

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠТИTU

KLASA 75 (2)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

IZDAN 1. SEPTEMBRA 1923.

PATENTNI SPIS BR. 1217.

Société L' Air Liquide (Société Anonyme pour l' Etude et l' Exploitation des Procédés Georges Claude) Paris

Pestupak za funkcioniranje omotača u direktnoj sintezi amonijaka.

Prijava od 12. marta 1921.

Važi od 1. decembra 1922.

Pravo prvenstva od 7. aprila 1920. (Francuska).

Zna se, da, u direktnoj sintezi amonijaka pod složenim dejstvom vrlo visokih pritisaka nazvanih hiperpritisci, temperature i jedne pogodne katalitične materije (Francuski Patent Nr. 503 281 od 21. marta 1917), otpuštena topota iz reakcije, treba da bude izdvojena iz dejstvujućeg gasa, da bi se izbeglo velikodizanje temperature, koje bi škodilo reakciji i u isto vreme mehaničnoj otpornosti ili hemiskoj, zidova omotača za reakciju, koji pod nose pritisak.

Razni francuski patenti predati ranije od Društva tražioca naznačuju srestva, koja mogu da zaddvolje ovu dvostruku pogodbu. Bitna zamisao izvesnih od ovih srestava, leži u iskoriscavanju prisustva ove topote za apsorbovanje, za odvodjenje, u koliko se proizvodi, kroz sam zid omotača za reakciju; ova topotna struja praćena je tako u debljinu ovog zida padom temperature, idući iz unutrašnjosti ka spoljašnosti ovog i ovaj pad temperature održava bar spoljne slojeve ovog zida na jednu temperaturu, gde su njegove mehaničke kakvoće još dovoljne. Ovo neposredno odvodjenje topote iz prostora gde se otpušta, koje se vrši od samog zida omotača, dovoljno hladjenog spolja, ima preim秉tvo što doprinosi čvrstini ovog omotača.

Dakle, ako ovaj postupak u praksi daje interesantne rezultate, konstatovalo se, da može da izazove, u izvesnim slučajevima, a posebice u slučaju znatnih aparata sa debelim zidovima, nekoliko nezgoda, a na primer onu,

praćenu sa rasprskavanjem cevi, dok ove izgledaju sasvim sposobne, po svojim mehaničkim i hemiskim kvalitetima, da se opiru pogodbama unutrašnjeg pritiska i temperature, koima su potčinjene. Da se to izbegne, došlo s prema ovom pronalasku, da se napusti princip, koji je pomenut ovde gore. Konstatovalo se, stvarno, da cevi katalizatori, koje se upravljavaju, opiru se pod dobrim pogodbama kada, u mesto da se olakava odlazak topote preko spoljne površine cevi katalizatora, kao što ovo izgleda korisno prema onome što prethodi, ako se naprotiv opire, ma kakvim srestvom kao nekom kalorifičkom materijom, namenom sa spoljne strane cevi

Ova zamisao dovodi dakle, u cilju čuvanja cevi, do ovog paraloksalnog srestva, da se pogoršavaju pogodbe temperature, kojima je cev potčinjena, pošto sva metalna masa, ne izuzimajući čak ni spoljne slojeve, nalazi se jednostavno izložena najvišoj temperaturi, na temperature gasova u dodiru sa unutrašnjim zidom.

Izvršene probe do danas na ovome putu sa omotačima ove prirode, dopustile su da se utvrdi, da metali sa kojima se raspolaze pokazuju se mnogo bolji nego što se dotle pretstavljalio i sposobni da bez slabosti izdrže znatno veće temperature očuva. Sadanji postupak jeste dakle u cilju primene, ekvivalent jednog velikog metalurgiskog napretka i treba da očuva svoju vrednosť ma kakvi bili napretci, koji bi savršenija tehnika ostvarila na putu spuš-

tanja temperature za funkcionisanje aparata, jer, sve jedno, omogućava upotrebu greg i tanjeg metala.

