

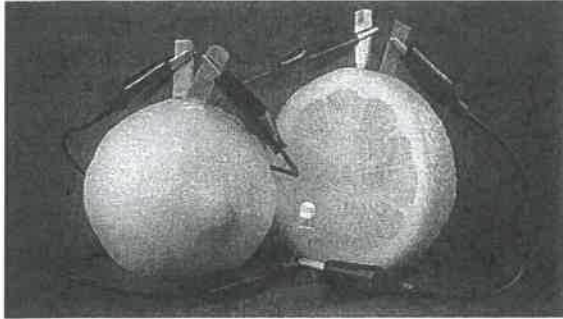


延伸閱讀材料 A

20-11-20
5:10

(一) 通電的水果

片段一 水果電池-----實驗



問題：

1. 為甚麼水果可以作為電解質?
含有電解質酸性物質
2. 有哪些特性的水果可以作為電解質?
果汁是酸的水果 果汁是甜的水果
3. 連接的水果越多，燈泡會越亮嗎?
會
4. 甚麼類型的水果可以作為電解質?
酸/多汁/甜
5. 電解質可分成哪三類?
酸性、鹼性物質及鹽類

片段二 電池的發明

21 NOV 2020



看到你的努力!
力!你有用
心閱讀課
和篇章!繼
續努力!

問題：

1. 電池的基本要素是哪三種物質?
正極物質, 負極物質, 電解質
2. 正極物質和負極物質在電解中會發生甚麼反應?
氧化還原反應
3. 氧化還原會使電池有甚麼變化?
產生正極和負極
4. 指出世界第一枚化學電池利用了甚麼做正極物質、負極物質和電解質。
正極: 銅板 負極: 鋅板 電解質: 食鹽水
5. 電壓的單位是甚麼?
伏特
6. 電解質是甚麼?
任何可溶於水且可以導電的化合物
7. 有哪些溶液是電解質?
果汁, 醋酸, 食鹽水