

Ostatní pojmy

Beketovova řada kovů

- směrem doprava klesá schopnost tvořit kationty ve vodném roztoku
- každý kov v řadě je schopen vyredukovat všechny kovy ležící napravo od něj z jejich sloučenin, sám se při tom oxiduje
 $\text{Mg} + \text{ZnSO}_4 \rightarrow \text{Zn} + \text{MgSO}_4$
 $\text{Al} + \text{CaSO}_4 \rightarrow$ reakce neprobíhá
- rtuť, zlato a platina reagují pouze s lučavkou královskou
- prvky zleva reagují se studenou vodou, vodní parou, roztoky kyseliny, ...

Elektrolýza

- chemická redoxní reakce probíhající při průchodu stejnosměrného elektrického proudu roztokem nebo taveninou obsahující volně pohyblivé ionty
- ke změnám dochází v roztocích a elektrolytech
- katoda přitahuje kationty (oxidace), anoda anionty (redukce)