

## Bepaling van het gehalte aan vrij cyanide met behulp van continue doorstroomanalyse

## 1 TOEPASSINGSGEBIED

Deze procedure beschrijft de bepaling van vrij cyanide in water (bijvoorbeeld grond-, drink-, oppervlakte- en afvalwater) met behulp van continue doorstroomanalyse methode. Het meetbereik van deze methode gaat van 10-100 µg/l. Bij hogere concentraties dient een geschikte verdunning te worden toegepast.

De procedure zoals beschreven in ISO 14403-2:2012 is van toepassing mits volgende aanvullingen.

## 2 AANVULLINGEN BIJ ISO 14403-2:2012

- §3 Termen en definities
  - De definities zoals beschreven in paragraaf 3 van deze WAC methode worden weerhouden.
- §4.1 Interferenties door oxiderende stoffen
  - Controle met KI-zetmeel papier (test op aanwezigheid oxiderende stoffen) bij aankomst in labo. Indien positief, analyse binnen 24 uur vereist. Behandeling is niet vereist.
- §4.2 Interferenties door sulfide
  - Mogelijke aanwezigheid van sulfiden **wordt** gecontroleerd met loodacetaatpapier of afgeleid uit de visuele weergave van de cyanide piek (ontdubbeling piek). Indien positief, dienen de nodige verdunningen te worden ingezet om interferentie te elimineren. Behandeling is niet vereist.
- §6 Reagentia
  - Andere reagentia en/of concentraties kunnen worden gebruikt mits deze voldoen voor deze toepassing.
- §7.1.8 Verwarmbad, instelbaar bij een welbepaalde temperatuur ( $\pm 1^\circ\text{C}$ ) in de range van 37 tot 40°C.
- §7.2 Doorstroomanalyzesysteem voor gasdiffusiemethode
  - Niet van toepassing
- §8 Monstervoorbereiding
  - Voor de conservering en behandeling van watermonsters wordt verwezen naar WAC/I/A/010.
  - Controle met KI-zetmeel papier (test op aanwezigheid oxiderende stoffen) bij aankomst in labo. Indien positief, analyse binnen 24 uur vereist.
- §9.2 Reagentia blanco meting
  - De blanco controle van de reagentia is optioneel.
- §9.3 Controle doorstroomsysteem
  - §9.3.1 Minimum absorbantie: De minimum absorbantie dient gecontroleerd te worden, echter de gebruikte concentratie en de toegepaste procedure kan afwijken t.o.v. de beschreven ISO procedure.
  - §9.3.2 Standaard oplossingen: andere relevante concentratieniveau's mogen gebruikt worden.
  - ~~§9.3.2 Terugvindingsgraad: de terugvindingsgraad van hexacyanoferraat moet  $\leq 5\%$  zijn.~~

### 3 DEFINITIES

#### 3.1 ISO DEFINITIE

**Totaal cyaniden:** de som van sommige organisch gebonden cyaniden, vrije cyanide ionen, complexe verbindingen, en het in enkelvoudig metaalcyanide gebonden cyanide, met uitzondering van de cobaltcomplex gebonden cyaniden en de thiocynaationen.

**Vrije cyaniden** (of makkelijk vrijzetbare cyaniden): de som van de cyanide-ionen en het in enkelvoudig metaalcyanide gebonden cyanide zoals bepaald volgens de ISO standaard.

#### 3.2 ACHTERGRONDINFORMATIE

##### Indeling naar chemische binding

De verschillende cyaniden kunnen ingedeeld worden in de enkelvoudige cyaniden en de complexe of gebonden cyaniden.

*Enkelvoudige cyaniden:* alle cyanide componenten welke dissociëren in water in een kation en het cyanide ion. Analytisch gezien gedragen de enkelvoudige cyaniden zich in oplossingen als vrije cyaniden.

