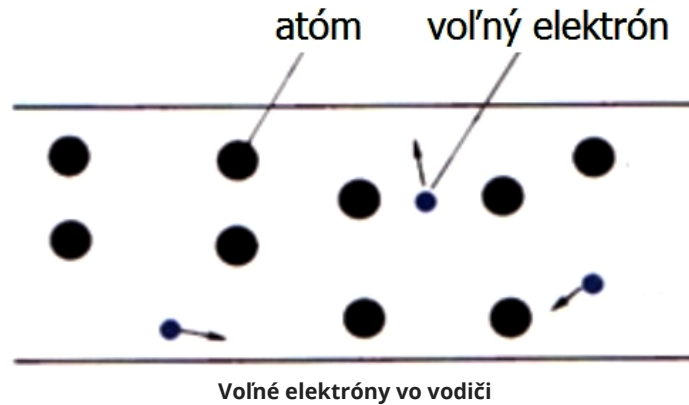


Elektrická neutralita atómu, voľné elektróny :)

[Protóny](#) majú väčšiu hmotnosť ako [elektróny](#). V jadre ich držia jadrové sily, ktoré sú väčšie ako sily pôsobiace na elektróny vo vrstvách.

Atóm má rovnaký počet protónov v jadre ako elektrónov v obale, ich účinky sa navzájom rušia a [atóm](#) je navonok elektricky neutrálny.

Vo [vonkajšej \(valenčnej\) vrstve](#) atómov [kovov](#) sú jeden až dva valenčné elektróny.



Elektróny uvoľnené z vonkajšej vrstvy atómov sa pohybujú voľne v medziatómovom priestore pevných látok. Nazývame ich [voľné elektróny](#).

[Neutrón](#) je elektricky neutrálna častice. Protón a elektrón sú elektricky nabité častice, ktoré sa od seba líšia svojimi vlastnosťami. Náboj elektrónov je záporný, náboj protónov je kladný. Sú rovnako veľké, líšia sa len znamienkom.