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.

Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania