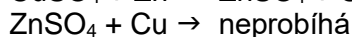
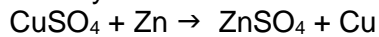


## Redoxní vlastnosti kovů

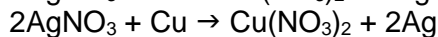
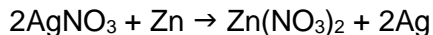
Pokusy:



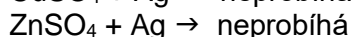
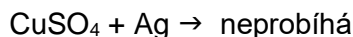
**Zn** vytěsňuje **Cu** z  $\odot$  měďnaté soli

**Cu** nevytěsňuje **Zn** z  $\odot$  zinečnaté soli

### **Zn je reaktivnější než Cu**



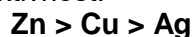
**Zn** i **Cu** vytěsňují **Ag** z  $\odot$  stříbrné soli



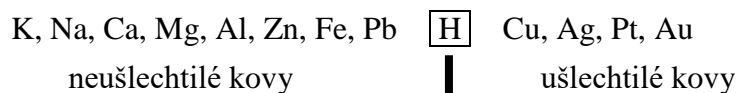
**Ag** nevytěsňuje **Zn** ani **Cu** z  $\odot$  solí

**Ag** je méně reaktivní než **Zn** a **Cu**

Experimentálně ověřená reaktivnost:



## Beketovova řada napětí kovů:



Kov v řadě více vlevo je schopen vytěsnit z roztoku všechny kovy umístěné více vpravo.



Zinek je v řadě více vlevo než měď. Zinkový plech tedy vytěsňuje z roztoku síranu měďnatého (modré skalice) měď. Ta se vyloučí na zinkovém plechu.