

## De quoi est fait une pile aa

### *Le sommaire de l'article*

- *La pile AA : qu'est-ce que c'est ?*
- *Les composants d'une pile AA*
- *Le fonctionnement d'une pile AA*
- *Les avantages d'une pile AA*
- *Les inconvénients d'une pile AA*
- *Conclusion*

Une pile AA est une pile cylindrique composée de quatre éléments en série : deux électrodes enrobées d'un matériau conducteur et deux électrolytes. Les électrodes sont généralement fabriquées à partir d'un métal (le plus souvent du zinc) et d'un matériau carboné (le plus souvent du graphite). Les électrolytes sont des solutions aqueuses contenant des ions métalliques dissous.

Lorsque la pile est en fonctionnement, les ions métalliques migrent vers l'une des électrodes et se déposent sur celle-ci, créant ainsi une couche métallique. Cette réaction produit un courant électrique qui peut être utilisé pour alimenter un appareil électrique. La pile AA peut fournir un courant continu pendant plusieurs heures avant que la couche métallique ne soit entièrement formée.<br/>

Une pile AA est composée de deux électrodes en aluminium et d'une mèche en coton. L'aluminium est un excellent conducteur d'électricité, ce qui permet à la pile de produire une grande quantité d'énergie. La mèche en coton est utilisée pour empêcher les électrodes en aluminium de se toucher et de court-circuiter.<br/> Les électrodes en aluminium sont revêtues d'une couche de graphite pour réduire leur résistance.<br/> L'électrolyte est un gel de polymère qui contient du lithium.<br/> Les deux électrodes sont en graphite.<br/> Le diaphragme est en polypropylène. L'électrolyte est un gel de sulfure de plomb et d'acide sulfurique.<br/>