

3/ مرر 5 أمبير من الكهرباء خلال محلول كبريتات النحاس (ii) CuSO_4 لمدة دقيقتين ، أحسب :

أ/ كمية الكهرباء التي مرت بالكولوم

.....

ب/ كمية الكهرباء التي مرت بالفاراداي

.....

.....

ج/ عدد مولات الالكترونات

.....

د/ كتلة الفضة التي يمكن أن تترسب بنفس كمية الكهرباء من محلول نترات الفضة AgNO_3

.....

.....

.....

.....

.....

.....

4/ ملعقة من الحديد يراد تغطيتها بطبقة من الفضة قدرها 5,4 جم أحسب كمية الكهرباء اللازمة لترسيب الفضة من محلول نترات الفضة

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

5/ أحسب كتلة الكالسيوم بالجرام الناتج عند مرور 0,2 فاراداي من الكهرباء في مصهور من بروميد الكالسيوم

.....

.....

.....

.....

.....
.....
.....
9/ إذا مر تيار شدته 10 أمبير فى محلول المركب (XY) لمدة 10 دقائق و كان القطبان من نفس العنصر (X) أحسب الكمية المترسبة من العنصر (X) علماً بأن الكتلة الذرية للعنصر (X) = 96,5 تكافؤ (X) = 3

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
10/ أحسب الزمن المطلوب لإكمال إمرار 0,02 فاراداي من الكهرباء إذا مرر تيار مباشر مقداره 2 أمبير

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
11/ استعمل تيار شدته 5 أمبير لمدة 193 ثانية من محلول إلكتروليتى مناسب أحسب :
أ/ كمية الكهرباء بالكولوم

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
ب/ كمية الكهرباء بالفاراداي

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
ج/ عدد مولات الالكترونات التى استعملت

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
د/ عدد الالكترونات التى سرت