

الله رب العالمين
صَدَقَ اللَّهُ عَلَى إِيمَانِهِ
بِنَبْيَهُ وَرَسُولِهِ

به نام خدای عشق و دوستی

دکتر حجت الله تنهايي

پزشک مشاور بيماري هاي
رفتاري
پزشک در مانگر اعتياد



حكاية الكل



نوشیدنی‌های الکلی

- نوشیدنی‌های الکلی نوشیدنی‌هایی هستند که اتانول دارند. این نوشیدنی‌ها به سه گروه اصلی آبجوها، شرابها (نوشیدنی‌های تخمیری) و نوشیدنی‌های نقطیری تقسیم می‌شوند.

نوشیدنی‌های تقطیری

- عرق
- ودکا
- ویسکی
- براندی یا برندی

عرق



عرق

- عرق نام عمومی نوشیدنی‌های الکلی است که از تقطیر انواع میوه‌ها به دست می‌آید. در ایران معروفترین عرق از تبخیر و تقطیر کشمش حاصل می‌شود. در جنوب و شرق اروپا، ترکیه، اسرائیل و کشورهای عرب خاورمیانه عرق را در جریان تولید با بذر گیاهانی مانند بادیان و رازیانه معطر می‌کنند و عموماً همراه با آب و یخ مصرف می‌کنند که این کار باعث آزاد شدن اسانس‌های گیاهی محلول در الکل (ولی نامحلول در آب) شده و نوشیدنی را کدر و شیری رنگ می‌کند.
- این نوشیدنی را نباید با نوشیدنی الکلی ای که در اندونزی تولید می‌شود و آنرا ارakk می‌خوانند یا با آنچه که در ارمنستان بجای ودکا عرق می‌نامند اشتباه گرفت.

ودکا



و د کا

- و د کا (به روسی: Водка) یکی از پر مصرف ترین نوشیدنی های تقطری می باشد. و د کا بدون طعم دهنده یک مایع شفاف و بی رنگ است که از آمیختن آب با اتانول تولید می شود. معمولاً با تقطری شرابی که از تخمیر جو یا سیب زمینی به دست آمده الکل اتیلیک تقریباً خالص تهیه می کنند و سپس آن را با آب مخلوط می کنند تا و د کا درست شود.
- کلمه «و د کا» از زبان روسی می آید و حالت تصغیر کلمه «و دا» (به روسی: Вода) به معنی آب است.
- و د کا یک نوشیدنی الکلی ارزان قیمت با درصد الکل بالا (بین ۳۵ تا ۵۰ درصد) است.
- و د کای سنتی روسیه و لهستان ۴۰ درصد الکل دارد.

ویسکی



ویسکی

- ویسکی (به انگلیسی: Whisky) نام رده گسترده‌ای از نوشیدنی‌های الکلی است که از تقطیر دانه غلات بدست می‌آید و در بشکه‌هایی از چوب بلوط جا می‌افتد. برای تهیه گونه‌های مختلف ویسکی از غلات گوناگونی استفاده می‌شود از جمله جو، جوی خیسانده، چاودار مالتدار، گندم و ذرت. الکل حاصل شده از تخمیر و تعریق غلات یا مالت که در بشکه چوبی آمیزه (خوابانده) شود را ویسکی می‌نامند.
- ویسکی انواع مختلف دارد که بستگی به نوع مواد و محل تهیه آن دارد.

انواع ویسکی

• اسکاچ، بوربن، ویسکی مخلوط آمریکایی، ویسکی کانادایی، ویسکی ذرت، ویسکی خمیره ترش، ویسکی لوکس، ویسکی استرالیایی، ویسکی ایرلندی، ویسکی مالت، ویسکی چاودار، ویسکی خالص، ویسکی تنسی از انواعی است که مواد اولیه، روش تهیه و آمیزه‌های مختلف دارند.

