

## 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.