

Corrente elétrica

Flaviano Williams Fernandes

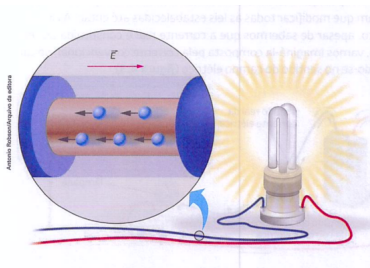
Instituto Federal do Paraná
Campus Irati

30 de abril de 2025

Sumário

- 1 **Corrente elétrica**
 - Intensidade da corrente
- 2 **Circuito elétrico**
- 3 **Apêndice**

Definição de corrente elétrica



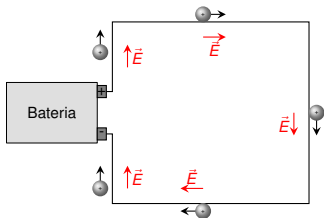
Portadores de carga (elétrons) no interior de um condutor e a sua relação com o sentido do campo elétrico [1].

Em um condutor existe grande número de elétrons que estão fracamente ligados ao núcleo de cada átomo;

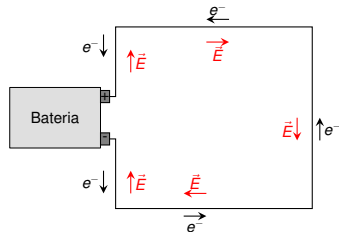
Na presença de um campo elétrico, os elétrons livres, sob a ação da força elétrica, entram em movimento ordenado, formando a corrente elétrica;

A corrente de elétrons sempre flui da região de menor potencial para a região de maior potencial elétrico.

Sentido da corrente elétrica



Sentido da corrente convencional.

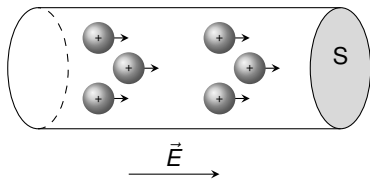


Sentido da corrente real.

Corollary

Para estudar a corrente em um circuito elétrico usamos a corrente convencional.

Fluxo e eletricidade



Portadores de carga elétrica atravessando a seção reta S.

Intensidade da corrente

Quando uma quantidade de carga ΔQ atravessa a seção de um condutor, durante um intervalo de tempo Δt , a intensidade i da corrente nessa seção é a relação entre ΔQ e Δt ,

$$i = \frac{\Delta Q}{\Delta t}.$$

Circuito elétrico simples

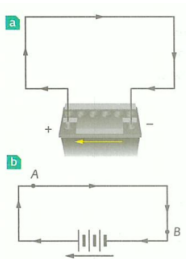
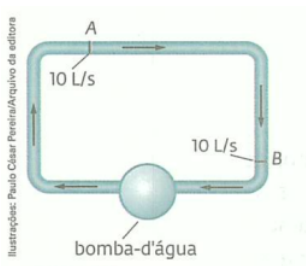


Diagrama de um circuito elétrico simples.

Quando a corrente chega ao polo negativo, as cargas são forçadas, em virtude de reações químicas, a se deslocar no interior da bateria, passando para o pólo positivo, fechando o circuito.

Enquanto as reações químicas mantiverem a diferença de potencial (ddp) entre os pólos da bateria, teremos a corrente elétrica.

Analogia com a bomba d'água

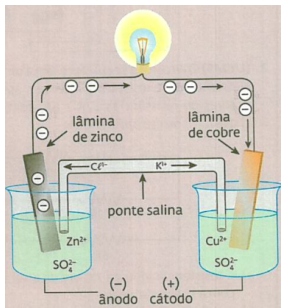


Representação de um circuito de uma bomba d'água.

A bomba d'água realiza trabalho deslocando água ao longo do cano.

A vazão de água no cano é a mesma em qualquer seção do condutor.

