

أهم القوانين المطلوب حفظها كيم 318



تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ← مناهج مملكة البحرين ← الصف الثالث الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 23:37:28 2025-05-12

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 الثالث الثانوي



صفحة مناهج مملكة
البحرين على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

مذكرة كيم 318	1
كراسة النشاط للكيمياء مقرر كيم 214	2
أوراق عمل كيم 318 الفصل الدراسي الثاني	3
النقاط الهامة و الفنية في مقرر كيم 318	4
تجميعية إجابات امتحانات نهائية 318	5

الخلية الجافة (Zn – C) (بطارية أولية)	
$Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^{-}$	عند الأنود
$2NH_4^{+} + 2MnO_2 + 2e^{-} \rightarrow Mn_2O_3 + 2NH_3 + H_2O$	عند الكاثود
بطارية نيكل – كادميوم (بطارية ثانوية)	
$Cd + 2OH^{-} \rightarrow Cd(OH)_2 + 2e^{-}$	عند الأنود
$NiO(OH) + H_2O + e^{-} \rightarrow Ni(OH)_2 + OH^{-}$	عند الكاثود
$2Cd + 2NiO(OH) + 2H_2O \rightarrow 2Cd(OH)_2 + 2Ni(OH)_2$	التفاعل الكلي
$2Cd(OH)_2 + 2Ni(OH)_2 \rightarrow 2Cd + 2NiO(OH) + 2H_2O$	التفاعل الكلي عند الشحن
بطاريات الليثيوم	
$Li \rightarrow Li^{+} + e^{-}$	عند الأنود
$2NH_4^{+} + 2MnO_2 + 2e^{-} \rightarrow Mn_2O_3 + 2NH_3 + H_2O$	عند الكاثود
خلية الوقود باستخدام KOH	
$2H_2 + 4OH^{-} \rightarrow 4H_2O + 4e^{-}$	عند الأنود
$O_2 + 2H_2O + 4e^{-} \rightarrow 4OH^{-}$	عند الكاثود
$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$	التفاعل الكلي
خلية الوقود باستخدام PEM	
$H_2 \rightarrow 2H^{+} + 2e^{-}$	عند الأنود
$1/2O_2 + 2H^{+} + 2e^{-} \rightarrow H_2O$	عند الكاثود
$H_2 + 1/2O_2 \rightarrow H_2O$	التفاعل الكلي
التحليل الكهربائي لمصهور NaCl (خلية دوان)	
$2Cl^{-} \rightarrow Cl_2 + 2e^{-}$	عند الأنود
$2Na^{+} + 2e^{-} \rightarrow 2Na$	عند الكاثود
$2Na^{+} + 2Cl^{-} \rightarrow 2Na + Cl_2$	التفاعل الكلي
تحضير فلز الألومنيوم Al (طريقة هول – هيروليت)	
$2O^{2-} \rightarrow O_2 + 4e^{-}$	عند الأنود
$Al^{3+} + 3e^{-} \rightarrow Al$	عند الكاثود
$4Al^{3+} + 6O^{2-} \rightarrow 4Al + 3O_2$	التفاعل الكلي
طلاء شوكة كهربياً بالفضة	
$Ag \rightarrow Ag^{+} + e^{-}$	عند الأنود
$Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$	عند الكاثود
طلاء ملعقة كهربياً بالنحاس	
$Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e^{-}$	عند الأنود
$Cu^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Cu$	عند الكاثود

الرموز المستخدمة في الكيمياء النووية

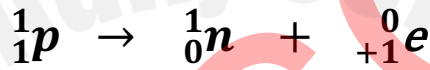
الاسم	الرمز
نيوترون	n
الكترن	e^-
بوزيترون	e^+

الاسم	الرمز
ألفا	α
بيتا	β
جاما	γ
بروتون	p

تحول نيوترون إلى بروتون بانبعث بيتا



تحول بروتون إلى نيوترون بانبعث بوزيترون



تحول بروتون إلى نيوترون بعملية أسر إلكترون



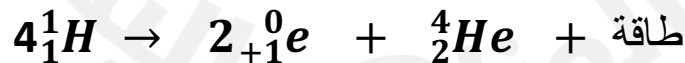
أول تفاعل تحلل غير تلقائي للعالم رادرفورد



تفاعل انشطاري



تفاعل اندماجي (التفاعل الذي يحدث في الشمس)



للتسجيل للمراجعة المكثفة أونلاين عبر الزووم zoom (الجمعة 16 مايو)

التواصل : 36878176