

حل تمرين 04 :

1. العدد الشحني لهذه الذرة هو :

$$Z = \frac{Q}{|e|} = \frac{4 \times 10^{-18}}{1,6 \times 10^{-19}} \quad \text{لدينا } Q = Z \cdot |e| \text{ و منه}$$

$Z = 25$ أي النواة تحتوي على 25 بروتون موجب الشحنة .

2. إيجاد العدد الكتلي A .

$$A = N + Z$$

$$A = 30 + 25$$

$$A = 55$$

3. إيجاد عدد الالكترونات هذه الذرة .

الذرة معتدلة كهربائيا و بالتالي عدد البروتونات يساوي عدد الالكترونات .

إذن عدد الالكترونات هو 25 .