



***Bepaling van de oxideerbaarheid bij warmte***



**INHOUD**

<b>1</b>	<b>TOEPASSINGSGEBIED</b> .....	<b>3</b>
<b>2</b>	<b>PRINCIPE</b> .....	<b>3</b>
<b>3</b>	<b>OPMERKINGEN</b> .....	<b>3</b>
<b>4</b>	<b>APPARATUUR EN MATERIAAL</b> .....	<b>4</b>
<b>5</b>	<b>REAGENTIA EN OPLOSSINGEN</b> .....	<b>4</b>
<b>6</b>	<b>PROCEDURE</b> .....	<b>5</b>
6.1	REINIGEN VAN HET GLASWERK.....	5
6.2	BEPALING VAN DE BLANCOWAARDE.....	5
6.2.1	<i>Werkwijze</i> .....	5
6.2.2	<i>Berekening van de blancowaarde</i> .....	5
6.3	BEPALING VAN DE CONCENTRATIE VAN DE KALIUMPERMANGANAAT STANDAARDOPLOSSING.....	5
6.4	BEPALING VAN DE PERMANGANAATINDEX.....	6
<b>7</b>	<b>BEREKENING</b> .....	<b>6</b>
<b>8</b>	<b>KWALITEITSCONTROLE</b> .....	<b>7</b>
<b>9</b>	<b>REFERENTIES</b> .....	<b>7</b>

## 1 TOEPASSINGSGEBIED

Het bepalen van de oxideerbaarheid (permanganaat index) is een snelle, conventionele methode voor de raming van het gehalte aan organische en oxydeerbare anorganische stoffen in water.

De methode is bruikbaar voor analyse van drink- en oppervlakte water (met geringe organische belasting) en met een chloride gehalte lager dan 300 mg/l.

Meer verontreinigd water (met een permanganaat index hoger dan 10 mg/l) kunnen na een aangepaste verdunning eveneens geanalyseerd worden. De ondergrens van het toepassingsgebied bedraagt 0,5 mg/l.

De beschreven methode is niet bruikbaar voor de bepaling van de organische belasting in afvalwater; hiervoor wordt verwezen naar de bepaling van het chemisch zuurstofverbruik (WAC/III/D/020).

## 2 PRINCIPE

Het watermonster wordt met een kaliumpermanganaat oplossing (gekende concentratie) en zwavelzuur verhit onder nauwkeurig gedefinieerde omstandigheden. Hierbij wordt een deel van het toegevoegde kaliumpermanganaat gereduceerd door aanwezige oxideerbare bestanddelen.

Door toevoegen van een gekende overmaat oxaalzuur wordt het niet verbruikte kaliumpermanganaat geneutraliseerd. Door titratie met kaliumpermanganaat wordt de werkelijke overmaat oxaalzuur terug getitreerd. Aan de hand van de verbruikte hoeveelheden kaliumpermanganaat voor monster en blanco, kan men de oxideerbaarheid, uitgedrukt in milligram verbruikte zuurstof per liter (mg/l), berekenen.

## 3 OPMERKINGEN

- **Richtlijnen voor de conservering en behandeling van watermonsters worden gegeven in WAC/I/A/010.**
- Onmiddellijk na de monsternamen dienen de stalen aangezuurd te worden met 5 ml geconcentreerd zwavelzuur per liter monster. Dit moet ook gebeuren als het staal onmiddellijk geanalyseerd wordt.
- De analyse wordt ten laatste 2 dagen na staalname uitgevoerd. Het staal wordt ondertussen bewaard bij 4 °C.
- Vele organische verbindingen worden onvolledig geoxideerd. Vluchtige verbindingen, die vóór toevoeging van kaliumpermanganaat ontsnappen, worden niet meebepaald. Daarnaast zijn er anorganische reductantia (Fe(II), sulfiden, sulfieten, nitrieten, ...) die eveneens kaliumpermanganaat verbruiken. De beschreven methode kan daarom niet gebruikt worden om het totale zuurstofverbruik te bepalen.
- De kaliumpermanganaat oplossing dient regelmatig gesteld te worden. Bij de titratie reactie is het zeer belangrijk de oplossing regelmatig om te schudden, vermits het kaliumpermanganaat nog sneller ontbindt (tot K<sub>2</sub>O, MnO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>) bij hogere temperaturen

Het eindpunt van titraties met KMnO<sub>4</sub> verschuift zeer traag tengevolge van de onderstaande reactie :



Daarom wordt de titratie pas gestopt wanneer er in de oplossing een paarse kleur ontstaat die zeker 30 seconden blijft bestaan.

