

شبكة مناهجي التعليمية



الموضوع: الخلايا الكهركيميائية

الصف: التاسع

المبحث: الكيمياء

إعداد المعلمة: إلهام حمدان

السؤال الأول:

أ - قارن بين الخلايا الكهركيميائية وخلايا التحليل الكهربائي من حيث:

وجه المقارنة	الخلية الكهركيميائية	خلية التحليل الكهربائي
مبدأ العمل		
الأقطاب		

ب - علل: توصل المادة الكهربية التيار الكهربائي في حالة المصهور بينما لا توصله في حالة الصلابة؟

السؤال الثاني:

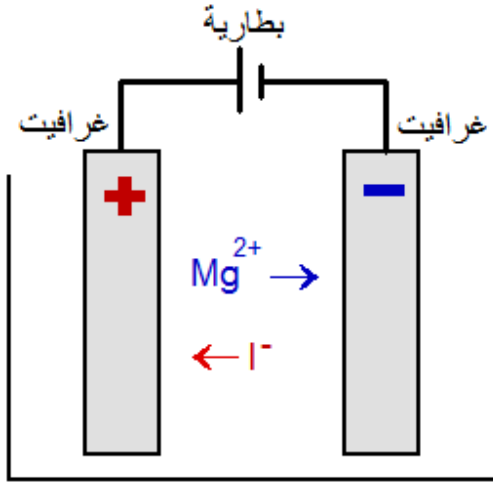
ضع إشارة (✓) بجانب العبارة الصحيحة، وإشارة (×) بجانب العبارة الخاطئة:

- ١- () كل المواد محاليلها موصلة للتيار الكهربائي.
- ٢- () تكون إضاءة المصباح في المحلول اللاكهرلي أقل منها في المحلول الكهربي.
- ٣- () السكر من المواد اللاكهرلية، أما الملح فهو من المواد الكهربية.

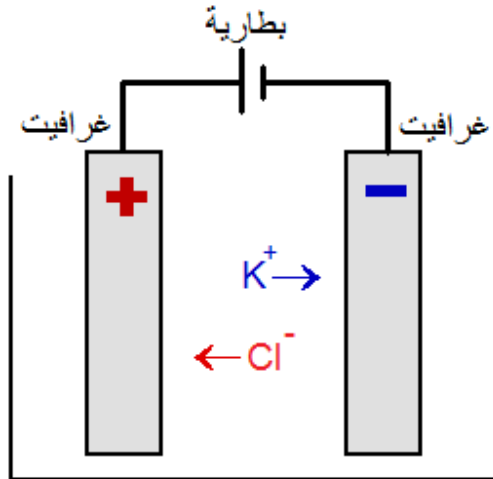
السؤال الثالث:

اكتب التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند سريان التيار الكهربائي في مصهور كل من:

١ - يوديد المغنيسيوم MgI_2

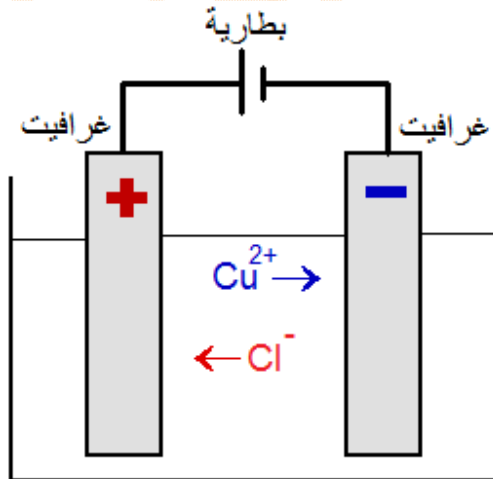


٢ - كلوريد البوتاسيوم KCl



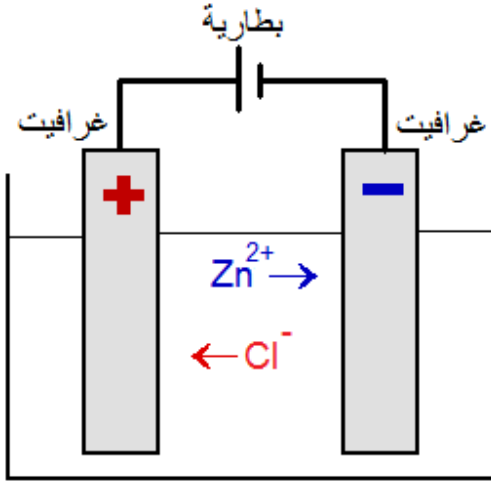
السؤال الرابع:

ما نواتج التحليل الكهربائي لمحلول $CuCl_2$ ؟



السؤال الخامس:

ما نواتج التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الزنك $ZnCl_2$ ؟



معلمة المادة: إلهام حمدان

تمنياتنا لكم بالتوفيق

تم تحميل الملف من شبكة منهاجي التعليمية.