



مدرسة على رضى الركابي الاساسيه للبنين

اختبار التقويم الثاني - الفصل الدراسي الاول - الصف الثامن

الاسم : ..... الشعبة : ..... المادة : العلوم

السؤال الأول : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة : ( 18 علامة )

1 ( من هو العالم الذي اكتشف وجود النيوترونات :

أ ( العالم شادويك      ب ( العالم رذرفورد      ج ( العالم ثومسون

2 ( أكتب التوزيع الالكتروني لأيون عنصر النيتروجين N :

أ ( 2 , 8 , 8      ب ( 2 , 8      ج ( 2

3 ( الجسيم الذي لا يحمل الشحنة الكهربائية في الذرة :

أ ( النواة      ب ( النيوترون      ج ( البروتون

4 ( من خصائص اللافلزات في الجدول الدوري :

أ ( قابلية للطرق والسحب      ب ( لامعة      ج ( رديئة التوصيل للحرارة

5 ( تحتوي نواة أحد العناصر على ( 3 بروتونات ) و ( 7 نيوترونات ) احسب العدد الكتلي :

أ ( 10      ب ( 3      ج ( 7

6 ( من الامثلة على أشباه الفلزات :

أ ( اليود      ب ( الحديد      ج ( السيليكون

7 ( أكمل الفراغ بالترتيب يحتوي الجدول الدوري على ..... دورات و ..... مجموعات :

أ ( 7 دورات , 18 مجموعة      ب ( 8 دورات , 18 مجموعة      ج ( 7 دورات , 17 مجموعة

8 ( أكتب التوزيع الالكتروني لأيون عنصر البورون B :

أ ( 2      ب ( 2 , 8      ج ( 2 , 8 , 8

9 ( ما عدد الألكترونات في ذرة متعادلة تحتوي على ( 12 بروتون ) :

أ ( 6 إلكترونات      ب ( 12 إلكترون      ج ( 24 إلكترون

السؤال الثاني : اكتب المصطلح المناسب في الفراغ : ( 4 علامات )

1 ( ..... هي مناطق مختلفة حول النواة في الذرة المتعادلة توجد فيها الإلكترونات.

2 ( ..... هي جسيمات غير مرئية ومتناهية في الصغر وتحمل شحنة سالبة وتدور حول النواة .

3 ( ..... هي ذرات للعنصر لها العدد الذري نفسه ولكنها تختلف في عدد النيوترونات

4 ( ..... هي عدد الإلكترونات الموجودة في المستوى الطاقة الخارجي لأي عنصر.

السؤال الرابع : أكمل الجدول التالي : ( 18 علامة )

تركيب لويس	رقم المجموعة	رقم الدورة	إلكترونات التكافؤ	عدد المستويات الطاقة	التوزيع الإلكتروني	العنصر مع العدد الذري
						Cl
						P
						Ne

انتهت الاسئلة مع تمنياتي بالتوفيق للجميع

