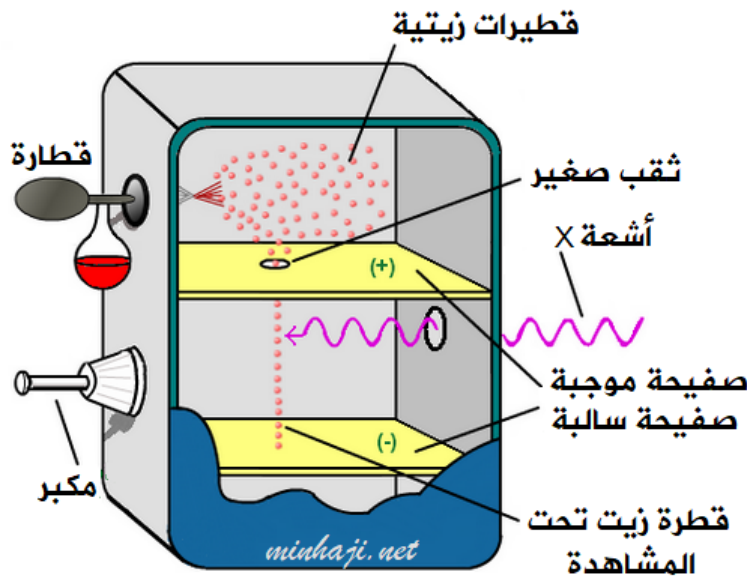


## تعيين شحنة الإلكترون

في عام 1909 عيّن الفيزيائي ميليكان شحنة الإلكترون، وذلك بوضع قطيرات زيتية صغيرة الحجم مشحونة بشحنة سالبة بين قطبين كهربائيين، القطب الموجب العلوي يجذب القطيرات الزيتية المشحونة بشحنة سالبة، وفي الوقت نفسه تميل القطيرات إلى النزول إلى الأسفل بفعل قوة الجذب الأرضي.

وعند استقرار القطيرات في حالة تعادل القوتين بين القطبين، ومن معرفة نصف قطر القطيرة وكثافتها وشدة المجال الكهربائي، تمكن ميليكان من حساب الشحنة المحمولة على هذه القطيرات، ووجد أنها تساوي  $1.60 \times 10^{-19}$  كولوم أو إحدى مضاعفاتها البسيطة، وعليه فإن شحنة الإلكترون الواحد يجب أن تساوي قيمة أصغر شحنة تحملها القطيرة أي  $1.60 \times 10^{-19}$  كولوم.



وباستعمال قيمة شحنة الإلكترون، وقيمة النسبة بين شحنة الإلكترون إلى كتلته التي حسبها ثومسون، يمكن حساب كتلة الإلكترون على النحو التالي:

شحنة الالكترون التي اوجدها ميليكان

$$\frac{\text{كتلة الالكترون}}{\text{نسبة شحنة الالكترون الى كتلته التي اوجدها ثومسون}} =$$

$$\frac{1.6 \times 10^{-19} \text{ C}}{1.76 \times 10^{11} \text{ C/kg}} = \text{كتلة الالكترون}$$

$$9.1 \times 10^{-31} \text{ kg} = \text{كتلة الالكترون}$$