

المدة: 1 ساعة.

متوسطة 11 ديسمبر 1960

أعداد الأستاذ: بوقفة مصطفى.

المستوى: الرابعة متوسط.

التمرين الأول:

لاحظ الشكل الآتي:

1/ ما نوع التيار الناتج؟ ببر اجابتك.

2/ أحسب القيمة الأعظمية.

3/ استنتج قيمة التوتر المنتج.

4/ أحسب الدور.

5/ أحسب قيمة التردد.

التمرين الثاني:

1/ أكمل الجدول التالي:

	الباريوم	Fe	القصدير	Pb	الكلور	الذرة
Cu						رمزها

2/ لدى تلميذ في المخبر ثلاثة محليلات كيميائية أراد الكشف عنها.

أضاف للمحلول الأول نترات الفضة الثنائي كلور الباريوم و الثالث حمض كلور الماء.

أ- سماه العنصر و المراد الكشف عنها.

ب- ذكر ناتج كل تجربة.

ج- أعط الصيغة الشاردية للكواشف.

الوضعية الادماجية:

وضعنا محلول كلور الألمنيوم في وعاء فولطا قصد دراسة ظاهرة كهروكيميائية.

1/ سم هذه الظاهرة؟

2/ ماذا يحدث عند غلق القاطع؟

3/ فسر الملاحظة مع كتابة المعادلة الكيميائية عند كل من المهبطة والمصد.

4/ أكتب المعادلة الإجمالية لحصولة التفاعل الكيميائي.

انتهى

