

Alkohol

Alkohol je droga.

Alkohol je sastavni deo različitih alkoholnih pića. Pod alkoholom se u običnom životu podrazumeva samo etil- alkohol (C_2H_5OH).

Etil- alkohol se ponaša kao droga delujući na centralni nervni sistem. Njegovi efekti na ponašanje su rezultat njegovog uticaja na odgovor u nervnom tkivu, a ne u mišićima i u čulima.

Alkohol je sredstvo koje umiruje, i zavisno od doziranja, može biti blago sredstvo za smirenje ili glavna supstanca za anesteziju. Ona ugušuje izvesne funkcije mozga.

Pri veoma malim količinama, može se pojaviti kao stimulatívno sredstvo pomoću prikrivanja izvesnih inhibitornih funkcija mozga.

Međutim, kako se koncentracija povećava, daljnje ugušivanje funkcije nervnog tkiva prouzrokuje klasične simptome pijanstva: nerazgovetan govor, nestabilan hod, poremećena čulna opažanja, i nemogućnost brzog reagovanja.

Kod visokih koncentracija, etil- alkohol uzrokuje opštu anesteziju. Jako pijana osoba će biti u sličnom stanju kao koma i veoma će biti teško probuditi ga.

U ekstremnim slučajevima, ako je koncentracija alkohola dovoljno visoka, biće sprečene osnovne funkcije tela kao što je disanje, i to može prouzrokovati smrt.

Alkoholna pića

1. Fermantirana alkoholna pića: Alkohol se dobija prirodnom fermentacijom šećera, bilo voćnog šećera, šećera u mleku i mlečnim proizvodima ili fermentacijom glukoze ili maltoze, koje su dobijene posebnim postupkom iz skroba u pojedinim žitaricama, krompiru, itd.
2. Alkoholna pića koja se dobijaju destilacijom, bilo da se destilaciji podvrgnu različita voća u stadijumu fermentacije, bilo da se destiliraju već fermentacijom dobijena alkoholna pića.
3. Industrijska alkoholna pića, tj. pića dobijena iz određene šećerne smeše, ili prethodnim pretvaranjem u glukozu različitih skrobnih tvari u žitaricama.
4. Kombinirana alkoholna pića, različiti napici, aperitivi, itd. dobijeni su dodavanjem različitih aromatičnih ili drugih dodataka prirodnim ili industrijskim alkoholnim pićima.

Najraširenije piće iz reda prirodnih alkoholnih napitaka je vino, koje sadrži 9-13% alkohola. Zatim dolaze različite vrste prirodnih rakija, koje imaju 38-60% alkohola, itd.

U alkoholnim pićima pri destilaciji obično u piće prelaze u vrlo malim količinama i različite druge tvari pored etilnog alkohola, koje daju alkoholnom piću specifičan ukus, boju i tzv. bouquet.

Resorpcija alkohola u organizmu

Kada se unese u organizam čoveka, alkohol se odmah počinje upijati (resorbovati) preko sluzokože usta, stomaka i creva i prelazi u krv. Glavni deo resorpcije dešava se u crevima.

Posle pola do jednog sata, sva unesena količina alkohola nalazi se već u krvi, počinje da struji po organizmu i vrlo brzo vrši svoj najznačajniji uticaj na centralni nervni sistem: mozak, produženu moždinu i kičmenu moždinu.

Kako brzo i koliko naglo će se alkohol resorbovati i kakav će se efekat izazvati na čoveka i njegov centralni nervni sistem, zavisi od niza faktora:

Pijenje na gladno dovodi do bržeg opijanja, nego pijenje na pun stomak.

Pijenje žestokih koncentrovanih pića ubrzava opijanje.

Dodavanje pića sa ugljen-dioksidom (soda, mineralna voda, itd.) ubrzava resorpciju alkohola a time i opijanje.

Mešanje raznih vrsta pića koje imaju razne koncentracije i razne sastave i «dodatke» ubrzava i pojačava opijanje i kasniji «mamurluk».

Menjanje klimatskih odnosno mikroklimatskih uslova pojačava i ubrzava pijanstvo.

Bolestan, umoran, neispavan čovek znatno brže i jače se opija od zdravog, ispavanog i odmornog.

Čovek u stanju jake nervne i psihičke napetosti mnogo teže se opije od čoveka u normalnom psihičkom stanju.

«Pijana atmosfera» pijanog društva i sama deluje opijajuće, dok s druge strane, čovek koji pije «solo», po strani, manje se opije čak i od većih količina.

Jak strah koji iznenada nastane, može trenutno da rastrezni pijanog čoveka.

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

**BESPLATNI GOTOVI SEMINARSKI, DIPLOMSKI I MATURSKI TEKST
RAZMENA LINKOVA - RAZMENA RADOVA
RADOVI IZ SVIH OBLASTI, POWERPOINT PREZENTACIJE I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJALI.**

**WWW.SEMINARSKIRAD.ORG
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