منهاجي
متعة التعليم الهادف

أسئلة على الدروس

التحليل الكهربائي لمحاليل المواد الأيونية

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

1 عند التحليل الكهربائي لمحلول مائي ليوديد البوتاسيوم KI باستخدام أقطاب جرافيت، فإن ما يحدث عند المهبط هو:

أ ترسب اليود. ب ترسب البوتاسيوم.

ج انطلاق غاز الهيدروجين. د انطلاق غاز الأكسجين.

2 عند التحليل الكهربائي لمحلول NaCl تركيزه (1 M) باستخدام أقطاب خاملة فإن الذي يتكون عند المهبط:

أ ذرات Na ب $Cl_{2(g)}$

ج $H^+_{(aq)}$ د $OH^-_{(aq)}$

3 عند التحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم باستخدام أقطاب جرافيت تكون النواتج كما يأتي:

أ هيدروجين وأكسجين. ب هيدروجين وكلور.

ج صوديوم وأكسجين. د صوديوم وكلور.

4 عند التحليل الكهربائي لمحلول NaI تركيزه (1 M) باستخدام أقطاب بلاتين، فإن نواتج التحليل هي:

أ $O_2 + I_2$ ب $Na + I_2$

ج $O_2 + H_2$ د $H_2 + I_2$

5 عند تحليل محلول مائي من كلوريد البوتاسيوم (KCl) تركيزه (1 M) كهربائياً باستخدام أقطاب جرافيت يكون الناتج عند المصعد:

أ $O_{2(g)}$ ب $K_{(s)}$

ج $Cl_{2(g)}$ د $H_{2(g)}$

6 في التحليل الكهربائي لمحلول KCl تركيزه (1 M) المادة التي تنتج عند المهبط هي:

أ H_2 ب O_2

ج K د Cl_2

7 عند إمرار التيار الكهربائي في محلول نترات الرصاص $Pb(NO_3)_2$ (1 M)، ينتج عند المهبط:

أ H_2 ب O_2

ج Pb د N_2

8 في خلية التحليل الكهربائي لمحلول بروميد الليثيوم LiBr المادة المتكونة عند المهبط:

أ H_2 ب O_2

ج Br_2 د Li

9 عند التحليل الكهربائي لمحلول $CuCl_2$ تركيزه (1 M)، المادة المتكونة عند المهبط هي:

أ Cu ب O_2

ج H_2 د Cl_2

شبكة منهجي التعليمية

إجابات الأسئلة

الفقرة	1	2	3	4	5	6	7	8
رمز الإجابة	ج	د	ب	د	ج	أ	ج	أ

الفقرة	9							
رمز الإجابة	أ							

شبكة منهاجي التعليمية