

Chemische analyse Hoofdstuk 6 Complexometrie

Antwoorden opgaven

1 Het koperion is 2+, de NH₃-moleculen hebben geen lading dus het geheel is 2+.

- | | | |
|---|--------|--------|
| 2 | a 6 | e 6 |
| | b 2 | f 4 |
| | c 4 | g 6 |
| | d 2 | h 4 |

- 3 a kaliumhexacyanoferraat(III)
b kaliumtetrafluoroargentaat
c kaliumhexacyanocupraat(II)
d hexaaquaaluminiumchloride
e kaliumtetrajodomercuraat(II)
f tetraaquanikkelbromide
g kaliumtrijodoplumbaat(II)
h tetraamminekoper(II)sulfaat

4 $5,9 \times 10^{-8}$

5 meer ---- Zn²⁺ ---- Fe²⁺ ---- Ca²⁺ ---- Mg²⁺ ----- minder stabiel

6 $8,1 \times 10^3$

7 1,250,mmol Ca²⁺/L 125,1 mg CaCO₃ per liter

8 0,0933 mol/L

9 336,0 mg Fe³⁺/L en 226,1 mg Fe²⁺/L.