

إجابات أسئلة مراجعة درس تركيب الذرة والتوزيع الإلكتروني صفحة 58

الفكرة الرئيسية س1: البروتونات توجد داخل النواة وتحمل شحنة موجبة

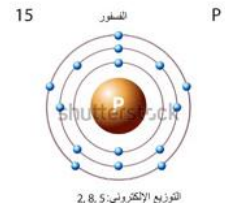
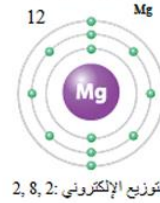
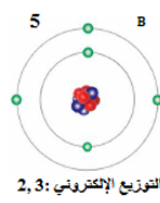
النيوترونات توجد داخل النواة وتكون متعادلة ، الإلكترونات تتوزع في مستويات طاقة حول النواة

السؤال الثاني: 18 إلكترون

السؤال الثالث: بسبب الاختلاف في عدد النيوترونات الموجودة في نوى ذراته

السؤال الرابع: العدد الكتلي هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات، اما العدد الذري فهو يمثل عدد البروتونات

السؤال الخامس:



تطبيق الرياضيات:

$$13=14-27$$

عدد البروتونات = عدد

$$13 = \text{الالكترونات}$$

السؤال السادس: أ- صحيح ب- خطأ ج- صحيح د- خطأ

السؤال السابع: بسبب وجود القوة النووية الهائلة التي تحافظ على التماسك داخل النواة

السؤال الثامن: بسبب اختلاف الذرات عن بعضها بعدد النيوترونات

إجابات أسئلة مراجعة درس تركيب الذرة والتوزيع الإلكتروني صفحة 58

الفكرة الرئيسية س1: البروتونات توجد داخل النواة وتحمل شحنة موجبة

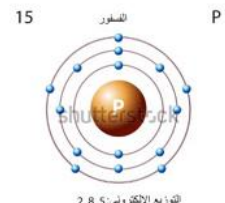
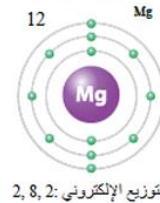
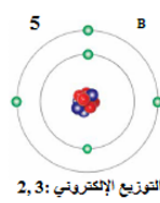
النيوترونات توجد داخل النواة وتكون متعادلة ، الإلكترونات تتوزع في مستويات طاقة حول النواة

السؤال الثاني: 18 إلكترون

السؤال الثالث: بسبب الاختلاف في عدد النيوترونات الموجودة في نوى ذراته

السؤال الرابع: العدد الكتلي هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات، اما العدد الذري فهو يمثل عدد البروتونات

السؤال الخامس:



تطبيق الرياضيات:

$$13=14-27$$

عدد البروتونات = عدد

$$13 = \text{الالكترونات}$$

السؤال السادس: أ- صحيح ب- خطأ ج- صحيح د- خطأ

السؤال السابع: بسبب وجود القوة النووية الهائلة التي تحافظ على التماسك داخل النواة

السؤال الثامن: بسبب اختلاف الذرات عن بعضها بعدد النيوترونات