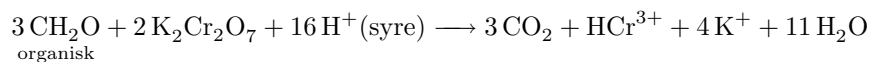


Kemi - COD

Kenneth Buchwald Johansen

13. maj 2008



Der bestemmes overskud af $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_4$. Oxygen der bruges til at omdanne organisk stof til uorganisk stof. Angives som mg O_2/L . Giver en idé om mængden af organisk stof i prøven.

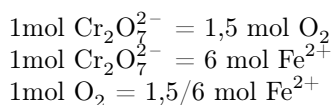
Analyseområde: 30-700mg/L

Analysen

Der kan ikke måles temperatur i mikroovnen, så der gives max i 15min. Ud af mikroovn, afkøles og titreres.

1. 4 × Prøve
2. 4 × Blind (tjekke reagenser)
3. 4 × Kontrol

$$\frac{8000 \cdot C_F(V_1 - V_2)}{V_0}$$



$$m_{\text{O}_2}/M_{\text{O}_2} = 15/6 \cdot \frac{c_{\text{Fe}} \cdot V_{\text{Fe}}}{1000 \text{ mL/L}}$$

$$\text{mgO}_2 = \frac{1,5 \cdot M_{\text{O}_2} \cdot c_{\text{Fe}} \cdot V_{\text{Fe}} \cdot 1000 \text{ mg/g}}{6 \cdot 1000 \text{ mL/L}}$$

$$\text{mgO}_2/\text{L} = \frac{1,5 \cdot M_{\text{O}_2} \cdot c_{\text{Fe}} \cdot V_{\text{Fe}} \cdot 1000 \text{ mg/g} \cdot 1000 \text{ mL/L}}{6 \cdot 1000 \text{ mL/L}} = \frac{8000 \cdot C_F(V_1 - V_2)}{V_0}$$