تولید ویسکی

• گام اول تولید ویسکی تهیه حریره غله که حرارت دیده و آنژیم‌های مناسب زده شده و یا مالت جو یا مخلوطی از هر دو می‌باشد. در این بچ ترش شده مقداری از بچ قبلی را اضافه و پس از تخمیر آن را تعریق می‌کنند. تعریق می‌تواند با استفاده از دیگ پخت معمولی یا برج تقطیر باشد. دو آتشه کردن الكل (تقطیر مجدد الكل) سهم مهمی دارد و ویسکی ایرلندی را سه بار تقطیر می‌کنند.

• الكل حاصل بین ۶۰٪ تا ۸۰٪ می‌شود و هر چند بار که تعریق شود، طعم غله را بیشتر از دست می‌دهد. الكل حاصل را در بشکه چوب بلوط آمیزه می‌کنند. گاهی نیز از بشکه‌ای که قبلاً در آن برآندی تهیه شده، استفاده می‌کنند. در کارخانجات مدرن نیز از بشکه‌های از جنس فولاد ضد زنگ که با درپوش از جنس چوب بلوط و بهمراهی مقداری تراشه چوب بلوط در الكل برای رنگ و طعم دادن استفاده می‌شود.

• تئوری مطلوب آن است که مقدار ۶۰ لیتر حجم حریره قبل از پختن شامل آب و ۱۰ کیلو گرم غله را تخمیر و تعریق نموده و حدود ۳ تا ۳.۵ لیتر **الکل اتیلیک** خالص تولید که معادل حدود ۱ لیتر ویسکی با درجه الکلی ۴۰٪ است. ساده تر آنکه با بهترین مواد و داشتن امکانات کافی از هر کیلو غله می‌توان یک بطر ویسکی (۷۵۰ سی سی) تهیه نمود ولی در عمل گاهی تا ۴۰٪ تلفات را باید پیش بینی کرد.

براندی

- براندی یا برندی (در انگلیسی: Brandy) کوتاه شده عبارت "Brandywine" و گرفته شده از واژه هلندی به معنای باده سوخته است. عرقگیری از شراب با حفظ طعم آن میوه را براندی مینامند.
- این مشروب گونه‌ای تقطیر شده با ۴۰ تا ۶۰ درصد اتanol است. ماده آغازین این نوشیدنی الکلی از شراب، گوشت انگور و یا شیره میوه ترش شده می‌تواند باشد.
- ولی روی هم رفته بیشتر براندی را از شراب انگور فرآوری می‌کنند. این مشروب بیشتر به عنوان نوشیدنی پس از شام صرف می‌شود.

• عرقگیری از شراب میوه تازه را با کمی صبر و حوصله و تکنیک براندی مینامند. براندی برای اولین بار در فرانسه و با نام eau de vie یا آب حیات تولید شد. ریشه این واژه از لغت هلندی brandewijn بمعنای سوزانده یا شراب سوزان آمد است.

• براندی را معمولاً از شراب ترش و تند تهیه می‌کنند و مثل معروفی است که بدترین شراب، بهترین براندی را می‌سازد. این مشروب را معمولاً بعد از شام و با گیلاس (جام) کوچک (شات) با ظاهری لاله‌ای شکل سرو می‌کنند. درجه الکلی آن بستگی به ویژگی و تمایل تهیه کننده داشته و بین ۳۰٪ تا ۵۰٪ است. هر چه درجه الکلی براندی بالا رود، طعم میوه کمتر می‌شود و بعکس.

گیلاس براندی



انواع براندی در جهان نام ویژه خود را دارند

کنیاک=براندی انگور ویژه‌ای در غرب فرانسه

اپل جک=براندی آمریکایی سیب

آرماناک=براندی انگور ناحیه‌ای در جنوب فرانسه

کالوادوس=براندی سیب از ناحیه‌ای در نرماندی

گراپا=براندی مخصوصی که در ایتالیا از تفاله شراب انگور (پوسته، خوش و هسته انگور شراب شده) تهیه می‌کنند

مارک=براندی مخصوصی که در فرانسه از تفاله شراب انگور (پوسته، خوش و هسته انگور شراب شده) تهیه می‌کنند

متاکسا=براندی انگور یونانی، پیسکو=براندی بیرنگی که از انگور در مکزیک تهیه می‌کنند

شلو ویتسا=براندی آلوسیاه در کرووات

تقطیر مسی تهیه براندی



براندی بشه های ساخت de Jerez



شامپاين



شامپاین

• شامپاین (فرانسوی: vin de Champagne) نام نوعی شراب گازدار است، که در جهان شهرت بسیاری دارد. این نوشیدنی علاوه بر شهرتش در تمام جهان، بیشتر در جشنها مصرف می‌شود.

