

# STANOVENÍ SLABÝCH ZÁŠAD

## Neříma titrace (retitrace)

Analýza. Látko reaguje s přebytkem (odměřeným) činidla ( $\Rightarrow$  kvantitativní průběh reakce). Nadbytek se stanoví titrací odm. roztokem

## Stanovení amoniaku $M(\text{NH}_3) = 17,03 \text{ g mol}^{-1}$



- k odměřenému nadbytku 0,1 M HCl se přidá vzorek obsahující amoniak + methyloranž
- přebytek HCl se určí retitrací 0,1 M NaOH

## Stanovení uhličitanu (sodného)



Titrace do 2. stupně  $\Rightarrow$  2 inflexní body.

1. bod  $\text{pH} = 8,46$  1 mol kys. na 1 mol. uhličitanu

2. bod  $\text{pH} = 3,96$  obsah.  $\text{H}_2\text{CO}_3$  ekvival. uhličitanu

do 1. stupně - fenolftalein

do 2. stupně - methyloranž - nejčastěji

## Nerozpuštěné uhličitanu (ve vodě)

- Uhličitan rozp. v kyselině (odm.  $\text{O}$ )
- Nadbytek kyseliny se retitruje odm.  $\text{O}$  em hydroxidů