



التحليل الكهربائي لمصاهير المواد الأيونية

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

1 عند التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم (NaCl)، فإن عدد مولات الصوديوم الناتجة إلى عدد مولات غاز الكلور المتصاعدة يساوي:

- أ 0.5  
ب 1  
ج 2  
د 4

2 إذا تم تحليل مصهور هيدريد الليثيوم (LiH) كهربائياً باستخدام أقطاب بلاتين، فإن تفاعل المصعد هو:



3 في التحليل الكهربائي لمصهور KI باستخدام أقطاب بلاتين ينتج عند المهبط:

- أ  $H_2$   
ب K  
ج  $I_2$   
د  $O_2$

4 في خلية التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد المغنيسيوم  $MgCl_2$  ينتج عند المصعد:

- أ تصاعد غاز الهيدروجين.  
ب تصاعد غاز الكلور.  
ج تصاعد غاز الأكسجين.  
د تجمع ذرات المغنيسيوم.

## إجابات الأسئلة

4	3	2	1	الفقرة
ب	ب	ج	ج	رمز الإجابة

منهاجي  
متعة التعليم الهادف



شبكة منهاجي التعليمية