#### 4 APPARATUUR EN MATERIAAL

- 4.1 Volpipetten
- 4.2 Maatkolven.
- 4.3 Waterbad: het toestel moet in staat zijn een temperatuur van 96 à 98 °C te bereiken en te behouden.
- 4.4 Buret:  $10 \pm 0,02$  ml
- 4.5 Proefbuizen : lengte 150 tot 200 mm, binnendiameter 25 tot 35 mm, wanddikte 0,5 tot 1 mm. De buizen worden enkel voor de bepaling van permanganaatindex gebruikt.

#### 5 REAGENTIA EN OPLOSSINGEN

##### 5.1 Reagentia

Alle gebruikte reagentia hebben een p.a. zuiverheidsgraad, het gebruikte water is ultra puur.

- 5.1.1 Geconcentreerd zwavelzuur,  $H_2SO_4$  (95-97 %,  $d = 1,84$  g/ml)
- 5.1.2 Natriumoxalaat ( $Na_2C_2O_4$ )
- 5.1.3 Kaliumpermanganaat ( $KMnO_4$ )

##### 5.2 Oplossingen

- 5.2.1 Verdund zwavelzuur ( $H_2SO_4$ ) 2 mol/l  
Voeg langzaam en voorzichtig aan 500 ml ultra puur water 110 ml geconcentreerd zwavelzuur toe. Voeg langzaam kaliumpermanganaat oplossing (2 mmol/l) toe tot dat er een licht roze kleur blijft bestaan. Laat de oplossing afkoelen en leng aan tot 1 liter met ultrapuur water.
- 5.2.2 Natriumoxalaat gedurende 2 uur drogen bij 120 °C. Los hiervan 6.700 g op in een maatkolf van 1000 ml en leng aan tot aan de maatstreep. Deze oplossing is 6 maanden houdbaar, bewaard in het donker
- 5.2.3 Natriumoxalaat standaardoplossing ( $Na_2C_2O_4$ ) 5 mmol/l (0,01 N)  
Pipetteer 100 ml Natriumoxalaat stockoplossing in een maatkolf van 1000 ml en leng aan met water tot aan de maatstreep. Deze oplossing is 2 weken houdbaar, bewaard in het donker.  
Opmerking: de in de handel verkrijgbare standaardoplossingen mogen ook gebruikt worden.
- 5.2.4 Kaliumpermanganaat stockoplossing ( $KMnO_4$ )  $\pm 20$  mmol/l  
Los 3.2 g kaliumpermanganaat op in water en leng aan tot 1000 ml. Verwarm de oplossing gedurende 2 uur op 90 tot 95 °C, daarna minstens 2 dagen koel bewaren. De heldere oplossing afgieten en bewaren in een donkere fles.
- 5.2.5 Kaliumpermanganaat standaardoplossing ( $KMnO_4$ )  $\pm 2$  mmol/l (0,01 N)  
Pipetteer 100 ml Kaliumpermanganaat stockoplossing in een 1000 ml maatkolf.  
Leng aan met water tot aan de maatstreep.

In het donker bewaard is deze oplossing gedurende enkele maanden houdbaar. De juiste concentratie worde tijdens de analyse bepaald

## 6 PROCEDURE

### 6.1 Reinigen van het glaswerk

Glaswerk dat voor de beschreven proef nog nooit eerder werd gebruikt, dient grondig gereinigd te worden door uitkoken met een aangezuurde kaliumpermanganaat oplossing. De reiniging dient zo vaak herhaald te worden tot een lage, constante waarde wordt bekomen die bij een inname van 25 ml monster de 0,1 ml ( $V_{bl}$ ) niet overschrijdt .

### 6.2 Bepaling van de blanco waarde

#### 6.2.1 Werkwijze

Bij elke analysereeks moet een blanco waarde bepaald worden. Er wordt 25 ml ultra puur in de proefbuis gepipetteerd i.p.v. 25 ml staal. Vervolg de analyse zoals in paragraaf 6.4 beschreven. Het verbruikte volume kaliumpermanganaatoplossing is  $V_0$ . Deze oplossing wordt verder gebruikt voor de bepaling van de concentratie van de Kaliumpermanganaat standaardoplossing.

Opmerking :

Indien meer organisch materiaal aanwezig is dan equivalent met het toegevoegde kaliumpermanganaat (waarden groter dan 10 mg/l), merkt men dit reeds tijdens het opkoken door ontkleuring ( $Mn^{7+}$  is paars,  $Mn^{2+}$  is praktisch kleurloos). Men kan de proef onderbreken en met een verdund monster herbeginnen.

