إجابات مراجعة الدرس ص 58

1) البروتونات : توجد داخل النواة وتحمل شحنة موجبة.
النيوترونات : توجد داخل النواة ولا تحمل أي شحنة.
الإلكترونات : توجد حول النواة، وتحمل شحنة سالبة.
2) بما أن الذرة متعادلة فإن عدد الإلكترونات يساوي عدد البروتونات، وهو 18.
3) بسبب الاختلاف في عدد النيوترونات الموجودة في نوى ذراته.
4) العدد الكتلي هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات الموجودة في نواة ذرة العنصر، أما العدد الذري عدد البروتونات الموجودة نواة الذرة فقط.
7) القوة النووية .
8) عندما تختلف ذرتان للعنصر نفسه في عدد النيوترونات تسمى نظائر، عندئذ ستختلف كتلة الذرتين عن بعضهما البعض.
ملاحظة : سؤال 5 + 6 + تطبيق الرياضيات تم حلها على الدفتر ومن خلال اوراق العمل .

إجابات مراجعة الدرس ص 58

1) البروتونات : توجد داخل النواة وتحمل شحنة موجبة.
النيوترونات : توجد داخل النواة ولا تحمل أي شحنة.
الإلكترونات : توجد حول النواة، وتحمل شحنة سالبة.
2) بما أن الذرة متعادلة فإن عدد الإلكترونات يساوي عدد البروتونات، وهو 18.
3) بسبب الاختلاف في عدد النيوترونات الموجودة في نوى ذراته.
4) العدد الكتلي هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات الموجودة في نواة ذرة العنصر، أما العدد الذري عدد البروتونات الموجودة نواة الذرة فقط.
7) القوة النووية .
8) عندما تختلف ذرتان للعنصر نفسه في عدد النيوترونات تسمى نظائر، عندئذ ستختلف كتلة الذرتين عن بعضهما البعض.
ملاحظة : سؤال 5 + 6 + تطبيق الرياضيات تم حلها على الدفتر ومن خلال اوراق العمل .

إجابات مراجعة الدرس ص 58

1) البروتونات : توجد داخل النواة وتحمل شحنة موجبة.
النيوترونات : توجد داخل النواة ولا تحمل أي شحنة.
الإلكترونات : توجد حول النواة، وتحمل شحنة سالبة.
2) بما أن الذرة متعادلة فإن عدد الإلكترونات يساوي عدد البروتونات، وهو 18.
3) بسبب الاختلاف في عدد النيوترونات الموجودة في نوى ذراته.
4) العدد الكتلي هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات الموجودة في نواة ذرة العنصر، أما العدد الذري عدد البروتونات الموجودة نواة الذرة فقط.
7) القوة النووية .
8) عندما تختلف ذرتان للعنصر نفسه في عدد النيوترونات تسمى نظائر، عندئذ ستختلف كتلة الذرتين عن بعضهما البعض.
ملاحظة : سؤال 5 + 6 + تطبيق الرياضيات تم حلها على الدفتر ومن خلال اوراق العمل .