



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 الألكترونات.

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

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

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

السؤال الرابع : أكمل الجدول التالي : (18 علامة)

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

انتهت الاسئلة مع تمنياتي بالتوفيق للجميع

