

الأستاذ : رشيد جنكل	ليسم الله الرحمن الرحيم	الثانوية التأهيلية أيت باها
القسم : جذع مشترك علمي 2	فرض محروس رقم 3 الدورة الأولى	نيابة أشتوكة أيت باها
المادة : الفيزياء والكيمياء	السنة الدراسية : 2015 / 2016	المدة : ساعتان ، التاريخ : 19/01/2016

نعطى الصيغ الحرفية (مع الناطير) قبل التطبيقات العددية

التنقيط	الكيمياء (07,50 نقطة)
	<p>🔥 التمرين الأول: دراسة ذرة الألومنيوم AL (07,50 نقطة)</p> <p>تتكون ذرة الألومنيوم Al من 27 نوية و 13 إلكترونات</p> <ol style="list-style-type: none">1. حدد قيمة A عدد النويات 0,25 ن2. حدد عدد البروتونات Z معللا جوابك 0,5 ن3. إستنتج عدد النوترونات N 0,5 ن4. أعط رمز نواة الذرة 0,5 ن5. احسب شحنة نواة ذرة الألومنيوم 0,5 ن6. احسب كتلة الذرة 0,5 ن7. احسب عدد ذرات الصوديوم الموجود في عينة من الألومنيوم ذات كتلة $m = 40 \text{ g}$ 0,5 ن8. نعتبر الذرة السابقة $^{27}_{13}\text{Al}$ و ذرة الألومنيوم الاثنية $^{y}_{13}\text{Al}$ ذي كتلة تقريبية $m(^{y}_{13}\text{Al})$. حيث $y \neq 27$ 0,5 ن <p>أ- ماذا تمثل هاتين الذرتين؟ علل جوابك</p> <p>ب- اذا علمت أن العلاقة بين الكتلتين التقريبتين للذرتين السابقتين هي $\frac{m(^{27}_{13}\text{Al})}{m(^{y}_{13}\text{Al})} = 1.038$ ، فابعد قيمة A عدد النويات ل $^{y}_{13}\text{Al}$ ، 0,75 ن</p> <ol style="list-style-type: none">9. أعط البنية الإلكترونية لذرة الألومنيوم ، موضحا توزيع الإلكترونات على الطبقات 0,5 ن10. هل الطبقة الخارجية لهذه الذرة مشبعة ؟ ماذا تستنتج ؟ 0,5 ن11. ينتج عن ذرة الألومنيوم أيون الألومنيوم 0,5 ن <p>أ. اكتب صيغة هذا الأيون الناتج ثم حدد طبيعته (كاتيون أم أنيون) ،</p> <p>ب. حدد تركيب أيون الألومنيوم أي عدد البروتونات ، عدد النوترونات ، عدد الإلكترونات 0,75 ن</p> <p>ج. أعط البنية الإلكترونية لأيون الألومنيوم ، موضحا توزيع الإلكترونات على الطبقات ثم ماذا تستنتج ؟ 0,75 ن</p> <p>معطيات : كتلة البوتون $m_p = 1,673.10^{-27} \text{ kg}$ ، كتلة النوترون $m_n = 1,675.10^{-27} \text{ kg}$ ، كتلة الإلكترون $m_e = 9,09.10^{-31} \text{ kg}$ ، $e = 1,6.10^{-19} \text{ C}$</p>
التنقيط	الفيزياء (12,50 نقطة)

» كم هذا الجيل منظورا ... مدركا ... عارفا ... لكن ... إحيانا ... ننقصهم ... الرغبة ... والصبر وهذا الشرطان

إلزامان ... لتحقيق ... ما يصوب إليه ... » ف. رشيد جنكل

الله ولي التوفيق

حفظا سعيد للجميع