

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني في الوحدة الثانية الكيمياء الكهربائية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الثاني عشر ← كيمياء ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-12-19 00:23:56

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

ملخص شرح درس التغيرات في المحتوى الحراري للمحاليل

1

ملخص شرح درس الألفة الإلكترونية

2

ملخص شرح درس طاقة الشبكة البلورية

3

التوقعات المرئية لوحة الاتزان في المحاليل المائية

4

معايير النجاح في الوجدتين الأولى والثانية

5

الكيمياء الكهربائية

السؤال الأول :- اختر الإجابة الصحيحة :-

1- أي مما يلي يصف الأنود في الخلية الجلفانية ؟

- (a - القطب السالب ويحدث عنده أكسدة)
 b - القطب الموجب ويحدث عنده إختزال
 c - القطب السالب ويحدث عنده إختزال
 d - القطب الموجب ويحدث عنده أكسدة)

2- أي مما يلي صحيح لخلية جلفانية رمزها الاصطلاحي $Mn(s) / Mn^{+2} (aq.) // Cr^{+3} (aq.) / Cr (s)$

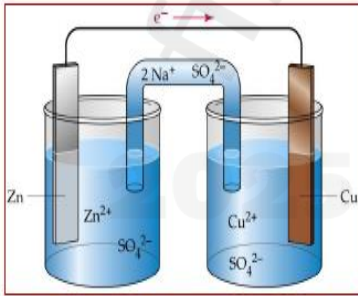
- (a - المنجنيز كاثود b - المنجنيز أنود c - الكروم أنود d - سريان الإلكترونات من الكروم للمنجنيز)

3- ما التغير الحادث في الخلية الجلفانية عندما تعطي تياراً كهربياً؟

- (a - تزداد كتلة ساق الأنود b - تقل كتلة ساق الكاثود c - يقل تركيز محلول الأنود d - يقل تركيز محلول الكاثود)

4 - ما القطب الذي يحدث عنده عملية الإختزال في الخلية الجلفانية؟

- (a - الأنود b - الكاثود c - القطب السالب d - لاشيئ مما سبق)



س2) أ- الرسم الذي امامك يمثل خلية جلفانية، اجب عن الأسئلة التالية:-

1- حدد الأنود:-

2- حدد الكاثود:-

3- اكتب معادلة نصف الأختزال؟

4- كيف تستدل علي مرور التيار في الدائرة الخارجية؟

4. اذكر أهمية للقنطرة الملحية في هذه الخلية؟

أ-

ب-

ج-

5- اكتب الرمز الاصطلاحي للخلية

س3) الرمز التالي يمثل خلية جلفانية مؤلفة من النيكل و الكاديوم: $Cd(s) / Cd^{2+}(aq) // Ni^{2+}(aq) / Ni(s)$

1- حدد الأنود:-
2- حدد الكاثود:-

3- اكتب معادلة نصف الاختزال؟

4- اكتب معادلة نصف الاكسدة؟

5- وضح اتجاه سريان الإلكترونات في الدائرة الخارجية ؟

6- اكتب معادلة التفاعل الدالة علي هذه الخلية الجلفانية ؟

س4) في التفاعل التالي والذي يمثل أحد الخلايا الجلفانية $Mg(s) + 2H^{+}(aq) \longrightarrow Mg^{2+}(aq) + H_2(g)$

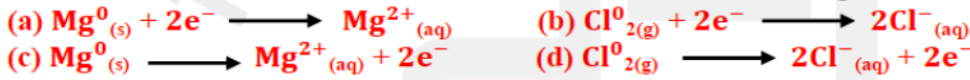
1- اكتب الرمز الاصطلاحي للخلية ؟

1- حدد الانود (المصدر)

2- حدد الكاثود (المهبط)

3- اتجاه مرور التيار الكهربائي في الدائرة الخارجية

س5) أ. في الخلية الكهربية المعبر عنها بالتفاعل المقابل: $Mg(s) + Cl_2(g) \longrightarrow MgCl_2(s)$
أ- نصف تفاعل الأكسدة الصحيح هو :



ب- نصف تفاعل الاختزال الصحيح هو :



ب- نصف الخلية القياسية المنفرد

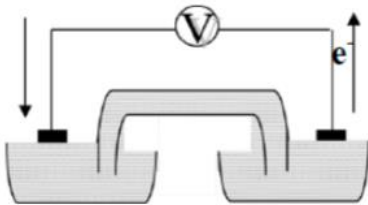
- (أ) يمثل دائرة مفتوحة حيث لا يوجد سريان للإلكترونات منها أو إليها
(ب) يحدث علي سطح القطب المغمور فيه عملية أكسدة فقط
(ج) يحدث علي سطح القطب المغمور فيه عملية اختزال فقط
(د) قيمة جهد الاختزال القطبي له لا تساوي zero .

س6) - أدرس الشكل المقابل ثم أجب عن الاسئلة التالية :

[أ] ما اسم الخلية الكهربية الموضحة بالشكل ؟

[ب] ما نوع تفاعل (الأكسدة - الاختزال) بالخلية تلقائي او غير تلقائي

[ج] اي القطبين { A } أو { B } هو الاعلى من حيث جهد الاختزال؟ ولماذا ؟



.....
.....
.....
.....