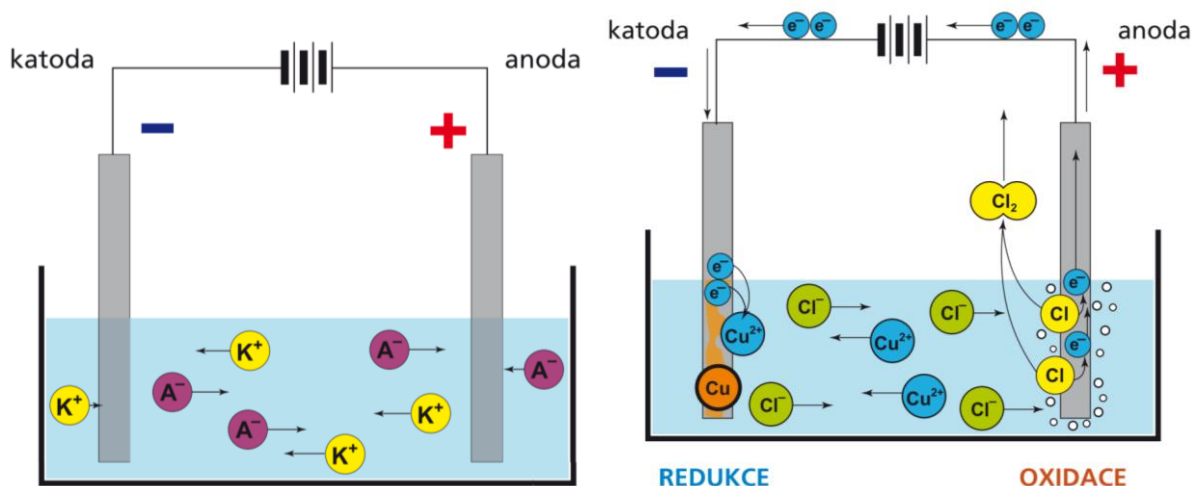


1. **Opiš zápis nebo ho vytiskni a nalep (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.66-69)**

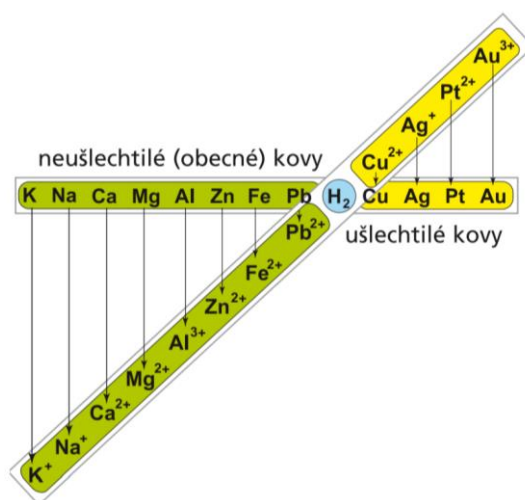
**Elektrolýza**

Rozklad látek při průchodu stejnosměrného elektrického proudu roztokem nebo taveninou nazýváme **elektrolýza**. Na elektrodách probíhají během elektrolýzy **redoxní reakce**. Na **anodě** vždy **oxidace**, na **katodě** **redukce**. Elektrolýza se používá např. při výrobě hydroxidu sodného, hliníku, čistého vodíku a kyslíku nebo k čištění kovů.



**Řada napětí kovů**

Podle míry oxidačních a redukčních schopností se kovové prvky a vodík řadí do tzv. **Beketovovy řady napětí kovů**.



**Neušlechtilé kovy** (nalevo od vodíku) se snadno oxidují na své ionty. **Ušlechtilé kovy** (napravo od vodíku) se snadno redukují ze svých iontů na ryzí kovy. Rozdílných oxidačně-redukčních schopností kovů se využívá při **elektrolytickém pokovování**.

Čím je kov v řadě více vlevo,  
tím snáze se oxiduje na své kationty.



Čím je kov v řadě více vpravo,  
tím snáze se jeho kationty redukují na ryzí kov.



Každý kov v Beketovově řadě napětí kovů je schopen **vyredukovat všechny kovy ležící napravo od něj** z jejich sloučenin. Sám se přitom oxiduje.



**2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:**

str.40/cvičení 1,2,4 + slovníček

str.41/cvičení 2

**3. Podívej se na následující video (viz. odkaz):**

<https://edu.ceskatelevize.cz/video/3454-elektrolyza-jodidu-draselneho>

<https://edu.ceskatelevize.cz/video/3453-elektrolyza-chloridu-sodneho>

<https://edu.ceskatelevize.cz/video/3377-elektrolyza-kuchynske-soli>

<https://edu.ceskatelevize.cz/video/796-elektrolyza-vodneho-roztoku-chloridu-sodneho>