

1. Refraktometrické stanovení koncentrace

Roztok číslo	1	2	3	4	5
$w_{Ahmot. \%}$					
Bx°					

Tabulka 1: Hodnoty pro kalibrační roztoky

Vypočítaná hodnota směrnice na 4 desetinné místa: $S = \dots\dots\dots$

Vzorek

Naměřená hodnota Bx° vzorku: $\dots\dots\dots Bx^\circ$

Vypočítaný hmotnostní zlomek KC ve vzorku: $\dots\dots\dots\%$

Prostor pro výpočty:

2. Měděná

číslo stanovení	1	2	3	4	5	průměr
spotřeba [ml]						

- a) hmotnost mědi v původním vzorku:g
- b) Proč se přidává amoniak?
- c) V jakém poměru reagují trojmocné ionty s chelatonem?
- d) V jakém poměru reagují trojmocné ionty s chelatonem?

Bonusová otázka: Proč se chelatonu říká chelaton?

Prostor pro výpočty: