

ЗГУБНА ДІЯ СПИРТІВ НА ОРГАНІЗМ ЛЮДИНИ

ПЛАН

- 1. Метанол або метиловий спирт та його вплив на організм людини
- 2. Етанол або етиловий спирт та його вплив на організм людини
- Висновок

МЕТАНОЛ АБО МЕТИЛОВИЙ СПИРТ ТА ЙОГО ВПЛИВ НА ОРГАНІЗМ ЛЮДИНИ

- Метанол (інші назви: метиловий спирт, карбінол, деревний спирт), CH_3OH , - найпростіший одноатомний спирт, безбарвна рідина зі слабим спиртовим запахом. Будучи полярною сполукою, він добре розчиняється у воді, легше за воду. Температура кипіння метанолу - 65°C .
- Метиловий спирт дуже отруйна речовина, діюча на нервову і судинну системи людини. При попаданні в організм людини 10 мл метанолу може призвести до важкого отруєння, до сліпоті. А попадання 25-30 мл метанолу призводить до смертельного випадку.
- Метанол розчинник. Ця властивість застосовується в органічному синтезі, в лабораторній практиці. Метиловий спирт застосовується як розчинник і для різних органічних синтезів отримання формальдельгіда, складного ефіру, наприклад диметилтерефталата ($\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOCH}_3)_2$), деяких барвників, фотореактивів, фармацевтичних препаратів.

ЕТАНОЛ АБО ЕТИЛОВИЙ СПИРТ ТА ЙОГО ВПЛИВ НА ОРГАНІЗМ ЛЮДИНИ

- Етанол (інші назви: етиловий спирт, винний спирт, алкоголь), C_2H_5OH , - безбарвна рідина. Кипить при $78,3\text{ }^\circ\text{C}$, замерзає при $-114\text{ }^\circ\text{C}$. Горить слабо світловим пламенем.
- Вихідним матеріалом у виробництві спирту служать природні продукти, багаті крохмалем: картопля, хлібні злаки то що. У цей час етиловий спирт отримують не тільки з харчових продуктів. Широко розвинене отримання його з відходів деревини: вона перетворюється в глюкозу, а остання в спирт. Найбільш сучасний спосіб отримання етилового спирту заснований на реакції гідратації етилену, що отримується у великих кількостях при крекінгу нафти:



- Етиловий спирт дуже важливий для потреб народного господарства продукт. У великих кількостях він витрачається для отримання синтетичного каучуку і у виробництві пластмас. Етанол використовується як розчинник при виготовленні одеколонів, духи, ліків, лаків, а також для консервування анатомічних препаратів. Він застосовується для отримання багатьох органічних речовин: диетилового ефіру, барвників, оцтової кислоти, бездимного порошу то що. Етиловий спирт в суміші з бензином може використовуватися як пальне для двигунів внутрішнього згоряння. Часто його денатурують, тобто до спирту додають інші речовини і барвники, щоб зробити його непридатним для вживання всередину.

- Для медичної практики спирт етиловий являє обмежену цікавість, - його використовують головним чином, як антисептик, значно більшої уваги він заслуговує у соціальному аспекті, так, як він являється причиною гострих та хронічних отруєнь.
- При вживанні в середину спирт етиловий швидко всмоктується в основному у тонкому кишечнику - 80% , і 20% у шлунку. Найшвидше всмоктування в ШКТ відбувається натще, сповільнюється при наявності жирів та вуглеводів ,які гальмують цей процес.

ВИСНОВОК

- Спиртні напої можуть приносити задоволення. Але якщо людина не знає міри, алкоголь стає причиною пригнічення, різних захворювань й навіть смерті.
- Шкідливим вважається таке вживання алкоголю, яке тягне за собою якісь негативні наслідки. Алкоголь послаблює в людини самоконтроль й стриманість. Деколи під впливом спиртного людина не здатна правильно розцінити чийсь дії чи слова, тому у відповідь може повестися агресивно.
- Пияцтво - трагедія для суспільства.