

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 12 (5)



INDUSTRISKE SVOJINE

Izdan 1. Jula 1931.

PATENTNI SPIS BR. 8150

Physical Chemistry, Research Company, Wilmington, U. S. A.

Postupak za dobijanje tečnih ugljovodonika, naročito za dobijanje tečnih goriva iz čvrstih goriva.

Prijava od 3. juna 1930.

Važi od 1. avgusta 1930.

Traženo pravo prvenstva od 4. juna 1929. (Belgija).

Pronalazak se odnosi na dobijanje tečnih ugljovodonika, a poglavito, ali ne i isključivo, na dobijanje tečnih goriva iz čvrstih.

Cilj mu je, naročito, da uprosti i učini što ekonomičnijim ovo dobijanje.

Već je predlagano, da se primeni dejstvo magnetskih polja visoke učestanosti na sмеše destilacionih gasova čvrstih goriva sa podesnim gasovima. Međutim iskustvo je pokazalo, da je dejstvo magnetskog polja u tom slučaju vrlo slabo i da nije zgodno za dobijanje ni dobrih rezultata ni dovoljnih količina.

Tako isto predlagano je, da se primeni dejstvo ultravioletnih zraka na destilacione proizvode, da bi se primenila njihova gustina i tačka ključanja.

Pronalazak se poglavito sastoji u tome, što se za dobijanje ugljovodonika stavljuju n dodir bar delimično u elektrostatičnom polju i bar delom pod dejstvom izvora ultravioletnih zrakova, destilacioni gasovi čvrstih goriva s jedne strane sa gasom, koji sadrži ugljen monoksid (CO) i vodonik (prvenstveno voden gas kome je nodat ili nije dodat vodonik) s druge strane. Ovaj proces biva bilo na sledeći način ili na način sličan ovome.

Sl. 2 pokazuje u preseku po liniji 2—2 iz sl. 1 isti uređaj.

Pronalasku se bar jednim delom u elektrostatičnom polju, delom, isto tako, pod dejstvom izvora ultra-violetnih zrakova destilacioni gasovi čvrstih goriva s jedne strane, mešaju sa gasom, koji sadrži ugljen monoksid (CO) i vodonik (prvenstveno voden gas kome je nodat ili nije dodat vodonik) s druge strane. Ovaj proces biva bilo na sledeći način ili na način sličan ovome.

U zatvorenom sudu se ugajl za obradu destilira prvenstveno na niskoj temperaturi (na oko 500°) zatim na visokoj temperaturi (oko 900°). Ova destilacija s jedne strane daje, polu-koks a s druge gas, koji sadrži vodonik (H), metan (CH_4) ugljenmonoksid (CO) ugljen dioksid (CO_2), benzol, touluen, ksilen i teške ugljovononike. Potom se koks (prvenstveno polu-koks, dobiven destilacijom uglja) žari u ložištu (prvenstveno onom, koje služi u isto vreme za loženje, koje je potrebno za gore pomenu tu destilaciju), koje radi kao gasni generator, tako da se iz istog dobija voden gas ($CO + (H_2)_n$) koji je izmešan sa svojim uobičajenim nečislom primesama CO_2 i N_2 .

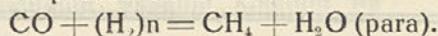
Vodena para se zagreva dalje iznad svoje temperature disocijacije, tako da se dobija vodonik (H) i kiseonnik (O). Ovo zsgrevanje se vrši pomoću ložišta, koje dejstvuje kao gasni generator.

Pronalazak je pokazan na priloženom nacrtima, koji su dati samo kao primer izvođenja.

Sl. 1 šematički pokazuje u vertikalnom preseku, uređaj za izvođenje pronalaska.

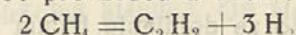
Ovako dobivene tri gasne smeše vode se zajedničkom sudu. Te se smeše obično zagrevaju do oko 600° i to istim gornjim ložištem. Ta rezultujuća gasna masa se, potom za vreme vođenja zajedničkom sudu ili posle uvođenja u isti, izvesno vreme podvrgava dejstvu elektrostatičnog polja s jedne strane i s druge, dejstvu ultravijoljetnih zrakova, koji se dobijaju iz jedne lampe sa živinom parom. Elektrostatično polje dobija se između dveju elektroda, između kojih se pomoću kakve statičke mašine, stvara razlika u naponu od nekoliko desetina hiljada volti.