• شامپاین از نوع شرابهای بدونه گاز می‌باشد و بر اثر تخمیر گاز کربنک به وجود می‌آید. این نوع شراب در ناحیه ای به نام شامپاین در فرانسه ساخته می‌شود و نام خود را نیز از همین مکان گرفته است.

• از آنجا که بعضی از سازندگان شراب در دیگر قسمتهای دنیا از عنوان شامپاین استفاده می‌کنند بسیاری از کشورها استفاده از این نام را محدود به نوع شرابهایی کرده‌اند که از شامپاین فرانسه می‌آیند. در اروپا، این قانون را (PDO) Protected Designation of Origin ابلاغ کرده و استفاده می‌شود. در بقیه کشورها مثل آمریکا، استفاده از این نام و عنوان آن هم تحت شرایط خاص برای آمریکایی‌های تولید کننده شرابهای گازدار قابل استفاده است.

- شرابهای منطقه شامپاین قبیل از قرون وسطی شناخته شده بودند.
کلپساهای مکانهایی برای تولید شراب داشتند و کشیشان از شراب در مراسم آیینی و دینی خود استفاده می‌کردند.
- پادشاهان فرانسه به صورت سنتی در Remis غسل داده می‌شدند و از شامپاین برای قسمتی از مراسم تاجگذاری استفاده می‌کردند.
- پادشاهان رنگ، روشنایی، درخشش و تلالو شراب را می‌ستودند و از آن برای اعلام بیعت با دیگر پادشاهان در اروپا استفاده می‌کردند.
- در قرن ۱۷ میلادی همچنان از شامپاین به عنوان شرابی برای جشن در کشورهای اروپایی استفاده می‌شد. انگلیس در آن دوران بیشترین مصرف کنندگان شامپاین را در بین کشورهای دیگر داشت.

شراب



شراب

- شراب نوشیدنی‌ای **الکلی** است که اساساً از **تخمیر آب انگور** به دست می‌آید. خاصیت شیمیایی طبیعی **انگور** به گونه‌ای است که می‌تواند بدون افزودن **شکر**، **اسید**، **آنزیم** یا دیگر افزودنی‌ها **تخمیر** شود. شراب از **تخمیر انگور** له شده به وسیلهٔ انواع مخمر که **شکر** موجود در **انگور** را به **الکل** تبدیل می‌کند بدهست می‌آید. برای بدهست آوردن انواع شراب، از انواع مختلف **انگور** با مخمرهای گوناگون استفاده می‌شود.
- اگرچه از میوه‌های دیگر مانند **آلبالو**، **سیب**، **توت** و ... و تقریباً از تمامی رستنی‌ها نیز شراب ساخته می‌شود ولی واژهٔ شراب بدون ذکر نام میوه تقریباً همیشه به معنی شراب **انگور** است و شراب‌های دیگر را با نام انها می‌آوریم (مانند: شراب سیب یا شراب اقطی).

- معمولاً شرابهایی که از دیگر رستنی‌ها مانند برنج، گندم، رازک و ... به دست می‌آیند که از مواد نشاسته‌ای هستند و برای استفاده به عنوان شراب در نظر گرفته نمی‌شوند بلکه فرایندهای دیگری بر روی آنها انجام می‌شود تا نوشیدنی‌های دیگری از جمله آبجو یا ویسکی به دست آید، در حالی که شراب زنجیل به همراه کنیاک تقویت می‌شود.
- در این نمونه‌ها استفاده از لغت شراب علاوه بر مراحل ساخت به منبع شراب غنی‌تر اطلاق می‌گردد.
- استفاده تجاری از واژه wine به زبان انگلیسی (و معادل آن در زبان‌های دیگر) در بسیاری از قانونگزاری‌ها ممنوع است.

