

إجابات أسئلة مراجعة درس تركيب الذرة والتوزيع الإلكتروني صفحة 58

الفكرة الرئيسية س1: البروتونات توجد داخل النواة وتحمل شحنة موجبة

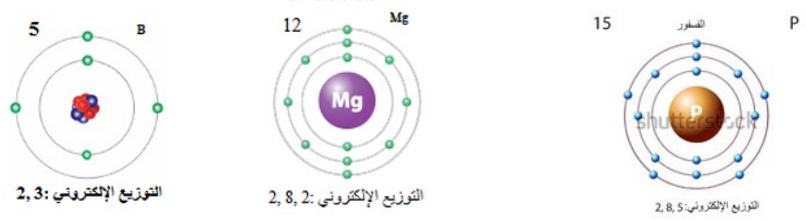
النيوترونات توجد داخل النواة وتكون متعادلة ، الالكترونات تتوزع في مستويات طاقة حول النواة

السؤال الثاني : 18 الكترون

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:



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

تطبيق الرياضيات:

$$13=14-27$$

عدد البروتونات = عدد

الالكترونات = 13

إجابات أسئلة مراجعة درس تركيب الذرة والتوزيع الإلكتروني صفحة 58

الفكرة الرئيسية س1: البروتونات توجد داخل النواة وتحمل شحنة موجبة

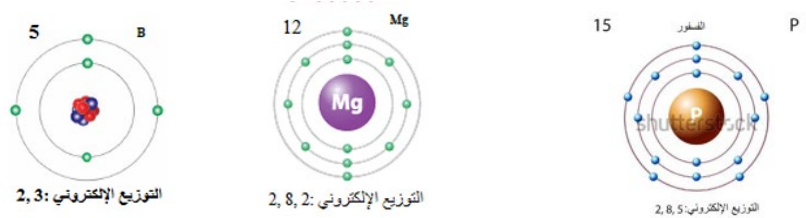
النيوترونات توجد داخل النواة وتكون متعادلة ، الالكترونات تتوزع في مستويات طاقة حول النواة

السؤال الثاني : 18 الكترون

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:



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

تطبيق الرياضيات:

$$13=14-27$$

عدد البروتونات = عدد

الالكترونات = 13