Usled gornjih raznih uticaja javljaju se između ostalih i sledeće reakcije: voden gas se preobraća u metan:



Ugljen monoksid iz ugljenog gasa trpi iste promene.

Metan se preobraća u acetilen:



i najzad acetilen vezuje vodonik i daje $\text{C}_2\text{H}_2 + (\text{H})_n =$ razna goriva u vidu CnH_{2n+2} (koja su zasićena).

Najzad se dobivena goriva — ako je proces izveden pravilno, a čije izvođenje omogućava uređaj dole opisan, javljaju u vidu smeše, koja se može uporediti sa prirodnim petroleumom.

Za izvođenje gornjih procesa služi instalacija pokazana u sl. 1 i 2, koja je podešena za neprekidan rad.

Za izvođenje ove instalacije razni aparati i njihovi organi postavljaju se tako, da punjenje sastojeće se iz čvrstog goriva ide neprekidno, i to prvenstveno da se to punjenje vrši na gornjem delu, tako da gorivo koliko se destilira, zagreva ide neprekidno dalje, tako da iz aparata izlazi kao pepeo.

Instalacija po pronalasku sastoji se iz jedne, obično ozidane kule a , koja je na gornjem delu zatvorena poklopcom a' . Kroz ovaj poklopac provlači se grlo (vrat) levka b za punjenje, čija je visina udešena tako, da nagomilavanje čvrstog podesno iskomadanog goriva u vratu levka sprečava izlaz gasovima, koji se nalaze u kuli — kroz taj vrat. Ovaj vrat b se u unutrašnjosti produžuje na dole i širi u vidu zarubljene kupe, zatim sužava u vidu isto takve kupe, tako da te dve kupe obrazuju, odelenje c , koje se nalazi na putu vrelim gasovima, koji dolaze iz ložišta, koje se nalazi na donjem delu kule. Odelenje c se nalazi na takvom mestu kule, da se gasovi u njemu mogu zagrevati na oko 500° .

U odelenju c vertikalno i.aksialno, odozgo na dole ulazi cev c' , čiji je donji kraj pro-

šireni. Zadatak je ovoj cevi da skuplja gasne proizvode destilacije na niskoj temperaturi, koji se stvaraju u odelenju c . Ovo odelenje c se vodom d produžuje na dole, tako da gasovi u vodu d budu izloženi temperaturi do 900° . U cev d ulazi cev e , koja skuplja gasne destilacione proizvode sa visoke temperature. Ovi se proizvodi isto tako stvaraju u odelenju c .

Ispod donjeg ušća voda d postavlja se rešetka e u vidu zarubljene kupe, koja se sužava na dole i koja je otvorena dole za izlaz zgure i pepela. Oko rešetke e postavlja se, spiralno uvijena, gvozdna cev f kroz koju struji voda. Ova voda isparava usled zagrevanja, para se disocira, i na drugom kraju cevi izlazi vodonik a kiseonik se vezuje sa gvožđem cevi f .

Ložište obrazovano rešetkom e , s jedne strane dobija sredstva g za regulisanje upustva vazduha a s druge strane dobija hermelična sredstva na pr. rešeto h za odvod pepela. Da bi se nesagorljivi delovi lakše kretali i silazili, predviđa se vertikalno vratilo i , koje nosi dva kotura i^1 i i^2 prvenstveno na visini donjih otvora odeljenja c i rešetke e koji preko nekog podesnog organa, dobija rotacioni pogon, koji treba da je lagan i neprekidan.

S jedne i druge strane odelenja c na putu vrelih gasova predviđa se veći broj cevi, na pr. četiri cevi j^1 , j^2 , j^3 i j^4 sa dimenzijama, koje su udešene tako da brzina gasova kroz iste ne bude suviše velika. Ove cevi po dve, su preko poprečnih cevi, spojene, tako da obrazuju jednu jedinu cik-cak cev. Te cevi su postavljene tako da se mogu zagrevati, i to prve dve j^1 i j^2 do oko 600° , druge dve j^3 i j^4 do oko 300° .

