

**Réaction sur une anode/une cathode,
orientation canonique du courant et
signe sur une anode/une cathode**

Le courant est canoniquement orienté de l'extérieur vers l'intérieur de l'électrode, l'extérieur étant le reste du circuit.

A la cathode, la réaction qui se produit est une réduction, elle reçoit des électrons de l'électrode et le courant est négatif.

A l'anode, la réaction qui se produit est une oxydation, elle cède des électrons à l'électrode et le courant est positif.

Moyens mnémotchniques: Pour une pile

"L'occident c'est ceux qui ont tout volé" donc l'oxydant vole les électrons. Ainsi l'oxydation a lieu à la borne négative.

O X Y D A T I O N
N
O
D
E

R É D U C T I O N
A
T
H
O
D
E