

الجدع المشترك	التيار الكهربائي المستمر	فيزياء حلول 08
---------------	--------------------------	----------------

حل التمرين 12

www.pc-lycee.com

1. حسب المعادلة :

- كل أيون Cu^{2+} يكتسب إلكترونين .
 - $1,6 \cdot 10^{23}$ أيون Cu^{2+} يكتسبون العدد $N = 2 \times 1,6 \cdot 10^{23} = 3,2 \cdot 10^{23}$ من الإلكترونات.
 - كمية الكهرباء لهذا العدد من الإلكترونات هي $Q = Ne = 3,2 \cdot 10^{23} \times 1,6 \cdot 10^{-19} = 5,12 \cdot 10^4 C$
2. كمية الكهرباء التي تمر في المحلل الكهربائي : $Q' = I\Delta t = 0,2 \times 20 \times 60 = 240 C$.
 كتلة النحاس المحصل عليها : $m = 63,5 \times \frac{240}{5,12 \cdot 10^4} \approx 0,3 g$.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com