Cev j^1 s jedne strane u vezi je sa ispustom na cevi f a s druge strane sa cevima c^1 i d i potom preko cevi k u kojoj se nalazi organ k^1 za uklanjanje prašine i ventilator k^2 , sa ispustom za gasove sagorevanja, iz ložišta e , polukoksa destilisanog u odelenju c dok cev d vraća ložištu preko grane k^3 (sa brojačem k^4) cevi k eventualni suvišni proizvedeni voden gas. Izlazni kraj cevi j^1 vezuje se sa hladnjakom i najzad postavlja bar u jednoj od cevi j^1 , j^2 , j^3 i j^4 , na pr. cevi j^1 , srestva za stvaranje elektrostatičnog polja, koje se na pr. sastoji u tome, što se uzdužno u toj cevi (pri čem se ona poprečno zatvara zidovima l_1 , i l_2 koji su izolovani) smešta jedna pravolinjska elektroda m , koja se s jedne strane vezuje za masu (telo) aparata a , s druge za polove nekog izvora n električnog visokog napona, na pr. za statičku mašinu ili pak za kakav uređaj, koji omo gučava dobijanje visokog napona na pr. za transformator za naprave za podizanje napona. Ovaj

Izvor treba da je takav, da može dati napon od nekliko desetina hiljada volti na pr. 80.000 ili 100.000 pri opterećenju jednog dela miliampera za odslojanje od oko 8 do 10 cm između elektroda.

Zatim se predviđaju sredstva za prolaz — baru jedan deo cevi — ultra violetnih zrakova. Iz tog se razloga jedan od zidova l_1 i l_2 cevi je pravi od matarije, koja propušta ultravioletne zrake, na pr. od topljenog kvarca ili od naročitog stakla. Lampa, koja odaje ultra-violetne zrake o stavlja se prema pom. zidu, pri čem se prvenstveno vodi računa, da gasne struje i ultra violetni zraci idu jedne prema drugima u suprotnom smislu.

Jasno je da instalacija, koja je gore opisana, omogućava — ako je sve propisno izvedeno, naročito ako je prolaz raznih gasova za sud j dovoljno lagan da bi se izvelo dejstvo aktivnih agenasa — izvođenje pronalaska upotrebljavajući u jednom i istom aparatu čvrsto gorivo, da bi se dobilo tačno gorivo, pri čem su svi gubitci svedeni na najmanju meru.

Opaženo je, da ultra-violetni zraci pored svoje osobine kataliziranja imaju i tu osobinu da gas, na koji ti zraci dejstvuju, čine osetljivim za dejstvo električnog polja, usled čega je omogućeno da to polje jače dejstvuje na gasove nego na prisustva posmenutih zrakova, naime, da se dobije značno veće iskorišćenje nego do sad.

Jasno je i to se vidi iz gornjeg, pro-nalazak se ne ograničava na primer izvođenja, koji je napred pokazan, već će odnosi na sve razne moguće varijante,

Patentni zahtevi:

1. Postupak za dobijanje tečnih ugljovodonika, naročito za dobijanje tečnih goriva iz čvrstih goriva, naznačen time, što se delom u elektrostatičkom polju i delom pod dejstvom izvora ultra-violetnih zrakova mešaju gas, dobiven destilacijom čvrstih goriva i gas, koji sadrži ugljen monoksid i vodonik.

2. Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se elektrostatičko polje proizvodi između dveju elektroda, između kojih se stvara na pr. pomoću staličke maštine, visoka razlika u potencijalu, na pr. od nekliko desetina hiljada volti.

3. Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se dejstvo elektrostatičkog polja i ultra-violetnih zrakova vrši na gasove zagrevane bar do 300°C.

4. Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se posle podesnih dejstva agenasa za izvođenje reakcije, dobivena gasna smeša uvodi u sirove zagrevane sa opadajućim temperaturama, na pr. počev od 300° pri čem se spravljaju pregrade da bi se izbeglo suvišno zagrevanje.

