

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

www.pc-lycee.com

## التمرين 12

- أثناء التحليل الكهربائي لمحلول مائي لكبريتات النحاس II  $(Cu^{2+}, SO_4^{2-})$ ، يتكون فلز النحاس Cu على الكاثود، حيث يكتسب كل أيون  $Cu^{2+}$  إلكترونين حسب نصف المعادلة:
- $$Cu^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightarrow Cu_{(s)}$$
- أحسب كمية الكهرباء اللازمة للحصول على 1 مول أي الكتلة  $m=63,5g$  من النحاس؟ (1 مول من الذرات يحتوي على العدد  $1,6 \cdot 10^{23}$  من الذرات).
  - أحسب كتلة النحاس المحصل عليها إذا مر في المحلل الكهربائي تيار شدته  $I=0,2A$  خلال المدة  $\Delta t=20min$ .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com