

مدرسة جواكاديمي

هنا يمكنك تصفح مدرسة جو اكاديمي، المنهاج، اسئلة، شروحات، والكثير أيضاً

التجربة الإستهلاكية (بطارية الليمون) الكيمياء - الصف التاسع

الكيمياء الكهربائية < التجربة الإستهلاكية (بطارية الليمون)



أوراق العمل



الملخص



النتائج



الشرح



فهرس الكتاب

حل اه

السؤال الأول :

أتوقع: أي الفلزين يتفاعل مع حمض الليمون(حمض الستريك، وسنرمز له بالرمز HC)

الإجابة :

فلز الخارصين Zn

السؤال الثاني :

أكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل تفاعل الفلز مع حمض الستريك HC:

الإجابة :



السؤال الثالث:

أكتب معادلة أيونية نهائية لتفاعل الفلز مع الحمض:

الإجابة :



السؤال الرابع:

أتوقع: ما التغير الذي حدث للفلز عند تفاعله مع الحمض؟ هل اكتسب أم فقد إلكترونات؟

الإجابة :

فلز الخارصين Zn فقد إلكترونات وتحول إلى أيون الموجب Zn^{2+}

السؤال الخامس:

أتوقع: ما التغير الذي حدث لأيونات الهيدروجين H^+ عند تفاعل الحمض مع الفلز؟ هل اكتسبت أم فقدت إلكترونات؟

الإجابة :





وتحولت إلى غاز الهيدروجين H₂

السؤال السادس:

أتوقع: مصدر التيار الكهربائي المتولد في خلية الليمون.

الإجابة :

الدعم

المساعدة

تواصل مع الدعم الفني

أخبار جواكاديمي

من نحن

مكتبات

الشروط والاحكام

سياسة الخصوصية

روابط سريعة

الدورات

شبابيك

مدرسة جو اكااديمي

معلمون

الملفات

منح جواكاديمي

بكجات وعروض

حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكااديمي على موبايلك

احصل عليه من
Google Play



احصل عليه من
Play Store

حمل برنامج سطح المكتب لجو اكااديمي على جهازك

التطبيق لنظام
WINDOWS



التطبيق لنظام
MAC





جميع الحقوق محفوظة © لجواكاديمي 2024

