

مراجعة الدرس الأول

اختبر معلوماتي

الفكرة الرئيسية

السؤال الأول:

ما مكونات الذرة؟

السؤال الثاني:

ماذا تحوي نواة الذرة؟

المفردات

السؤال الثالث:

ماذا يعني لك مفهوم العدد الكتلي؟

السؤال الرابع:

قارن بين العدد الذري والعدد الكتلي؟

السؤال الخامس:

وضح المقصود بالمدارات الالكترونية والتوزيع الالكتروني.

السؤال السادس:

قارن بين النواة والذرة من حيث الحجم.

السؤال السابع:

قارن بين النواة والالكترونات من حيث الكتلة.

تفكير ناقد

السؤال الأول:

ما العدد الذري والعدد الكتلي لعنصر الألمنيوم؟



السؤال الثاني:

ارسم ذرة عنصر الفلور التي تحوي تسع الكترونات موضحاً فيها التوزيع الالكتروني على المدارات، ثم أكمل الجدول الآتي:

المدار	رقمه	عدد الالكترونات
--------	------	-----------------

السؤال الثالث:

لديك ذرة عنصر تحوي ثلاث مدارات ممتلئة بالالكترونات، ارسم مدارات هذه الذرة، ثم احسب العدد الذري.