

أسئلة مراجعة الدرس الأول

النماذج الذرية

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أوضح دور التجارب العلمية في معرفة مكونات الذرة.

السؤال الثاني:

أوضّح المقصود بكل من:

أ- النموذج الذري.

ب- النظائر المشعة.

السؤال الثالث:

أفسر ما يأتي:

أ- انحراف الشعاع داخل أنبوب التفريغ الكهربائي؛ عند تقريب المغناطيس من الأنبوب.

ب- فشل نموذج دالتون للذرة.

السؤال الرابع:

أقارن بين نموذجي ثومسون وذرפורد، من حيث مكونات الذرة وأماكن وجودها وفق الجدول الآتي:

| أماكن وجودها | مكونات الذرة | النموذج |
|--------------|--------------|---------|
| | | ثومسون |
| | | رذرفورد |

السؤال الخامس:

أوضح أهم ما أشارت إليه نتائج تجارب التحليل الكهربائي ونتائج التفريغ الكهربائي.

السؤال السادس:

أحدد شحنة كل من البروتونات، والنيوترونات، والإلكترونات.

السؤال السابع:

أستنتج. إذا كان العدد الذري للنحاس يساوي 29، واكتشف نظيران له هما: Cu-63 , Cu-65 ؛ فأستنتج عدد كل مما يأتي في كلا النظيرين:

أ- البروتونات.

ب- النيوترونات.

ج- الإلكترونات.

أ- البروتونات.

ب- النيوترونات.

ج- الإلكترونات.