



Sintese van saamgestelde anorganiese membrane vir die skeiding van stikstof, tetrafluorometaan en heksafluoropropeen

Author:

Hertzog Bissell¹
H.M. Krieg¹

Affiliations:

North West University,
South Africa

Correspondence to:

Hertzog Bissell

Email:

Hertzog.bissell@necsa.co.za

Postal address:

PO Box 2010, Rant-en-dal
1739, South Africa

How to cite this abstract:

Bissell, H. & Krieg,
H.M., 2011, 'Sintese van
saamgestelde anorganiese
membrane vir die
skeiding van stikstof,
tetrafluorometaan en
heksafluoropropeen',
*Suid-Afrikaanse Tydskrif
vir Natuurwetenskap en
Tegnologie* 30(1), Art.
#104, 1 page. <http://dx.doi.org/10.4102/satnt.v30i1.104>

Note:

This abstract was initially presented as a paper at the annual Natural Sciences Student Symposium, presented under the protection of the *Suid-Afrikaanse Akademie vir Wetenskap en Kuns*. The symposium was held at the University of Pretoria on 05 November 2010.

The following members formed part of the committee that was responsible for arranging the symposium: Mr. R. Pretorius (Department of Geography, University of South Africa), Dr E. Snyders (NECSA), Dr M. Landman (Department of Chemistry, University of Pretoria) and Dr W. Meyer (Department of Physics, University of Pretoria).

© 2011. The Authors.
Licensee: AOSIS
OpenJournals. This work
is licensed under the
Creative Commons
Attribution License.

Synthesis of a composite inorganic membrane for the separation of nitrogen, tetrafluoromethane and hexafluoropropylene

Composite inorganic membranes were synthesised for gas component separation of N_2 , CF_4 and C_3F_6 . Selectivities lower than Knudsen selectivities were obtained due to membrane defects. A composite ceramic membrane consisting of a ceramic support structure, a MFI intermediate zeolite layer and a Teflon top layer, was developed to improve separation.

Skeidingsstegnologie is 'n kritiese aspek van 'n chemiese sintese proses. Die skeiding van verskeie gasprodukte om 'n suiwer gas te verkry word oorwegend met behulp van laetemperatuur-distillasie bewerkstellig. Distillasie-skeidingsprosesse is egter energie-intensief. 'n Alternatief is membraanskeiding van gasse. Slegs 'n drukverskil word benodig om skeiding te bewerkstellig. Die industrie gebruik oorwegend organiese membrane vir skeiding.

Anorganiese membrane kan as alternatief tot organiese membrane oorweeg word as gevolg van hul termiese, chemiese en meganiese stabiliteit onder drastiese toestande. Buisvormige keramiekmembrane word gebruik as ondersteuningstrukture om die permeabiliteit deur saamgestelde anorganiese membrane in skeidingsprosesse te verhoog. Seoliete dien as skeidingslae in saamgestelde anorganiese membrane omdat seoliete gasmengsels op molekulérevlak skei asook skeiding vanweë hidrofiliese en/of hidrofobiese eienskappe bewerkstellig.

Tydens hidrotermiese sintese van die seoliete op die binne-oppervlakte van die keramiese ondersteuner kan interkristallyne porieë vorm wat skeidingsmoontlikhede beïnvloed. Die oorsaak van interkristallyne porieë is die teenwoordigheid van alumina in die kristalstruktur van die seoliete wat intra-groei van individuele kristalle bemoeilik. Interkristallyne porieë, en ook krake wat ontwikkel tydens templaat-verbranding, is groter as die seoliet-porieë teenwoordig in die skeidingslaag. Lae selektiwiteite word verkry met seoliet-membrane tydens skeiding van nie-kondenseerbare gasse, omdat gasmolekules deur die defekte diffundeer en skeiding nie volgens gasgroottes kan geskied nie.

In hierdie studie is anorganiese membrane vervaardig om die skeiding van die nie-kondenseerbaar gasse stikstof (N_2), tetrafluorometaan (CF_4) en heksafluoropropeen (C_3F_6) te ondersoek. Enkel-gas-permeasies van die keramiese ondersteuner en die MFI seoliet membraan is verkry om ideale selektiwiteite te bereken. Vir die onderskeie membrane is ideale selektiwiteite laer as Knudsen selektiwiteite bereken wat dui op permeasie van gasmolekules deur defekte. Stikstof het die hoogste permeasie getoon, terwyl die C_3F_6 permeasie vir beide membrane die laagste was.

Om defekte af te sluit is 'n afdiglaag (Teflon AF 2400) bo-oor die skeidingslaag aangebring om sodende ideale selektiwiteite te verhoog. Temperatuurbehandeling van die afdiglaag op die binne-oppervlak van die keramiese ondersteuner en bo-oor die MFI seoliet membraan is tussen 100 en 300 °C ondersoek. Resultate het daarop gedui dat behandeling by 150 °C die beste resultate lewer en dus is hierdie behandeling vir verdere studies aangewend.

Enkel-gaspermeasies is verkry vir keramiese ondersteuners en MFI seoliet membrane waarby dubbel afdiglae aangebring is om die invloed op ideale selektiwiteit en permeasie te evaluer. Die N_2 permeasie was 24 keer laer vir die keramiese ondersteuner na aanhegting van die Teflon laag, maar die ideale selektiwiteit het toegeneem wat op verbeterde gasskeiding duif. Vir die MFI seoliet membraan waarby 'n dubbel afdiglaag aangebring is, het die N_2 permeasie met 'n faktor 5 afgeneem van 3.01×10^{-8} mol.s⁻¹.m⁻².Pa⁻¹ tot 0.55×10^{-8} mol.s⁻¹.m⁻².Pa⁻¹. Die ideale selektiwiteit het verbeter tot 88 en 71 (vanaf 2 en 3) vir N_2/CF_4 en N_2/C_3F_6 onderskeidelik. Die CF_4/C_3F_6 ideale selektiwiteit het tot 'n geringe mate verbeter met C_3F_6 wat vinniger deursyfer as CF_4 . Hierdeur word oplosbaarheid as skeidingsmeganisme aangedui.

Volgens die studie het die afdiglaag defekte geseël. Alhoewel gaspermeasies afgeneem het, het die gasskeiding verbeter vir nie-kondenseerbaar gasse.