Ad patent broj 8150.

Fig. 1.

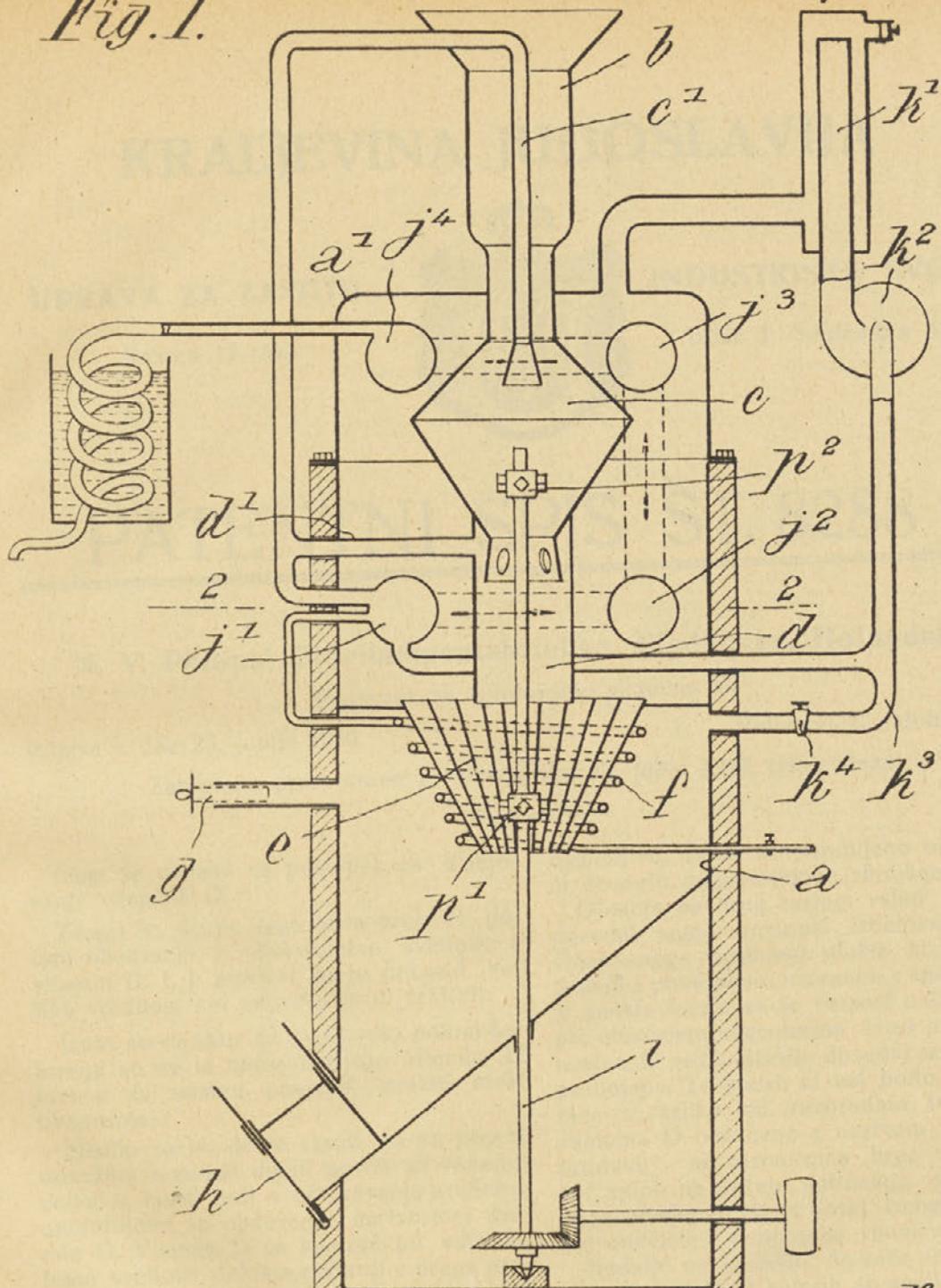


Fig. 2.

