



EN



JO ACADEMY



## مدرسة جو اكاديمي

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

### التجربة الإستهلالية (بطارية الليمون)

الكيمياء - الصف التاسع

الكيمياء الكهربائية < التجربة الإستهلالية (بطارية الليمون)



حل اه



أوراق العمل



الملخص



النماذج



الشرح



فهرس الكتاب

### 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:

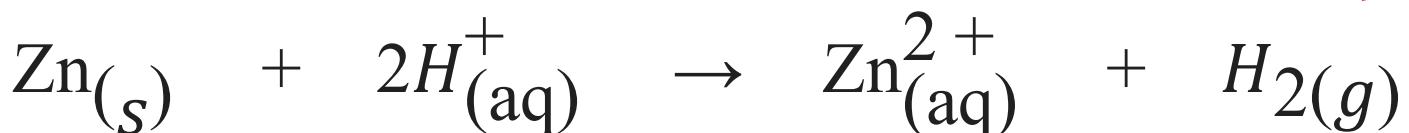
الإجابة :



### السؤال الثالث:

أكتب معادلة أيونية نهائية لتفاعل الفلز مع الحمض:

الإجابة :



### السؤال الرابع:

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

الإجابة :

فلز الخارصين Zn فقد إلكترونات وتحول إلى أيون

$\text{Zn}^{2+}$  الموجب

### السؤال الخامس:

أتوقع: ما التغيير الذي حدث لأيونات الهيدروجين  $\text{H}^+$  عند تفاعل الحمض مع الفلز؟ هل اكتسب أم فقدت إلكترونات؟

الإجابة :



# وتحولت إلى غاز الهيدروجين $H_2$

## السؤال السادس:

أتوقع: مصدر التيار الكهربائي المتولد في خلية الليمون.

الإجابة :

الدعم

روابط سريعة

المساعدة

الدورات

تواصل مع الدعم الفني

شبابيك

أخبار جو اكاديمي

مدرسة جو اكاديمي

من نحن

معلمون

مكتبات

الملفات

الشروط والاحكام

منح جو اكاديمي

سياسة الخصوصية

بكلمات وعروض

حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكاديمي على موبايلك

احصل عليه من

Google Play



احصل عليه من

Play Store

حمل برنامج سطح المكتب لجو اكاديمي على جهازك

التطبيق لنظام

WINDOWS



التطبيق لنظام

MAC





جميع الحقوق محفوظة © لجوأكاديمي 2024