انواع شراب

- شراب سرخ
- شراب گلی
- شراب تقویت شده
- شراب شیرین
- شراب گازدار (شامپاین)
- شراب مثلث
- شراب جمهوری

شراب سفید نوعی شراب است که در جریان تولید آن پوست **انگور** را پیش از شروع **تخمیر** از آب انگور جدا می‌کند تا مواد رنگی پوست در **الکل** ناشی از **تخمیر** حل نشود.



عنوانی مشروبات در ادبیات فارسی

• ((در بحث های مربوط به ادبیات عرفانی، واژه شراب و محتوای آن کاملا مقدس می باشد که ریشه آن تاریخی تراز شراب مورد مصرف دارد و در ادبیات شراب عارف را از قیل و قال حباب های ظلمانی خارج می کند و آنچه حاصل می گردد ترقی در پله های عرفان می باشد. به گفته و تأیید دکتر قمشه ای اهل شراب دنیا آن را از عرفا اجاره گرفته اند.))

- می: شراب قرمز و شراب انگور. مطلق شراب اعم از اینکه از انگور حاصل آید یا مویز و خرما و جز آن (لغتنامه دهخدا).
- مثال شعری :
 - به هرجای جشی بیار استند می و رود و رامشگران خواستند.
(فردوسی).

- باده: شراب به طور کل. مثال شعری :
 - باواز ایشان شهنشاه جام ز باده تهی کرد و شد شاد کام.
(فردوسی).

- نبیذ: می یا مل. مثال شعری :
 - گل بهاری بت تاری نبیذ داری چرانیاری؟ (رودکی). این کارد نه از بهر ستمکاران کردند انگور نه از بهر نبیذ است به چرخشت.
(رودکی).

- سیکی: می پرمایه و گیرا. مثال شعری:
عشق بازی کن و سیکی خور و برخند بر آن
که ترا گوید سیکی مخور و عشق مباز؟ (فرخی).
- سهبا(صهبا): می سفید.
- فشارده انگور سپید.(منتھی الارب).
- شراب انگوری. شرابی که مایل به سرخی باشد.(غیاث اللغات).
- می سرخ. (دھار).
- امپرا خسرو ا شاهها همانا عهد کردستی که گنجی را برافشانی چو بر کف
برنھی صهبا.(فرخی).
- مُل: شراب انگوری.

تصویری از یک ساقی بر روی دیوار چهل ستون، متعلق به قرن ۱۷ میلادی.



یک بطری شراب تجارتی



مناطق مهم شراب سازی دنیا

- فرانسه
- ایتالیا
- اسپانیا
- ایالات متحده آمریکا
- آرژانتین
- استرالیا
- چین
- آفریقای جنوبی
- شیلی
- آلمان
- مراکش

مناطق مهم شراب سازی در ایران:

- قزوین (پیش از انقلاب ۱۳۵۷)
- شیرواز (پیش از انقلاب ۱۳۵۷)
- جنورد (پیش از انقلاب ۱۳۵۷)
- ارومیه (پیش از انقلاب ۱۳۵۷)
- مراغه (پیش از انقلاب ۱۳۵۷)

در جمهوری اسلامی ایران

- پس از انقلاب ۱۳۵۷ مصرف مشروبات الکلی در ایران ممنوع شد با این وجود ودکا از جمهوری آذربایجان، ویسکی و دیگر مشروبات الکلی از ترکیه و کردستان عراق به طور قاچاق وارد ایران می‌شود.
- برخی ایرانی‌ها از اتانول (به رغم وجود مقدار زیاد مادهٔ تلخ دناتونیوم بنزووات) که در داروخانه‌ها توزیع می‌شود، به عنوان مشروب الکلی استفاده می‌کنند.

