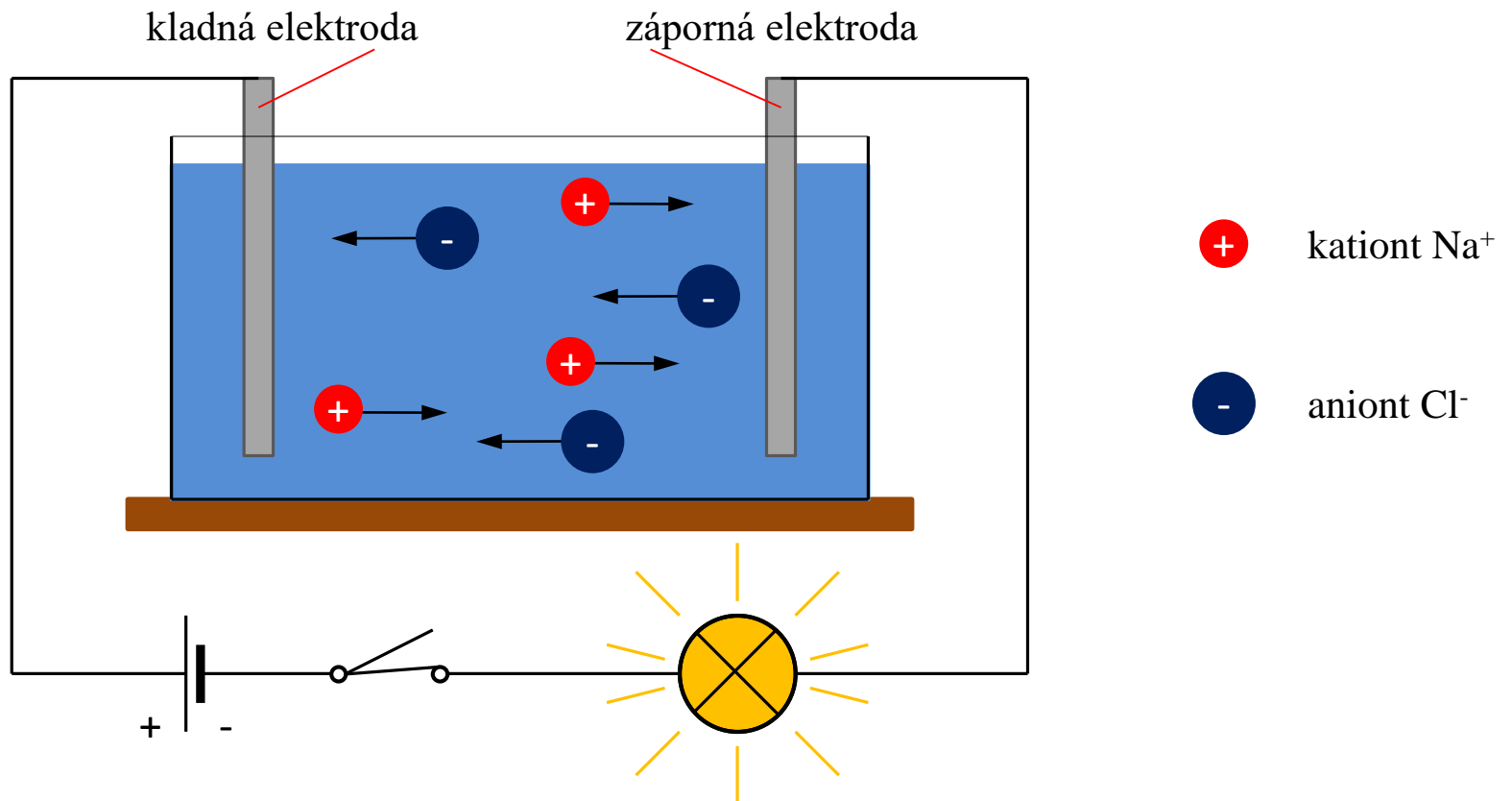


VEDENÍ EL. PROUDU V KAPALINÁCH

Aby kapalina byla elektrický vodič, musí obsahovat volné elektricky nabité částice.

- v kapalinách to jsou ionty

Roztok NaCl



Rozpustíme jedlou sůl (chlorid sodný) ve vodě, vznikne roztok NaCl.

V kapalině se sůl rozpustí a vytvoří se kationty sodíku Na^+ a anionty chloru Cl^- .

Do roztoku přidáme dvě elektrody, na které připojíme zdroj el. napětí, spínač a žárovku.

- kladná elektroda ... anoda

- záporná elektroda ... katoda

Jakmile sepneme spínač, začnou se v roztoku pohybovat ionty a kapalina se stane vodičem ... žárovka se rozsvítí.

elektrolyt ... kapalina, která vede elektrický proud

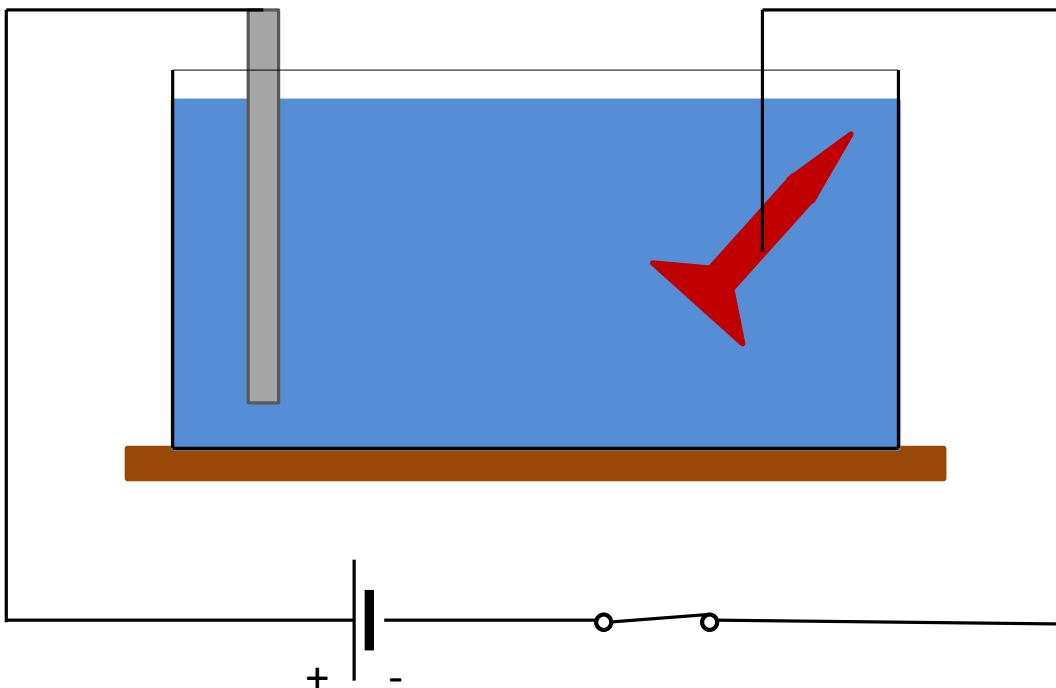
Elektrický proud v elektrolytech je tvořen usměrněným, pohybem kationtů a aniontů.

Pokovování

Při průchodu proudu elektrolytem se na elektrodách uvolňují plyny (např. na anodě chlor, na katodě vodík), nebo se vylučují pevné prvky.

- vytváření vrstviček kovu na jiném kovu

(např. železný hřebík nechat pokrýt vrstvičkou mědi)



elektrolyt ... CuSO_4
síran měďnatý

anoda ... měděná destička

katoda ... železný hřebík