيونات الحديد II** صيغتها Fe²⁺.
 - 2.4. التجربة 2:
 - 1.2.4. الأيونات التي تم الكشف عنها هي **أيونات الكلورور** صيغتها Cl⁻.
 - 2.2.4. صيغة المحلول X هي (Fe²⁺ + 2Cl⁻).

التمرين الثالث (4 نقط) :



من التبيانة نستنتج أن الفارورة 1 تحتوي على محلول نترات الفضة و الفارورة 2 تحتوي على محلول الصودا.

« DHIBI Nordine / ASMINE Mohamed »

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