

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



ملخص شرح قواعد التحليل الكهربائي

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف العاشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 08:42:34 2024-04-03

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[ملخص شرح درس المغناطيس الدائم](#)

1

[أنشطة مبادرة عقول مبدعة مع نماذج الإجابة](#)

2

[اختبار قصير أول](#)

3

[ملخص درس الهالوجينات](#)

4

[نموذج إجابة اختبار تحريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الحازر](#)

5

قواعد التحليل الكهربائي

مصاهير الأملاح

كاثود (-)	أنود (+)
أختزال	تأكسد
يتكون فلز (أغلب الفلزات رمادية عدا النحاس ذو اللون البني المحمر	يتكون لافلز(مثل غاز الكلور وبخار البروم واليود)
<p>مثال : أكتب نصف -المعادلة الأيونية لكل تفاعل يحدث على الكاثود والأنود خلال التحليل الكهربائي لمصهور بروميد الماغنيسيوم.</p> <p>الجواب:</p> <p>على الأنود (+)</p> <p>على الكاثود (-)</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>يتكون</p> <p>يتكون</p>	

محاليل الأملاح

كاثود (-)	أنود (+)
أختزال	تأكسد
يتكون فلز	يتكون لافلز
تتنافس أيونات الملح الموجبة وأيونات H^+ (النتيجة من الماء)	تتنافس أيونات الملح السالبة وأيونات OH^- (النتيجة من الماء)
<p>الأيونات الموجودة أعلى الهيدروجين في سلسلة النشاط الكيميائي يترسب بدلاً منها الهيدروجين لأنه أكثر منها ميل لفقد شحنته</p>	<p>هالوجينات (كلوريد- بروميد- يوديد)</p>
<p>الأيونات الموجودة أسفل الهيدروجين في سلسلة النشاط الكيميائي هي التي تترسب على الكاثود أن وجدت في المحلول</p>	<p>نترات</p>
<p>مثل : النحاس الفضة</p>	<p>ينتج كلور بروم يود</p>
<p>أنظر شكل ٦-٨ سلسلة النشاط الكيميائي ص ٣٧</p>	<p>ينتج أكسجين</p>
<p>تمرين ٢ : أكتب نصف المعادلة الأيونية لكل تفاعل على الكاثود والأنود خلال التحليل الكهربائي ل محلول نترات الفضة. الجواب : ↓</p>	<p>تمرين ١: أكتب نصف المعادلة الأيونية لكل تفاعل على الكاثود والأنود خلال التحليل الكهربائي ل محلول كلوريد البوتاسيوم المركز. الجواب : ↓</p>

