

 	الامتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي سورة : يناير 2010	 المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي وتكوين الأطر والبحث العلمي الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين
---	---	---

التوقيت	الموضوع
التمرين الأول (6 نقط) : انقل على ورقك الجمل أسفله ثم أملأ الفراغات بإحدى المقدمات التالية: نقعد - كاتيونات - محايطة - أنيونات - أصغر - تساوي - نسمي الأيونات الموجبة و الأيونات السالبة - عندما ذرة الألمنيوم ثلاث إلكترونات تعطي الأيون A^{3+}. - تكون الذرة كهربائيا لأن شحنة النواة شحنة السحابة الإلكترونية. - تتميز المحاليل المائية الحمضية بقيمة pH هـ 7. التمرين الثاني (7 نقط) : يعتبر الألمنيوم من بين الذرات الأكثر استعمالا في الصناعة. العدد الذري لذرة الألمنيوم هو $Z = 13$. (1) - حدد عدد إلكترونات ذرة الألمنيوم و عدد الشحنة الموجبة لنواتها. عكك جوابك. (2) - أوجد عدد إلكترونات أيون A^{3+} و عدد الشحنة الموجبة لنواته معللا جوابك. (3) - عند احتراق الألمنيوم في تنائي الأوكسجين O_2 نحصل على A_2O_3. 1-3 اكتب المعادلة الحاصلة لهذا الاحتراق. 2-3 اذكر إحدى خواص هذا الأوكسيد. التمرين الثالث (7 نقط) : دخلت بشرى إلى المختبر فوجدت قنيتييه إحداهما لمحلول حمض الكلوريدريك و الأخرى لمحلول هيدروكسيد الصوديوم لكه لا تحملان أية إشارة للتمييز بينهما. بعد إجراء تجربة. توصلت بشرى إلى التمييز بين قنيتييه المحلول الحمضي وقنيتييه المحلول القاعدي. صبت بشرى محلول حمض الكلوريدريك في إناء فلزي، فحدث تفاعل حيث أصبح لون السائل داخل الإناء أخضر. (1) - ما هي التجربة التي أجرت بشرى للتمييز بين المحلوليه؟ (2) - ماذا يميز اللون الأخضر للسائل ؟ (3) - اكتب معادلة التفاعل الحاصل. (4) - اقترح على بشرى إنائييه إحداهما مصنوعه من مادة فلزية و الأخرى من مادة غير فلزية يمكن استعمالها لحفظ حمض الكلوريدريك.	2 1 2 2 1 2 2 2 1 2 1 2 2

« DHIBI Nordine / ASMINE Mohamed »

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