

Schopnosť látok viesť elektrický prúd, vodivosť, rozdelenie látok podľa elektrickej vodivosti, elektrónová a iónová vodivosť, rozdelenie látok podľa schopnosti viesť elektrický prúd :)

Látky majú rôznu vnútornú stavbu, a tým tiež rôznu schopnosť viesť elektrický prúd.

Rôzna schopnosť viesť elektrický prúd je daná rôznou schopnosťou prenášať [elektrický náboj](#). Látky teda majú rôznu [elektrickú vodivosť](#), ktorá závisí predovšetkým od počtu voľných nábojov v štruktúre danej látky. Nositeľmi elektrického náboja môžu byť buď [voľné elektróny](#) alebo [kladné a záporné ióny](#).

Rozdelenie látok podľa elektrickej vodivosti:

- **elektrónová vodivosť** - nosičom náboja je elektrón, ide napríklad o kovy a niektoré polovodiče,
- **iónová vodivosť** - nosičom náboja je ionizovaný atóm alebo molekula, ide napríklad o kvapalné roztoky niektorých iónových kryštálov - NaCl, AgCl, plyny v určitých podmienkach.

Podľa schopnosti viesť elektrický prúd delíme látky na:

- [vodiče](#),
- [nevodiče](#),
- [polovodiče](#).