

← امتحان الدرس الأول :

إعداد الأستاذ		امتحان مادة العلوم		الاسم :									
أ. إبراهيم عبد الحكيم معلم العلوم والكيمياء		الصف الأول الإعدادي - الفصل الدراسي الأول											
الزمن : ساعة ونصف		الدرس الأول : تركيب الذرة											
السؤال الثاني (10 درجات) (أ) ضع علامة (✓) أو (×) : (3 درجات) 1- البروتون جسيم سالب الشحنة. () 2- العدد الذري يساوي عدد البروتونات. () 3- أقصى عدد إلكترونات في المستوى K يساوي إلكترونين. () (ب) ما النتائج المترتبة على : (3 درجات) 1- زيادة عدد النيوترونات مع ثبات عدد البروتونات. 2- فقد الذرة إلكترون واحدًا. (ج) أجب عما يأتي : (4 درجات) عناصر عدده الذري 17 وعدده الكتلي 35 ، احسب : • عدد البروتونات : • عدد الإلكترونات : • عدد النيوترونات :		السؤال الأول (10 درجات) (أ) أكمل ما يأتي : (3 درجات) 1- تتكون الذرة من و و 2- العدد الكتلي يساوي مجموع عدد و و 3- الذرات التي لها نفس العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي تسمى (ب) استخرج الكلمة المخلقة : (3 درجات) 1- البروتون - الإلكترون - النيوترون - الذرة (.....) 2- $K - L - M - Na$ (.....) 3- العدد الذري - العدد الكتلي - البروتون - النيوترون (.....) (ج) عطي لما يأتي : (4 درجات) 1- تعتبر الذرة متعادلة كهربياً. 2- تتركز كتلة الذرة في النواة.											
السؤال الرابع (10 درجات) (أ) اكتب المصطلح العلمي : (3 درجات) 1- جسيم موجب يوجد داخل النواة. (.....) 2- مجموع البروتونات والنيوترونات داخل النواة. (.....) 3- مستويات تدور فيها الإلكترونات حول النواة. (.....) (ب) اذكر استخداماً واحداً لكل من : (3 درجات) 1- سماد NPK. 2- الرموز الكيميائية. (ج) قارن بين : (4 درجات) 1- البروتون والإلكترون من حيث : <table border="1"> <thead> <tr> <th>وجه المقارنة</th> <th>البروتون</th> <th>الإلكترون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الشحنة</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>مكان وجوده</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>		وجه المقارنة	البروتون	الإلكترون	الشحنة			مكان وجوده			السؤال الثالث (10 درجات) (أ) اختر الإجابة الصحيحة : (6 درجات) 1- وحدة بناء المادة هي : (أ) الجزيء (ب) الذرة (ج) المركب (د) العنصر 2- الجسيم السالب الشحنة هو : (أ) البروتون (ب) النيوترون (ج) الإلكترون (د) النواة 3- العنصر الذي لكتفه النواة هو : (أ) ديمفريسن (ب) دالتون (ج) رذرفورد (د) بور 4- أقصى عدد إلكترونات في المستوى (L) : (أ) 2 (ب) 8 (ج) 18 (د) 32 5- الرمز الكيميائي للصوديوم هو : (أ) So (ب) Na (ج) S (د) N 6- يستخدم سماد NPK من أجل : (أ) تحسين الإنتاج الزراعي (ب) زيادة مثمرة التربة (ج) قتل الحشرات (د) تغيير لون الثياب (ب) اذكر مثالا واحداً لكل من : (2 درجات) 1- عنصر رمزه مكون من حرف واحد : 2- عنصر رمزه مكون من حرفين : (ج) ما المقصود بكل من : (2 درجات) 1- العدد الذري : 2- النظائر :		
وجه المقارنة	البروتون	الإلكترون											
الشحنة													
مكان وجوده													
انتهت الأسئلة مع أطيب الأمنيات بالتوفيق والنجاح		انتهت الأسئلة مع أطيب الأمنيات بالتوفيق والنجاح											