

الفيزياء والكيمياء	المادة	الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين لجهة فاس - بولماه	المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي والتكوين والباحث العلمي
ساعة واحدة	مدة الإنجاز	الامتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي	
01	المعام		
<a href="http://pc1.somee.com">http://pc1.somee.com</a>		دورة يونيو 2010	

الموضوع	التقييم
<p><b>التمرين الأول (6 نقط) :</b></p> <p>انقل على ورقتك الجمل أسفله ثم أملأ الفراغات بإحدى المفردات التالية:  ن فقد - كاتيونات - محايمة - أنيونات - أصغر - تساوي</p> <p>- نسمي الأيونات الموجبة ..... و الأيونات السالبة..... 2,00</p> <p>- عندما ..... ذرة الألمنيوم ثلاث إلكترونات تعطي الأيون <math>Al^{3+}</math>. 1,00</p> <p>- تكون الذرة ..... كهربائيا لأنه شحنة النواة ..... شحنة السحابة الإلكترونية. 2,00</p> <p>- تتميز المحاليل المائية الحمضية بقيمة pH ..... مه 7. 1,00</p> <p><b>التمرين الثاني (7 نقط) :</b></p> <p>يعتبر الألمنيوم مه يبه الذرات الأكثر استعمالا في الصناعة. العدد الذري لذرة الألمنيوم هو <math>Z=13</math>.</p> <p>1- حدد عدد إلكترونات ذرة الألمنيوم و عدد الشحنة الموجبة لنواتها. علك جوابك. 2,00</p> <p>2- أوجد عدد إلكترونات أيون <math>Al^{3+}</math> و عدد الشحنة الموجبة لنواته معللا جوابك. 2,00</p> <p>3- عند احتراق الألمنيوم في ثنائي الأوكسجين <math>O_2</math> نحصل على <math>Al_2O_3</math>. 2,00</p> <p>1-3 اكتب المعادلة الحاصلة لهذا الاحتراق. 1,00</p> <p>2-3 اذكر إحدى خواص هذا الأوكسيد.</p> <p><b>التمرين الثالث (7 نقط) :</b></p> <p>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 بيه قنينة المحلول الحمضي وقنينة المحلول القاعدي.</p> <p>صبت بشرى محلول حمض الكلوريدريك في إناء فلزي فحدث تفاعل حيث أصبح لون السائل داخل الإناء أخضرا.</p> <p>1- ما هي التجربة التي أجرت بشرى للتمييز بيه المحلوليه؟ 2,00</p> <p>2- ماذا يميز اللون الأخضر للسائل؟ 1,00</p> <p>3- اكتب معادلة التفاعل الحاصل. 2,00</p> <p>4- اقترح على بشرى إنائييه إحداهما مصنوع مه مادة فلزية و الآخر مه مادة غير فلزية يملكه استعمالها لحفظ حمض الكلوريدريك. 2,00</p>	

prof : achraf saidi