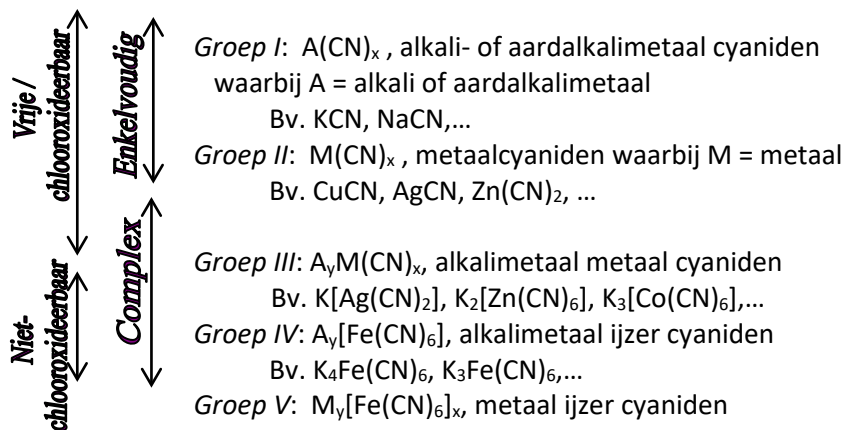
De enkelvoudige cyaniden kunnen voorgesteld worden als  $A(CN)_x$  of  $M(CN)_x$  waarbij A een alkali- of aardalkalimetaal is en M een metaal is. In oplossingen van enkelvoudige cyaniden is de CN-groep aanwezig als het  $CN^-$  ion of als moleculair HCN. Enkelvoudige cyaniden zoals CuCN en AgCN zijn slecht oplosbaar in water. In een  $NH_3$  oplossing bezitten deze cyaniden een hogere oplosbaarheid en in de aanwezigheid van alkali cyaniden vormen ze oplosbare complexe metaal cyaniden.

*Complexe cyaniden:* alle cyanide componenten welke dissociëren in water in een kation en een anion bestaande uit twee of meerdere species of atomen, waaronder het cyanide ion. Complexe cyanide anionen zullen verder dissociëren.

De complexe cyaniden kunnen voorgesteld worden als  $A_yM(CN)_x$  en  $M_y[Fe(CN)_6]_x$  waarbij A een alkalimetaal is en M een zwaar metaal (Ag, Zn, Co,  $Fe^{2+}$ ,  $Fe^{3+}$ ,...). De alkalimetaal metaal cyanide complexen zijn wateroplosbaar en dissociëren initieel in het radicaal  $M(CN)_x^y$  om uiteindelijk het  $CN^-$  ion vrij te stellen. De metaal ijzer cyanide complexen zijn enkel oplosbaar in basische oplossingen.

##### Indeling naar chemische formule

In de praktijk worden de anorganische cyaniden ingedeeld in 5 groepen:



Groep I: wateroplosbaar; kwantitatief oxideerbaar; eenvoudige ontsluiting en te bepalen onder de vrije cyaniden, enkelvoudige cyaniden

Groep II: slecht wateroplosbaar; oplosbaar in zuren en basen; oxideren langzaam en in een overmaat hypochloriet, enkelvoudige cyaniden

Groep III: wateroplosbaar; oxideren langzaam in overmaat hypochloriet, complexe cyaniden

Groep IV: wateroplosbaar; oxideren niet; complexe ijzer cyaniden

Groep V: niet wateroplosbaar; enkel oplosbaar in basen; oxideren niet; complexe ijzer cyaniden

#### Indeling naar analytische bepalingsmethode

*Totaal cyaniden:* de som van alle anorganische cyaniden (groepen I tot en met V) met uitzondering van de cobaltcomplex gebonden cyaniden en de thiocynaationen. Omwille van de katalytische decompositie van cyaniden in aanwezigheid van cobalt bij hoge temperaturen en in een zuur milieu, zullen cobalt cyanidecomplexen slechts gedeeltelijk bijdragen bij de bepaling van het totale cyanide gehalte. CMA methode: CMA/2/I/C2.1 en CMA/2/I/C2.2.

*Vrije cyaniden* (of makkelijk vrijzetbare cyaniden of zwak zuur dissocieerbare cyaniden): de anorganische cyaniden bestaande uit de som van de vrije cyanide-ionen en het in enkelvoudig metaalcyanide gebonden cyanide (groep I, II en III met uitzondering van de cobaltcomplexen gebonden cyaniden en de thiocynaationen). CMA methode: CMA/2/I/C2.3.

*Chlooroxideerbare cyaniden:* alle cyanidevormen die geoxideerd worden door toevoeging van hypochloriet (groep I, II en III met uitzondering van de cobaltcomplexen gebonden cyaniden en de thiocynaationen). Analytisch gezien worden de chlooroxideerbare cyaniden gelijkgesteld aan de vrije cyaniden. CMA methode: CMA/2/I/C2.3.

*Niet-chlooroxideerbare cyaniden:* de cyanide vormen die niet geoxideerd worden door toevoeging van hypochloriet (groep IV en V i.e. ferro- en ferricyaniden). Analytisch gezien worden de niet-chlooroxideerbare cyaniden berekend uit het verschil tussen de totaal cyaniden en de vrije cyaniden.

## 4 REFERENTIES

- EN ISO 14403-2: 2012 Water quality - Determination of total cyanide and free cyanide using flow analysis (FIA and CFA) – Part 2: Method using continuous flow analysis (CFA).