
1. Увод

Сумпордиоксид (молекулска формула SO_2) настаје спаљивањем сумпора на ваздуху. Он је безбојан гас загушљивог мириса. Тежи је од ваздуха, раствара се у води. Раствор који настаје је кисео, јер гас реагује са водом градећи сумпорасту киселину (H_2SO_3). То доказује да је сумпордиоксид кисели оксид. Сумпораста киселина је нестабилна и лако се поново разлаже на сумпордиоксид и на воду.

Сумпордиоксид у облику раствора или у влажном окружењу делује као избелјивач. Он избелјује разне ствари редукујући састојке који се у њима налазе.

Сумпордиоксид се испушта као споредни продукт из аутомобила, и из димњака фабрика загађујући животну средину. Напада систем за дисање људи и животиња. Растварајући се у ваздуху узрокује киселе кише које уништавају биљке, металне конструкције и грађевине.

2. ТЕОРИЈСКИ ДЕО

2.1. Добијање сумпордиоксидног гаса

Под сумпордиоксидном гасом подразумева се гасна смеша која садржи сумпор – диоксид, кисеоник, азот и неке друге материје чији састав и количина зависе од природе полазне сировине и начина пржења (сагоревања) сировине.

2.2. Конверзија са међуапсорпцијом

Конверзија SO_2 у SO_3 у контактним реакторима данас се индустријски изводи на два начина: тзв. *простом конверзијом и конверзијом са међуапсорпцијом*. Поступак прсте конверзије је старији начин и састоји се у томе да се из реакционе смеше SO_2 издваја само из гаса који коначно напушта реактор. Поступак са међуапсорпцијом познатији је под мање тачним називом дупла конверзија / дупла апсорпција (скраћено DC/DA), или само дупла конверзија. Суштина поступка је у томе да се оксидација и апсорпција одвијају у два ступња. У првом ступњу оксидације се по достизању конверзије од око 90% настали сумпор – триоксид води на апсорпцију, а потом се гас који излази из тзв. међуапсорбера враћа на конверзију у другом ступњу. Тиме се по закону дејству маса остварују услови да се нова количина заосталог SO_2 преведе у SO_3 и добије укупно већа конверзија.

Конверзија SO_2 у SO_3 од 98 – 98,5% која се остварује код прсте конверзије је са становишта заштите околине данас недовољна, јер се сувише велика количина SO_2 испушта у атмосферу. Код поступка са међуапсорпцијом укупна конверзија повећава се на 99,5%.

---- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE
PREUZETI NA SAJTU WWW.MATURSKI.NET ----

WWW.SEMINARSKIRAD.ORG

RAZMENA LINKOVA - RAZMENA RADOVA

RADOVI IZ SVIH OBLASTI, POWERPOINT PREZENTACIJE I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJALI.

WWW.MAGISTARSKI.COM

WWW.MATURSKIRADOVI.NET



NA NAŠIM SAJTOVIMA MOŽETE PRONAĆI SVE, BILO DA JE TO [SEMINARSKI](#), [DIPLOMSKI](#) ILI [MATURSKI](#) RAD, POWERPOINT PREZENTACIJA I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJAL. ZA RAZLIKU OD OSTALIH MI VAM PRUŽAMO DA POGLEDATE SVAKI RAD, NJEGOV SADRŽAJ I PRVE TRI STRANE TAKO DA MOŽETE TAČNO DA ODABERETE ONO ŠTO VAM U POTPUNOSTI ODGOVARA. U BAZI SE NALAZE [GOTOVI SEMINARSKI, DIPLOMSKI I MATURSKI RADOVI](#) KOJE MOŽETE SKINUTI I UZ NJIHOVU POMOĆ NAPRAVITI JEDINSTVEN I UNIKATAN RAD. AKO U [BAZI](#) NE NAĐETE RAD KOJI VAM JE POTREBAN, U SVAKOM MOMENTU MOŽETE NARUČITI DA VAM SE IZRADI NOVI, UNIKATAN SEMINARSKI ILI NEKI DRUGI RAD RAD NA LINKU [IZRADA RADOVA](#). PITANJA I ODGOVORE MOŽETE DOBITI NA NAŠEM [FORUMU](#) ILI NA

maturskiradovi.net@gmail.com
