

- pokračuj v minulém zápisku (získávání kovů z rud)

- u kovů probíhají redoxní reakce různou rychlostí

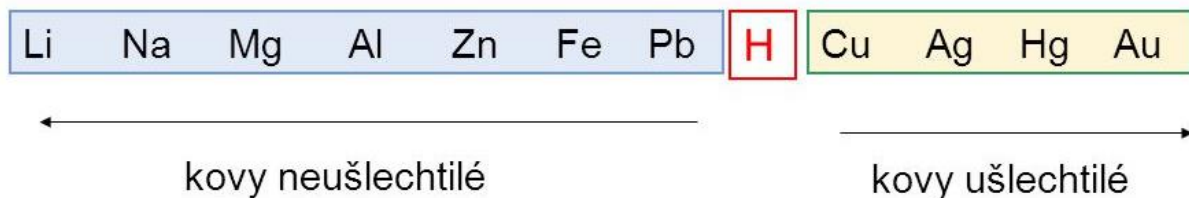
- podle schopnosti kovů se oxidovat, byly kovy rozděleny na:

a) ušlechtilé – obtížně se oxidují, v přírodě se nachází ryzí („čisté“) nebo vázané ve sloučeninách
nereagují s kyselinami

b) neušlechtilé – oxidují se velmi snadno, v přírodě jsou vázané ve sloučeninách, reagují s
kyselinami, popř. i s vodou

- seřazení kovů podle schopnosti se oxidovat vyjadřuje tzv. **Beketova** (podle ruského vědce

Beketova) **řada kovů:**



- hranici mezi ušlechtilými a neušlechtilými kovy tvoří **vodík**

- rozdílných oxidačně- redukčních vlastností kovů se využívá při tzv. **pokovování** (pro zlepšení levnějších kovů, např. Fe) – např. **pozinkování, pochromování, pozlacování stříbra** (např. zlatá medaile je ve skutečnosti stříbrná, pokrytá velmi tenkou vrstvou Au)