

التنقيط	تصحيح الموضوع
	التعريب الأول (6 نقط) :
2	(1) - تتكون الذرة من نواة تحمل شحنة موجبة، وإلكترونات تحمل شحنة سالبة . - يتأكسد الألومنيوم في الهواء، وينتج عنه أكسيد الألومنيوم ذو الصيغة الكيميائية Al_2O_3 .
1,5	(2) 1.2. للكشف عن أيونات الكلور Cl^- نستعمل الراتز : أ- محلول حمض الكلوريدريك ؛ ب- محلول الصودا ؛ ج- محلول نترات الفضة 2.2. يؤثر محلول الصودا على : أ- فلز الحديد ؛ ب- فلز الزنك ؛ ج- البلاستيك (3) تصنيف المواد والأجسام :
1	دفتن - هاتك محمول زجاج - متعدد الإيثيلين (PE)
1,5	(4) أ- يؤدي تخفيف محلول قاعدي إلى تناقص قيمة pH. صحيح ب- ينتج عن احتراق المواد العضوية غاز ثنائي أكسيد الكربون فقط. خطأ ج- يُعتبر الاسترداد من أهم طرق تدبير النفايات. صحيح
	التعريب الثاني (10 نقط) :
2	(1) تصنيف المحاليل : ✓ A- حمض الكلوريدريك <===== ✓ B- الصودا <===== ✓ C- الخل <===== ✓ D- كلورور الصوديوم <=====
2	(2) أ- شحنة نواة أيون الصوديوم $Na^+ : +11e$ ب- شحنة مجموع إلكترونات الأيون $Na^+ : -10e$
3	(3) الغاز المتصاعد هو غاز ثنائي الهيدروجين وصيغته H_2 . المعادلة الحاصلة : $2Al + 6H^+ \longrightarrow 2Al^{3+} + 3H_2$
3	(4) للكشف عن أيونات الألومنيوم Al^{3+} نستعمل المحلول (B) محلول الصودا فنحصل على راسب أبيض يسمى هيدروكسيد الألومنيوم ذي الصيغة $Al(OH)_3$.

« DHIBI Nordine / ASMINE Mohamed » <http://www.nourphysique.eb2a.com>

التمرين الثالث (4 نقط) :

- 2 (1). يفضل استعمال الألومنيوم عوض الحديد لأن تأكسد هذا الأخير مع الهواء الرطب لا يحميه من الحث بحكم طبقاته المسامية وبالتالي يحتاج إلى حماية بينما الألومنيوم لا يتآكل لكون مادة الألومنيك الناتجة عنه تأثير الهواء الرطب عليه كقيمة تحول دون نفاذ الهواء الرطب إلى الأجزاء الداخلية لذا لا يحتاج إلى حماية.
- 2 (2). في حالة استعمال الحديد يجب أن يقوم بوقايته وذلك بطلائه بالصبغة أو بالدهان.