آبجو

- آبجو پرمصرف‌ترین و احتمالاً قدیمی‌ترین نوشیدنی الکلی و پس از آب و چای محبوب‌ترین نوشیدنی جهان است.
- آبجو حاصل تخمیر نشاسته و اساساً انواع دانه غلات است، هر چند بیشتر دانه جو مورد استفاده قرار می‌گیرد، ولی از دانه‌های برنج، ذرت و گندم نیز استفاده می‌شود.
- بیشتر طعم تلخی آبجو به خاطر رازک است که یک نگهدارنده طبیعی نیز می‌باشد، اگرچه آبجو در برخی موارد طعم‌های دیگری چون سبزیجات و میوه‌ها را نیز شامل می‌شود.
- در برخی از قدیمی‌ترین نوشته‌های شناخته شده می‌توان اشاراتی به تولید و توزیع آبجو یافت، در قانون حمورابی اشاره ویژه‌ای به قوانین سرو آبجو وجود دارد.

آبجو سازی



• به روند تولید آبجو و محلی که آبجو در آن ساخته می‌شود، آبجوسازی می‌گویند. آبجو می‌تواند در خانه ساخته شود، همانطور که در بیشتر طول تاریخ ساخته شده است. آبجوهایی که در مقیاس مصرف خانگی و بدون دلیل تجاری ساخته می‌شوند، در دسته آبجوهای خانگی قرار می‌گیرند. تولید آبجو در کشورهای توسعه یافته از اوایل قرن ۱۹ میلادی که زمینه‌های اقتصادی تجارت آبجو بیشتر مطرح است، مشمول قوانین و مالیات می‌شود. اگرچه تولید آبجو با وضع قانون تخفیف برای تولیدکنندگان خانگی در سال ۱۹۶۳ در بریتانیا، در سال ۱۹۷۲ در استرالیا و در سال ۱۹۷۹ در ایالات متحده آمریکا به عنوان یک سرگرمی مشمول مالیات نمی‌شود.

- در گام نخست، مخمر آبجو از مخلوط کردن منبع نشاسته (عموماً مالت) و آب داغ تهیه می‌شود که به این مرحله خیساندن می‌گویند، در این مرحله آب داغ در مخزنی همزن با مالت له شده مخلوط می‌شود. روند خیساندن معمولاً بین ۱ الی ۲ ساعت به طول می‌انجامد.
- به اختصار در تهیه آبجو، منبع نشاسته تبدیل به مایع شکری به نام مخمر آبجو می‌شود و سپس این مایع در روند تخمیر توسط مخمرها به نوشیدنی الکلی تبدیل می‌شود.



انواع آبجو

- در حالی که انواع مختلفی از آبجو در جهان وجود دارد، اصول ابتدایی ساخت آبجو در ملت‌ها و فرهنگ‌های مختلف یکسان است.
- در مناطقی از اروپا مانند آلمان، بلژیک، بریتانیای کبیر، بریتانیای کبیر، لهمان، جمهوری چک، هلند و اتریش، انواع مختلفی از آبجو به صورت محلی تهیه می‌گردد. در نقاط دیگر جهان نظیر آمریکا، کانادا و استرالیا آبجو با اقتباس از سبک اروپایی تولید می‌شود.

اجزای تشکیل دهنده

- مواد تشکیل دهنده پایه آبجو را آب، منبع نشاسته مانده **مالت جو** برای تخمیر شدن (تبديل شدن به الکل)، **مخمر آبجو** و طعم دهنده مانند **رازک** است.
- برحی اوقات ممکن است چندین منبع نشاسته به صورت مخلوط با منبع نشاسته ثانویه مانده ذرت، برنج یا شکر استفاده شود. اینکار به عنوان جایگزینی کم هزینه به جای مالت جو صورت می‌گیرد.
- در **آفریقا** از **ارزن**، **سورگوم** و ریشه **کاساوا**، در برزیل از **سیب زمینی** و **آگیو** در **مکزیک** به عنوان منبع نشاسته استفاده می‌شود.

