

www.pc-lycee.com

حل التمرين 02

1. شحنة الإلكترونات :

$$q = 26 \times (-e) = -26e$$

$$q = -4,16.10^{-18} C$$

2. تتكون الذرة من نواة و إلكترونات ، نعتبر  $q'$  رمز شحنة النواة ،  $q + q' = 0$  .

نستنتج أن  $q' = -q$  أي  $q' = 4,16.10^{-18} C$  .

3. يساوي عدد الكتلة عدد النويات :  $A=56$  .

4. التمثيل الرمزي :  ${}_{26}^{56}Fe$  .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com