

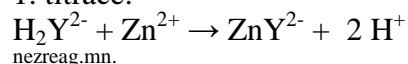
## *Návody na laboratorní cvičení z analytické chemie*

<b>Téma:</b>	<b>Chelatometrie</b>
<b>Úkol:</b>	<b>Stanovení Al nepřímou titrací</b>

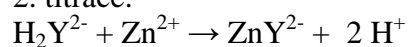
### **Princip:**



#### 1. titrace:



#### 2. titrace:



### **Postup:**

Ze zásobního roztoku vzorku odpipetujte do titrační baňky 50 ml vzorku, přidejte 10 ml chelatonu 3 o přesné látkové koncentraci, 10 ml urotropinu a 2 – 3 kapky dimethylžlutí. Upravte pH takto: nejprve okyselte HCl(1:1) do růžového zbarvení a potom neutralizujte NH<sub>3</sub> (1:1) opět do žluté. Zřed'te 50 ml destilované vody a 3 minuty povařte. Po ochlazení přidejte 2-3 kapky xylenolové oranže a titrujte roztokem octanu zinečnatého ze žlutého do červeného zbarvení. Po skončené titraci přidejte 25 ml NaF a znovu 3 minuty povařte. Po ochlazení znovu titrujte roztokem octanu zinečnatého ze žlutého do červeného zbarvení. Zaznamenejte pouze tuto druhou spotřebu!