• بیشتر آبجو از آب تشکیل شده است. مناطق مختلف، آب‌های متفاوتی مشکل از مواد معدنی مختلف دارند. در نتیجه این تفاوت سبب تهیه انواع مختلفی از آبجو می‌شود که به آن‌ها شخصیت منطقه‌ای می‌دهد.

• برای نمونه، دوبلین دارای آب سختی است که امکان تهیه آبجو استافت مانند گینیس را می‌دهد، در مقابل پلزن دارای آب سبکی است که امکان تهیه آبجو پل لاغر مانند پیلسنر ارکل را فراهم می‌کند.

• از سوی دیگر آب برتون در انگلستان شامل سنگ گچ است که تهیه آبجو پل ایل را میسر می‌کند، آبجوسازان پل ایل برای تهیه این آبجو معمولاً مقداری سنگ گچ را در روندی موسوم به برتونیزیشن به آب خود می‌افزایند.

تولید و بازار فروش

- آبجو سازی یک کسب و کار بین‌المللی است که عمدتاً توسط چندین شرکت چندملیتی بزرگ و صدھا تولید کننده کوچک از مغازه‌های آبجوسازی گرفته تا آبجوسازهای منطقه‌ای اداره می‌شود.
- هر سال بیش از ۱۳۳ بیلیون لیتر (۳۵ بیلیون گالن) آبجو به فروش می‌رسد و در سال ۲۰۰۶ میلادی مجموع درآمد حاصل از فروش آبجو ۲۹۴,۵ بیلیون دلار بوده است.



برخی آبجوهای مشهور

- باواریا Bavaria
- هاینکن Heineken
- بادوایزر Budweiser
- کارلسبرگ Carlsberg
- آمستل Amstel
- گینس Guinness
- کورونا Corona
- توبورگ Tuborg
- افس Efes
- آبجو شمس
- پاولانا paulaner
- کرومباخر Krombacher

آبجو و جامعه

- آبجو در بیشتر جوامع محبوب‌ترین نوشیدنی الکلی به حساب می‌آید.
- نوشیدن آبجو در جوامع مختلف با سنت‌ها و فعالیت‌های گوناگونی همراه است، از این فعالیت‌ها می‌توان به ورق بازی، دارت و دیگر بازی‌های رایج در بارها، شرکت در جشنواره‌های آبجو، بازدید از بارها در غروب، پیوستن به سازمان‌های مرتبط چون کامرا، بازدید از آبجوسازی‌ها، گردشگری و طبقه‌بندی آبجوها را نام برد.

تأثیر بر سلامتی

- از آنجا که **الکل** از اجزای تشکیل دهنده آبجو است، تأثیرات مصرف **الکل** در رابطه با آبجو نیز صدق می کند. مصرف متوسط **الکل** که شامل آبجو نیز می شود، می تواند احتمال مبتلا شدن به بیماری های قلبی و سکته را کاهش داده و همچنین سبب کاهش ادرارک شود.^[۴۵] از سوی دیگر مصرف بیش از حد یا مداوم آن می تواند سبب **الکلی** شدن و ابتلاء به بیماری های **کبدی** را فراهم کند.
- مخمر آبجو به عنوان یک منبع غنی از مواد مغذی شناخته می شود. از این رو آبجو نیز شامل مقدار قابل توجهی از مواد مغذی نظیر **منیزیم**، **سلنیوم**، **پتاسیم**، **فسفر**، **بیوتین** و **ویتامین های گروه ب** است. حتی از آبجو به عنوان مایع پخت **نان** نیز استفاده می شود.^[۴۶] هر چند برحی منابع براین باورند که آبجوهای تصفیه شده مواد مغذی خود را از دست می دهند.
- در سال ۲۰۰۵ میلادی، تحقیقی در کشور **ژاپن** نشان داد که آبجو با **الکل** کم می تواند یک ماده ضد **سرطان** قوی باشد.^[۴۷] از سوی دیگر تحقیقات دیگری نشان می دهد که آبجوی غیر **الکلی** همان تأثیرات مفیدی را برای بیماری های قلبی دارد که مصرف کم نوشیدنی های **الکلی** دارد.^[۴۸] به هر شکل بسیاری از تحقیقات تأثیرات مثبت نوشیدنی ها **الکلی** را به واسطه وجود **الکل** در آن ها می دانند.