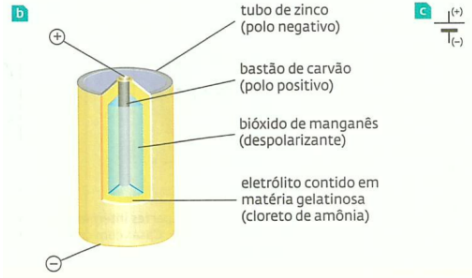
Pilha de Daniell



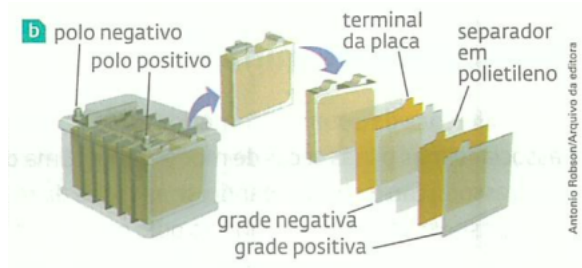
Representação física e química da pilha de Daniell.

A pilha de Daniell é constituída por uma placa de zinco mergulhada em solução de sulfato de zinco e uma placa de cobre mergulhada em uma solução de sulfato de cobre. Através de uma reação química faz surgir elétrons livres na parte de zinco. Como o zinco tem afinidade para doar elétrons e o cobre para receber, isso faz surgir uma corrente elétrica ao longo do fio, transportando elétrons até o cobre. No entanto, com o tempo vai se acumulando íons positivos na solução contendo zinco e íons negativos na solução contendo cobre, isso exige a presença de uma ponte salina, de modo a transportar íons de um lado ao outro, fechando assim o circuito elétrico.

Exemplos de bateria

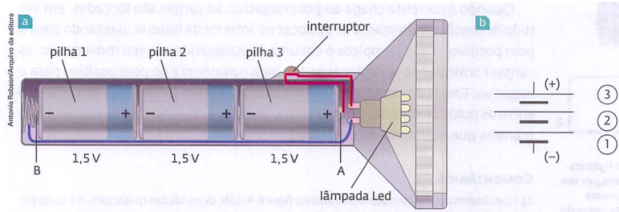


Pilha seca.



Bateria.

Associação de pilhas

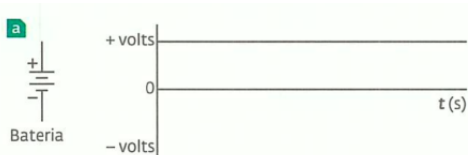


Exemplo de associação de baterias em uma lanterna.

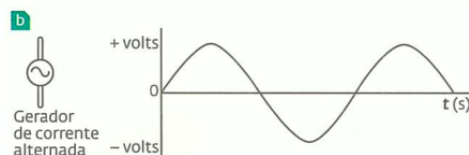
Corollary

$$V_{AB} = 1,5 \text{ V} + 1,5 \text{ V} + 1,5 \text{ V}$$

Circuito de corrente alternada (CA) e corrente contínua (CC)



Variação da ddp no circuito CC



Variação da ddp no circuito CA

Corollary

No circuito CC, a corrente e a tensão não variam, mantendo o sentido.

No circuito CA, a corrente e a tensão variam, alterando a intensidade e sentido ao longo do tempo.

Alfabeto grego

Alfa	A	α	Ni	N	ν
Beta	B	β	Csi	Ξ	ξ
Gama	Γ	γ	ômicon	O	o
Delta	Δ	δ	Pi	Π	π
Epsílon	E	ϵ, ε	Rô	P	ρ
Zeta	Z	ζ	Sigma	Σ	σ
Eta	H	η	Tau	T	τ
Teta	Θ	θ	Ípsilon	Υ	v
Iota	I	ι	Fi	Φ	ϕ, φ
Capa	K	κ	Qui	X	χ
Lambda	Λ	λ	Psi	Ψ	ψ
Mi	M	μ	Ômega	Ω	ω

Referências

 A. Máximo, B. Alvarenga, C. Guimarães, Física. Contexto e aplicações, v.3, 2.ed., São Paulo, Scipione (2016)

Esta apresentação está disponível para download no endereço
<https://flavianowilliams.github.io/education>