

Expérience : fabrication d'une pile

Voici le schéma et la photographie d'une pile Volta (inventée en 1800 par Alessandro Volta). Elle était à l'origine constituée d'un empilement de cuivre, zinc et d'un chiffon imbibé d'une saumure (eau + sel).

Nous allons tester :

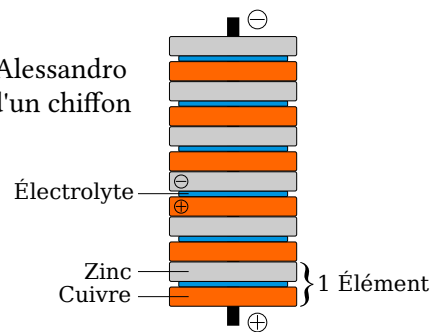
- divers électrolytes : eau salée, vinaigre, jus de citron, patate
- diverses hauteur de pile (1, 2, 3, ... éléments)

Marche à suivre :

- commence la pile par une bande de papier aluminium afin de pouvoir y pincer un fil électrique
- réalise ensuite un seul élément de la pile (cuivre-électrolyte-zinc) en utilisant du carton imbibé de l'électrolyte entre la plaque de cuivre et celle de zinc
- mesure et note ci-dessous la tension électrique aux bornes de la pile
- continue la pile et mesure la tension à chaque fois que tu ajoutes un élément de pile

L'objectif final est d'allumer une LED.

nombre d'éléments	1	2	3	4				
tension [V]								



Expérience : fabrication d'une pile

Voici le schéma et la photographie d'une pile Volta (inventée en 1800 par Alessandro Volta). Elle était à l'origine constituée d'un empilement de cuivre, zinc et d'un chiffon imbibé d'une saumure (eau + sel).

Nous allons tester :

- divers électrolytes : eau salée, vinaigre, jus de citron, patate
- diverses hauteur de pile (1, 2, 3, ... éléments)

Marche à suivre :

- commence la pile par une bande de papier aluminium afin de pouvoir y pincer un fil électrique
- réalise ensuite un seul élément de la pile (cuivre-électrolyte-zinc) en utilisant du carton imbibé de l'électrolyte entre la plaque de cuivre et celle de zinc
- mesure et note ci-dessous la tension électrique aux bornes de la pile
- continue la pile et mesure la tension à chaque fois que tu ajoutes un élément de pile

L'objectif final est d'allumer une LED.

nombre d'éléments	1	2	3	4				
tension [V]								

