١/ مر تيار مباشر مقداره ١,٥ أمبير لمدة ٣٠ دقيقة خلال محلول ملح فلز ثلاثى التكافؤ و ترسب ١,٠٨ جم

أ/ أحسب كمية الكهرباء بالكولوم _____

ب/ أحسب الكتلة الذرية للعنصر _____

٢/ تم إمرار تيار مباشر مقداره ٢ أمبير لمدة ١٥ دقيقة فى محلول مائى لفلز كتلته الذرية النسبية ١٩٣ فترسب ١,٢ جم أحسب تكافؤ الفلز

٣/ مر تيار لمدة ٣ساعات فى محلول نترات الفضة و كبريتات النحاس (ii) موصلين على التوالى فإذا ترسب ٠,٥٥٥جم من الفضة عند المهبط أحسب : (الكتلة الذرية للفضة = ١٠٨ و للنحاس = ٦٤)

أ/ كمية الكهرباء التى مرت بالكولوم _____

ب/ كتلة النحاس الذى ترسب

ج/ قيمة التيار المار فى المحلول

٤/ فلز ثنائى التكافؤ مكافئة الكهروكيميائى ٠,٠٠٠١٢٤جم / كولوم ما هى كتلته المكافئة

٥/ تم إمرار تيار مباشر شدته ٣ أمبير فى محلول مائى لـــ $CuSO_4$ لمدة ٣٠٠ ثانية

أ/ أحسب كمية الكهرباء بالكولوم

ب/ أحسب كمية الكهرباء بالفاراداى

ج/ عدد مولات النحاس المترسبة

د/ عدد مولات الالكترونات

هـ/ عدد الالكترونات .

ش ث ٢٠١٨م : مرر تيار مباشر شدته واحد أمبير خلال خلية جلفانية تحتوى على محلول مخفف من CuF_2 و اقطاب من الجرافيت ترسب ١,٢٦ جم : (ذ = ٦٣)

أ/ كم دقيقة استغرق مرور التيار فيه

ب/ كم مولاً من النحاس ترسبت

ج/ كم مولاً من غاز الفلور تصاعدت عند ترسيب كتلة النحاس المشار اليها أعلاه

ش ث ٢٠١٥ م : مستعيناً بالمعادلة الكيميائية التالية : $Au^{3+} + 3e \rightarrow Au$

كم جراماً من الذهب " الكتلة الذرية النسبية للذهب = ١٩٧ " يمكن الطلاء بها عند إمرار تيار ثابت شدته ١٣,٥ أمبير خلال محلول كلوريد الذهب (*iii*) لمدة أربع ساعات

ش ث ٢٠١٩ م : مر تيار كهربى مباشر شدته ٠,٠١ أمبير لمدة ٤ ساعات خلال محاليل $AgNO_3$ ، $CuSO_4$ ، $Au(NO_3)_3$ موصلة علي التوالى :

أ/ أحسب كمية الكهرباء المارة بالكولوم

ب/ أحسب كمية الكهرباء المارة بالفاراداى

د/ كم مولاً من كل فلز ترسبت :

من الفضة = ...

من النحاس = ...

من الذهب = ...

عند مرور تيار شدته ٠,٣ أمبير لمدة ساعتين فى محلول ملح لفلز ثنائى التكافؤ ترسبت ٠,٧١٢٨جم عند المهبط ما هو المكافئ الكهروكيميائى لهذا الفلز و ما هو وزنه الذرى

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

.....

.....

.....

ش ث ٢٠١٩ م : مر تيار كهربى مباشر شدته ٠,٠١ أمبير لمدة ٤ ساعات خلال محاليل $AgNO_3$ ، $CuSO_4$ ، $Au(NO_3)_3$ موصلة علي التوالى :

أ/ أحسب كمية الكهرباء المارة بالكولوم .....

.....

ب/ أحسب كمية الكهرباء المارة بالفاراداى .....

.....

.....

د/ كم مولاً من كل فلز ترسبت :

من الفضة = ...

من النحاس = ...

من الذهب = ...