



(11) RO 128382 B1

(51) Int.Cl.

C07C 29/36 (2006.01),  
C07C 29/04 (2006.01),  
C07C 31/10 (2006.01)

(12)

## BREVET DE INVENTIE

(21) Nr. cerere: **a 2011 00799**

(22) Data de depozit: **09/08/2011**

(45) Data publicării mențiunii acordării brevetului: **30/12/2016** BOPI nr. **12/2016**

(41) Data publicării cererii:  
**30/05/2013** BOPI nr. **5/2013**

(73) Titular:  
• **ADAM VICTOR**, BD. OITUZ NR. 22,  
AP. 23, ONEŞTI, BC, RO;  
• **OPRESCU ION**,  
STR. PROF. MOISE NICOARA NR. 22,  
SECTOR 3, BUCUREŞTI, B, RO

(72) Inventatori:  
• **ADAM VICTOR**, BD. OITUZ NR. 22,  
AP. 23, ONEŞTI, BC, RO;  
• **OPRESCU ION**,  
STR. PROF. MOISE NICOARA NR. 22  
SECTOR 3, BUCUREŞTI, B, RO

(56) Documente din stadiul tehnicii:  
**RO 109190 (B1); RO 86399 (B);**  
**JP 20021228716 (A)**

(54) **PROCEDEU PENTRU OBȚINEREA ALCOOLULUI  
IZOPROPILIC**

Examinator: ing. chimist PIȚU MARCELA



Orice persoană are dreptul să formuleze în scris și  
motivat, la OSIM, o cerere de revocare a brevetului de  
invenție, în termen de 6 luni de la publicarea mențiunii  
hotărârii de acordare a acesteia

RO 128382 B1

1 Prezenta inventie se referă la un procedeu de obținere a alcoolului izopropilic prin  
2 hidrogenarea catalitică a acetonei în faza de vapori.

3 Este cunoscut, din brevetul RO 109190 (B1), un procedeu de fabricare a alcoolului  
4 izopropilic prin hidrogenarea catalitică a acetonei pe un catalizator de nichel pe suport de  
5 aluminiu.

6 De asemenea, se cunoaște, din brevetul RO 86399 (B), un procedeu de preparare  
7 a alcoolului izopropilic prin hidrogenarea termocatalitică a acetonei în fază gazoasă, materia  
8 primă fiind evaporată direct de hidrogenul recirculat la 150°C și 15...20 atm, folosind un  
9 raport molar hidrogen/acetonă de minimum 10/1.

10 Inventiile menționate prevedeau ca reacția de hidrogenare a acetonei la alcool izopro-  
11 pilic să fie realizată în prezența catalizatorilor comerciali de nichel pe suport de aluminiu,  
12 caracterizați printr-un conținut mare de metal redus, de 45...50% nichel, în intervalul de tem-  
13 peratură 175...210°C, presiuni de 18...20 bari, pentru debite masice de 180...220 kg/h ace-  
14 tonă/m<sup>3</sup> catalizator, rapoarte molare H<sub>2</sub>/acetonă de minimum 20/1, care asigurau o viteză de  
15 curgere a amestecului de gaze în patul catalitic de 0,1...0,2 m/s.

16 Conținutul ridicat de nichel activ din catalizator impune ca amestecul de vapori  
17 acetonă și hidrogen să fie alimentat la maximum 130°C, pentru a evita ambalarea reacției  
18 în primul strat de catalizator, care ar conduce la scoaterea reactorului din domeniul stabilității  
19 termice, la sinterizarea agentului activ, efecte ce impun ca hidrogenul volant termic și reac-  
20 tant să fie într-un raport molar de peste 20/1 hidrogen/acetonă, conducând astfel la un reciclu  
21 important de gaz, cu consum mare de energie la compresor și, totodată, neutilizarea com-  
22 pletă a întregului volum de pat catalitic din partea inferioară, conversia totală fiind realizabilă  
23 numai în domeniul 175..210°C.

24 Conținutul ridicat de aluminiu ca suport catalitic favorizează reacțiile secundare de  
25 deshidratare ale alcoolului izopropilic.