#### 6.2.2 Berekening van de blanco waarde

$$V_{bl} = V_0 - V_x$$

$V_0$  Het verbruikte volume oplossing bij de bepaling van de blanco waarde

$V_x$  Volumecorrectiefactor rekening houdend met de exacte concentratie van de kaliumpermanganaat standaardoplossing

$$V_x = \frac{(V_{NaOx} \times N_{NaOx}) - (V_{KMnO_4} \times N_{KMnO_4})}{N_{KMnO_4}}$$

$V_{NaOx}$  Volume natriumoxalaat toegevoegd bij de bepaling van  $V_0$  (5,0 ml)

$N_{NaOx}$  Normaliteit van de natriumoxalaatoplossing ( 0,01 N)

$V_{KMnO_4}$  Volume  $KMnO_4$  toegevoegd bij de bepaling van  $V_0$  (5,0 ml)

$N_{KMnO_4}$  Normaliteit van de  $KMnO_4$ -oplossing (bepaald in paragraaf 6.3)

### 6.3 Bepaling van de concentratie van de kaliumpermanganaat standaardoplossing

Voeg aan de oplossing die bekomen werd tijdens de blancobepaling (paragraaf 6.2) 5 ml natriumoxalaat standaardoplossing ( $Na_2C_2O_4$ ) 0,01N toe. Titreer de oplossing met

kaliumpermanganaat standaardoplossing ( $\text{KMnO}_4$ )  $\pm 0,01\text{N}$  bij een temperatuur van  $80\text{ }^\circ\text{C}$  (indien nodig terug opwarmen) tot een licht roze kleur gedurende 30 seconden blijft bestaan. Het verbruikte volume kaliumpermanganaatoplossing is  $V_2$ .

$$N_{\text{KMnO}_4} = \frac{(V_{\text{NaOx}} \times N_{\text{NaOx}})}{V_2}$$

$V_{\text{NaOx}}$  Volume natriumoxalaat toegevoegd bij de bepaling van  $V_2$  (5,0 ml)

$N_{\text{NaOx}}$  Normaliteit van de natriumoxalaatoplossing (0,01 N)

Opmerking: De getitreerde oplossingen blijven het beste in de proefbuizen staan tot deze terug gebruikt worden.

#### 6.4 Bepaling van de permanganaatindex

Stalen met een hoge permanganaatindex moeten verdund worden tot dat ze tussen 0,5 mg/l en 10 mg/l gelegen zijn.

Pipetteer 25,0 ml  $\pm 0,25$  ml van het staal (of verdunde staal) in de proefbuis en voeg 5 ml zwavelzuur (2 mol/l) toe. Homogeniseer de oplossing.

De proefbuis in het warme waterbad zetten en gedurende 10 minuten laten opwarmen, daarna 5 ml Kaliumpermanganaat standaardoplossing ( $\text{KMnO}_4$ )  $\pm 0,01\text{N}$  toevoegen.

Na 10 minuten  $\pm 15$  seconden 5 ml natriumoxalaat standaardoplossing ( $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ) 0,01N toevoegen en wachten tot de oplossing kleurloos is geworden.

De nog warme oplossing met kaliumpermanganaat standaardoplossing ( $\text{KMnO}_4$ )  $\pm 0,01\text{N}$  titreren tot een licht roze kleur gedurende 30 seconden blijft bestaan. Het verbruikte volume kaliumpermanganaatoplossing is  $V_1$ .

### 7 BEREKENING

De permanganaatindex,  $I_{\text{Mn}}$  uitgedrukt in mg  $\text{O}_2/\text{l}$  wordt als volgt berekend

$$I_{\text{Mn}} = \frac{V_1 - V_0}{V_2} \times f$$

met

$I_{\text{Mn}}$  permanganaatindex in mg  $\text{O}_2/\text{l}$

$V_0$  volume verbruikte kaliumpermanganaat oplossing bij de blanco bepaling (paragraaf 6.2.1), in ml

$V_1$  volume verbruikte kaliumpermanganaat oplossing bij de titratie van het monster (paragraaf 6.4), in ml

$V_2$  volume verbruikte kaliumpermanganaat oplossing bij de bepaling van de concentratie van de kaliumpermanganaatoplossing (paragraaf 6.3), in ml

F omrekeningsfactor = 16

Men aanvaardt waarden voor eenzelfde monster die niet meer dan 10 % van mekaar verschillen.

## 8 KWALITEITSCONTROLE

Bij inname van 25 ml monster mag  $V_{bl}$  de 0,1 ml niet overschrijden.  
Duplometingen mogen niet meer dan 10% van elkaar verschillen.

## 9 REFERENTIES

- ISO 8467 :1993 Water quality – Determination of permanganate index
- Bestimmung des Permanganat-Index, DIN 38409/H5, 1995, Deutsche Einheitsverfahren zur Wasser-, Abwasser- und Schlammuntersuchung, VCH Verlagsgesellschaft mbH, Weinheim, 2002