Nije dovoljno, u ostalom da se termično odvodjenje u polje kroz zid, izbegava da bi rezultati bili sasvim dobri. Nadjeno je da isto tako treba, u koliko je moguće, da se izbegavaju, pomoću načina, koji se daju lako zamisliti, nagle promene oticanja koje bi stvarno izazvalo značajne izmene kod temperature u debljini zida. Primetilo se, što se tiče sigurnosti cevi, da je bolje da se ostvari potpuna jednostavnost temperature u celom njenom toku, što odgovara jednom stalnom oticanju bilo da pogodbe ne dopuštaju da se ide sa sporim gubitkom topote u centru, a ova se nadoknadajuje ovlašnjim grejanjem spolja.

Naravno, pošto se zid upotrebljava samo za nepotpuno kalorifikovanje radi odvodjenja u polje toplote iz reakcije, to treba isključivo pribeci drugim postupcima radi apsorbovanja ove toptote u unutrašnjosti samog omotača.

Na primer, postupna mešavina hladnih gasova sa dovedenim gascvima iz izmenjivača temperatura, a koji su već dejstvovali, naznačeni postupak u patentima predatim u Francuskoj 8. septembra 1919. i 2. marta 1920. treba ovde da se upotrebi, izuzev izdvajanje toplote kroz zid, izbegavajući, u koliko je moguće, lokalizovanja temperature pomicu srestava, naznačenih u ovom patentu.

Jedina slika na ovde priloženom crtežu, prestavlja primera radi, jedan način izvršenja kombinujući kalorifigovanje omotača, za reakciju sa naznačenim sredstvom za apsorbovanje toplote u Francuskom patentu od 30. marta 1920. za „Usavršenja u sintezi amonijaka“.

H je cev katalizatora od naročite smese, kao što je čelik ATG za trgovinu, nameštena na pr. horizontalno i obavljena jednom kalorifičnom oblogom. U ovoj se nalazi električni reostat S za gr. janje.

Dolazak u aparat gosova, koji treba da dejstvuju, vrši se u A; cirkulišu okolo tanke cevi T napunjene katalitičnom materijom C i obloženom jednom dovoljnom kalorifičnom materijom E, na pr. ad azbesta, emalja itd.

staklastog pokrivača od borne kiseline prepo-
kriv, nom zavojem od azbestnog kanapa. Dakle
gasovi se zagrevaju na račun topote iz reak-
cije, što omogućava da se reakcija sve više
dopunjava. Sa dovoljnim kalorifikovanjem prinos
topote kroz zid cevi T može da bude takav,
da u toku dejstvujući gasovi dolaze na kata-
lizator na najnižu saglasnu temperaturu, sa
zamelanjem reakcije, što snižava na minimum
temperaturu koju izdržava omotač H a u isto
vreme kalorifična materija svodi na minimum
dejstvo ove temperature na metal omotača H.

U jednom takvom sistemu gde praktično ima vrlo malo spojednih gubitaka toplotne, gasovi izilaze dakle na temperaturu, koja meri stepen njihovog spajanja Naročito ako se funkcioniše pod hiperpritiskom, pogodbe rada čine, da ova temperatura, naročito sa vrlo aktivnim katalizatorima, može da predje 400° , t. j. da se približi ili predje temperaturu, na kojoj funkcionišu ovi katalizatori. Otuda ovaj značajan rezultat da sa takvim katalizatorima, reakcija može da se produži do kraja ili skoro do kraja katalitične materije.

Kalorifikovanje cevi T je razume se srazmerno veličini aparata i gasne potrošnje.

Težnja nestabilnosti temperature prema izvoru katalitične materije, može da se popravi pomoću naznačenih srestava u francuskom patentu gore pomenutom od 30. marta 1920.

PATENTNI ZAHTEVI:

1.) Postupak za funkcionisanje omotača, u direktnoj sintezi amonijaka, naznačen time, što se celokupni zid omotača, koji se odupire pritisku, podvrgne jednolikoj temperaturi na pr. kalorifikovanjem ovog omotača spolja.

2 Postupak za direktnu sintezu amonijaka, naznačen time, što se kombinuje s jednim o i postupaka, koji absorbuje suvišak toplote.

3) Postupak za direktnu sintezu amonijaka, naznačen time, što se na katalit čnoj materiji vrši m šavina hladnih gasova sa toplim gasovima, koji su prošli kroz jedan izmenjivač temperaturе i što se dolazak i cirkulisanje gasova, za dejstvovanje u posrednom dodiru sa katalitičnom materijom, vrši u jednoj cevi, dovoljno kalorifikovanoj.