26 Procedeul conform inventiei înălță aceste dezavantaje prin aceea că utilizează un  
27 catalizator cu conținut redus de nichel, cuprins în intervalul 22...25%, promovat cu cobalt în  
28 valoare de 1,5...2,5% pe suport de alumino-silice, reacția fiind condusă la 120...190°C,  
29 pentru conversii mai mari de 98,5% și selectivități de peste 95,0%, la presiuni de 16...19 bari,  
30 rapoarte molare de H<sub>2</sub>/acetonă mai mari de 16/1, și la debite masice de acetonă/m<sup>3</sup>  
31 catalizator cuprinse în intervalul 100...200 kg/h.

32 Procedeul conform inventiei prezintă următoarele avantaje:

33 - utilizează întregul pat catalitic pentru reacția de hidrogenare;  
34 - diminuează volumul de hidrogen recirculat, scăzând consumul energetic cu  
35 peste 20%;

36 - asigură o viteză de curgere a amestecului gazos de maximum 0,12 m/s, calculată  
37 ca raportul dintre înălțimea stratului de catalizator și timpul de contact calculat pentru  
38 condițiile de reacție, la un raport H<sub>2</sub>/acetonă mai mic prin scăderea presiunii de operare,  
39 mărind astfel timpul de contact între reactanți și catalizator;

40 - aciditatea scăzută a alumino-silicei utilizată ca suport reduce ponderea reacțiilor de  
41 deshidratare ale alcoolului izopropilic format, crește astfel selectivitatea, cu efect asupra  
42 consumului de acetonă;

43 - reduce costul de fabricație prin utilizarea unui catalizator cu conținut redus de  
44 nichel.

45 În continuare se prezintă un exemplu de realizare a inventiei.

## Exemplu

46 Într-un reactor adiabatic tip coloană, având diametrul util de 1,1 m, se încarcă 3,25 m<sup>3</sup>  
47 de catalizator comercial cu un conținut de 24...26% nichel promovat cu minimum 1,5% cobalt  
48 pe suport de alumino-silice, fasonat având dimensiunile medii 5 x 5 mm, dispus în patru  
49 straturi egale, având un raport H/D al stratului catalitic de 3,1/1.

# RO 128382 B1

După activarea catalizatorului cu hidrogen proaspăt și recirculat la 210°C, se coboară temperatura la intrarea în stratul catalitic la 120°C, timp în care se ridică presiunea în sistem la 18 bari, și se reglează debitul de gaz recirculat la minimum 4000 Nm <sup>3</sup> /h.	1
În evaporatorul amplasat înaintea reactorului în fluxul de gaz recirculat se pulverizează 350...550 kg/h acetonă. În fluxul de gaz recirculat și acetona evaporată se injectează hidrogen proaspăt, cu un debit care să asigure un raport molar de minimum 1,2/1 față de acetonă. Pentru a menține constantă compozitia gazului recirculat în sistem, din separatorul de faze în mod continuu se evacuează excesul de hidrogen împreună cu gaze de piroliză formate în urma reacțiilor secundare de descompunere termică a acetonei.	3
Operând reactorul în condițiile de regim descrise mai sus, viteza de curgere a fluxului de reactanți în stratul catalitic se va situa sub 0,12 m/s, timpul de contact va fi mai mare de 25 s.	5
Utilizat în aceste condiții, catalizatorul asigură o conversie a acetonei mai mare de 98,5%, cu o selectivitate de minimum 95% și o producție de minimum 3000 t alcool izopropilic pe încărcătură.	7
	9
	11
	13
	15

1

## Revendicare

3 Procedeu pentru obținerea alcoolului izopropilic prin hidrogenarea termocatalitică a  
acetonei în fază de vapori, utilizând hidrogen uscat, proaspăt și recirculat, aflat la un raport  
5 molar de peste 10:1 față de acetonă, în prezența unui catalizator de nichel, **caracterizat prin**  
7 **aceea că** se utilizează un catalizator cu conținut redus de nichel, cuprins în intervalul  
9 22...25%, promovat cu cobalt în valoare de 1,5...2,5% pe suport de alumino-silice, fasonat,  
11 având dimensiunile medii 5 x 5 mm, dispus în patru straturi egale, având un raport H/D al  
stratului catalitic de 3,1/1, reacția fiind condusă la 120...190°C, la o presiune în sistem de  
18 atm, debite masice de acetonă/catalizator cuprinse în intervalul 100...200 kg/h, la o viteză  
de curgere a fluxului de reactanți în stratul catalitic de maximum 0,12 m/s.



---

Editare și tehnoredactare computerizată - OSIM  
Tipărit la: Oficiul de Stat pentru Invenții și Mărci  
sub comanda nr. 576/2016