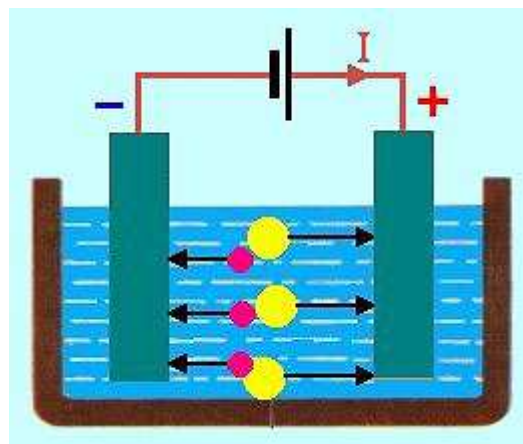


Elektrický proud v kapalinách

Elektrický proud v kapalinách je tvořen

Popiš hlavní rozdíly mezi vedením elektrického proudu v kovu a vedením elektrického proudu v roztoku osolené vody.



Chemický vzorec kuchyňské soli je, ve vodě se rozpouští a vznikají:

1. na obrázku je to znázorněno barvou
2. na obrázku je to znázorněno barvou

Kapalinu, kterou prochází elektrický proud, nazýváme a jevu, který přitom nastává, říkáme

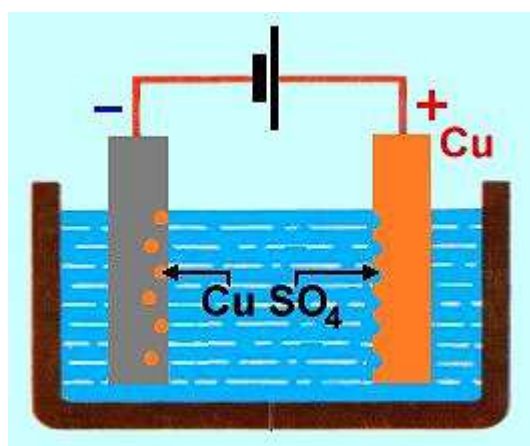
Která kapalina nevede elektrický proud?

Do elektrolytu jsou ponořeny dvě elektrody:

1. kladně nabitá se nazývá a putují k ní
2. záporně nabitá se nazývá a putují k ní

Pokud elektrolytem prochází elektrický proud, v okolí elektrod probíhají chemické reakce, které se mohou využít v praxi různým způsobem, např. při pokovování. **Při elektrolýze se na katodě vylučuje vodík nebo kov.** Z toho vyplývá, že:

- **katoda** - vodivý předmět, který má být pokovován
- **anoda** - elektroda z kovu, kterým se pokovuje
- **elektrolyt** - roztok soli kovu, kterým se pokovuje



Popiš znázorněný příklad pokovování:

Železný předmět chceme pokrýt tenkou vrstvičkou mědi, kam ho umístíme?

Jak to funguje?

Další užití chemických reakcí v okolí elektrod je: