

jeudi 8 février

j'ai fait des recherches sur la batterie de citron.
copper and zinc strips in the citric acid of the lemon.

<https://fr.wikihow.com/cr%C3%A9er-une-batterie-avec-un-citron>

lundi le 12 février

je fais de la recherche sur la batterie de citron et julien fait la recherche sur la penny batterie. Téo va chercher et expliquer l'électrochimie une réaction chimique qui produit électricité

23 février On a enlevé la batterie de terre pour faire place à une batterie rechargeable. On n'avait pas assez de zinc pour la pile à sous, alors on a utilisé du magnésium. batterie en citrons=voltage:-0.516. penny 1 Cel.V:-0.756,8 cel:V:-7.58

25 février mesurer. Batterie en citrons:498.8 mV à 499.2 mV. magnésium: 0.983/1 V.

2 mars ont a fait tout les slide dernière minutes,

4 mars coller les textes/photos.

5 mars coller toutes les photos et texts sur le tri fold

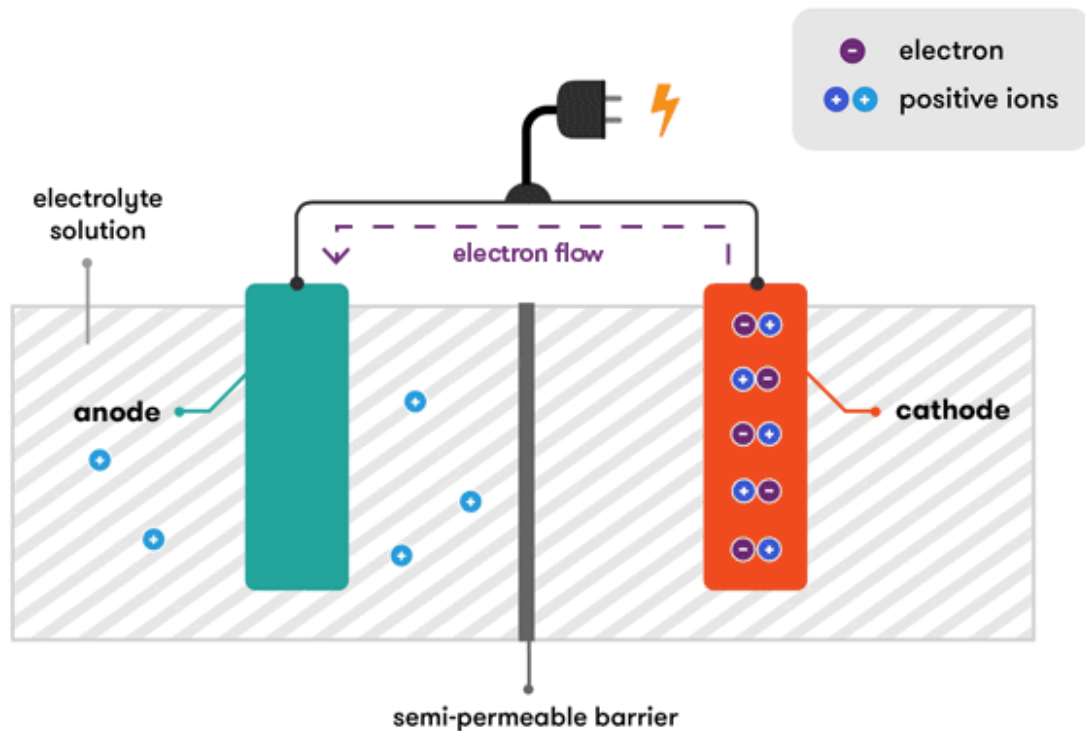
Le 6 mars on a fait la foire d'école, ça a été amusant et dur.

Le 9 mars, on va essayer de terminer le site CYSF. 1.1 volt batterie au citron 3 métaux. 0.4 (mA) 3 citron 2.8 À 2.9 V. 0.7 (mA)

le 13 mars pour la batterie magnésium, on a: 2.913 volt, 0.700 milliamps. pour la batterie a sous 1,955 volt, 0,192 milliamps

Nom de la Batterie	Courant (Milli Ampère)	Voltage (Volts)	Puissance (Watts)
Batterie en série à 3 cellules électroniques de citron	0.700 mA	2.850 V	0.001995 W
Batterie en série à 3 cellules électroniques à sous	0.192 mA	1.955 V	0.0003744 W
Batterie en série à 3 cellules électroniques de magnésium	0.700 mA	2.913 V	0.002039 W

une batterie, c'est un objet qui produit ou stock de l'énergie. La plupart des batteries fonctionne sur le principe ci-dessous.



D' un côté, il y a l'anode, de l'autre, la cathode. Entre les deux se trouve une barrière qui laisse passer les ion(+), mais pas les électron(-) ne peut pas passer. Pour faire l'électricité, il faut avoir un mouvement d'électron(-). il y a un petit pont entre la barrière, qui laisse passer les électrons. Le

mouvement d'électron crée de l'électricité. des batterie fonctionne avec différents principe, mais les batterie communs dans ta maisons sont des batterie sèche, qui n'ont aucune component liquide. La plupart font un voltage de environ 1.5 a 1.2 volt, dépendant de la pile.

Téo: Fonctionnement de la pile au citron:le zinc est un anode est la cathode est le cuivre. Le cuivre veut les électrons et le zinc ne veut pas des électrons.voltage:-0.516. Julien a a peut pret le même voltage, mais ensemble nous avons 1.32 volts.

Julien: fonctionnement de la pile à sous: c'est comme une batterie traditionnelle, la cathode étant le sous , l'anode étant le magnésium. La barrière est du carton mis dans du vinaigre. Nous avons changé à la dernière minute pour du magnésium au lieu du zinc, on n'en avait pas assez.

Fonctionnement de la pile magnésium: on a commandé des pièces de magnésium et de cuivre on les a séparés avec du cartons mis dans du vinaigre, ce qui a fait une batterie instantanée. Le voltage est plus efficace vient de cette batterie, mais elle a aussi des matériaux plus rares, ce qui avance la production d'énergie.

$$P = VI$$

$$R = \frac{V}{I}$$