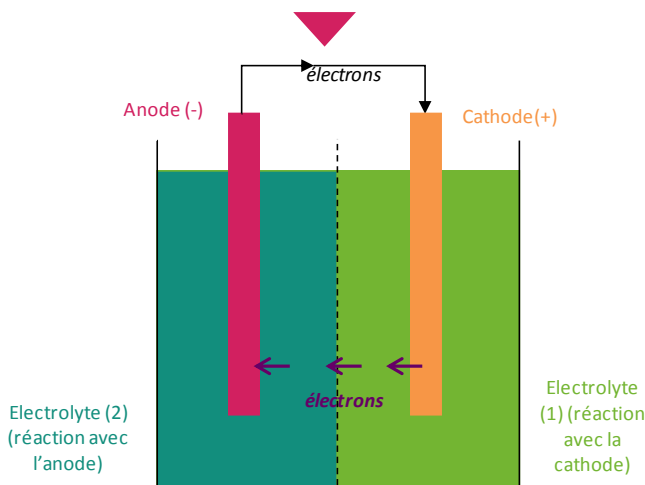
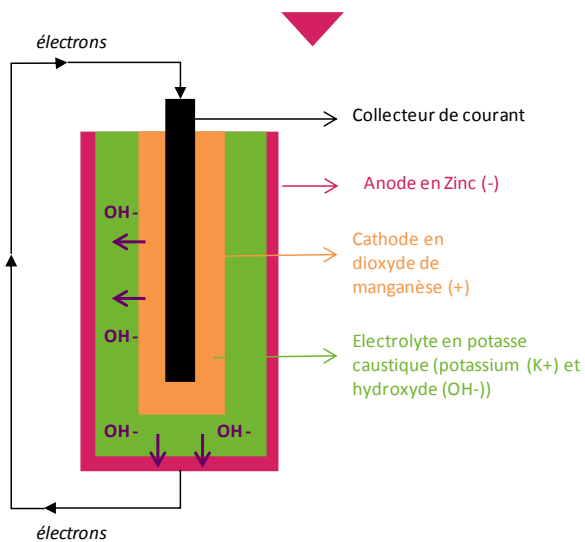


Une pile fonctionne sur la base d'une réaction chimique entre deux éléments, une anode et une cathode, reliés entre eux par un électrolyte conducteur. Cette réaction chimique génère un courant électrique. Les matériaux et composés utilisés sont différents selon le type de pile.

Schéma de fonctionnement d'une pile



Exemple d'une pile alcaline



Les différents types de piles :

- La pile **saline** : cylindrique ou rectangulaire, elle est composée d'une anode en zinc et d'une cathode en bioxyde de manganèse.
- La pile **alcaline** : le couple anode/cathode est identique à celui des piles salines mais la forme des composés diffère. Le zinc est par exemple utilisé en poudre dans le cas des piles alcalines. Ces différences rendent la pile alcaline plus performante que la pile saline. La pile alcaline existe également sous forme de bouton.
- La pile au **lithium** : l'anode est en lithium et différents éléments peuvent être utilisés pour constituer la cathode. Elle fournit une tension supérieure à celle des piles alcalines.
- La pile **zinc/argent** : L'anode est en zinc et la cathode en oxyde d'argent. Elle correspond notamment aux piles boutons utilisées dans les montres.
- La pile **bouton** : son fonctionnement est basé sur l'oxydation du zinc par l'oxygène de l'air. Ses usages sont spécifiques à certains produits comme, par exemple, les prothèses auditives.



Les piles sont riches en métaux et autres matériaux qu'un tri et un traitement adéquats permettent de recycler. Certaines piles contiennent des éléments polluants, notamment dans les électrolytes, il convient donc de les traiter pour éviter toute pollution.

Le tri et le recyclage des piles et accumulateurs s'inscrivent dans les trois principes du développement durable, à savoir : la protection de l'environnement, la prise en compte d'enjeux sociaux, l'intérêt économique.

Les piles acceptées par Screlec

Les piles alcalines, salines, lithium



LR3 LR6 LR14 LR20 6LR61 3LR12
AAA AA C D 9V 4,5V

Les piles de clôture
zinc-air



Les piles boutons
Bouton lithium



Les piles refusées par Screlec

Les piles industrielles au lithium facilement identifiables grâce à leurs couleurs



Contactez le fabricant pour leur élimination

La protection de l'environnement :

► En terme d'environnement, le traitement et le recyclage des piles présentent plusieurs avantages majeurs : ils évitent leurs orientations vers des filières inadaptées qui pourraient engendrer des pollutions diverses. Ils permettent également de limiter l'épuisement des ressources naturelles de la planète dont l'extraction est particulièrement consommatrice d'énergie.

La prise en compte d'enjeux sociaux :

► En travaillant avec plus d'une dizaine d'entreprises en France afin de trier et recycler les flux de piles et accumulateurs collectés, SCRELEC favorise grâce au geste de tri des usagers la préservation et le développement d'emplois sur le territoire national.



L'intérêt économique :

► Le recyclage en France et en Europe permet de bénéficier sur le territoire d'un gisement de matières premières secondaires dont la fourniture dépend habituellement de l'extérieur et reste parfois incertaine en lien avec un marché tendu à forte demande. Le recyclage pause ainsi la base d'une économie circulaire.