تأثیر بر سلامتی

از آنجا که الکل از اجزای تشکیل دهنده آبجو است، تأثیرات مصرف الکل در رابطه با آبجو نیز صدق می‌کند. مصرف متوسط الکل که شامل آبجو نیز می‌شود، می‌تواند اختلال مبتلا شدن به بیماری‌های قلبی و سکته را کاهش داده و همچنین سبب کاهش ادرارک شود. از سوی دیگر مصرف بیش از حد یا مداوم آن می‌تواند سبب الکلی شدن و ابتلاء به بیماری‌های کبدی را فراهم کند.

مخمر آبجو به عنوان یک منبع غنی از مواد مغذی شناخته می‌شود. از این رو آبجو نیز شامل مقدار قابل توجهی از مواد مغذی نظیر منیزیم، سلنیوم، پتاسیم، فسفر، پیوتین و ویتامین‌های گروه ب است. حتی از آبجو به عنوان مایع پخت نان نیز استفاده می‌شود هر چند برخی منابع براین باورند که آبجوهای تصفیه شده مواد مغذی خود را از دست می‌دهند.

در سال ۲۰۰۵ میلادی، تحقیقی در کشور ژاپن نشان داد که آبجو با الکل کم می‌تواند یک ماده ضد سرطان قوی باشد. از سوی دیگر تحقیقات دیگری نشان می‌دهد که آبجوي غيرالکلي همان تأثيرات مفیدی را برای بیماری‌های قلبی دارد که مصرف کم نوشیدنی‌های الکلی دارد. به هر شکل بسیاری از تحقیقات تأثیرات مثبت نوشیدنی‌ها الکلی را به واسطه وجود الکل در آن‌ها می‌دانند.

اتانول

- نامهای دیگر
- Absolute alcohol
- Alcohol
- Drinking alcohol
- Ethyl alcohol
- Ethyl hydrate
- Ethyl hydroxide
- Ethylic alcohol
- Ethylol
- Grain alcohol
- Hydroxyethane
- Methylcarbinol

مدل مولکول اتانول

OH_٥H_٢C



- اتانول یا الکل اتیل الکل یا الکل میوه با فرمول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ترکیب شیمیائی با بوی خاص و آتشگیری است که در نوشیدنی‌های الکلی وجود دارد.
- این الکل همان ماده‌ای است که خاصیت مست کنندگی دارد و در نوشیدنی‌های الکلی با درصدهای مختلف پیدا می‌شود.
- علاوه بر این در صنایع مختلف کاربرد فراوان دارند. این کاربردها در عطرها و ادکلنها و همچنین در وانیل و همچنین به عنوان سوخت در برخی ماشین‌های جدید می‌باشد. برای استفاده از این الکل در صنایع عطرسازی استفاده می‌کنند.

مخمر آبجو

• مخمر آبجو، قارچی است که با جوانه زدن تکثیر می شود، اگر این قارچ در مجاور یک ماده قندی تخمیر شود، موادی از خود خارج می کند که خاصیت آنزیمی داشته و موجب دگرگونی قند می شود. در بین قندها، گلوکز به فرمول $C_6H_{12}O_6$ است که در انگور وجود دارد که پس از تخمیر باعث ایجاد الکل می شود.

فرایند تولید

• اتانول مورد استفاده در نوشابه‌های الکلی توسط فرایند تخمیر از متابولیسم گلوکز توسط گونه مخصوصی از مخمرها در غیاب اکسیژن تولید می‌شود و در پایان فرایند تخمیر غلظت اتانول را با تقطیر بالا می‌برند. برای مخلوط اتانول با آب بالاترین نقطه آزئوتروب جوش برای ۹۵٪ الکل و ۵٪ آب است. بنابراین جزء تقطیر شده مخلوط اتانول و آب نمی‌تواند خالصتر از ۹۵ درصد باشد. برای تولید اتانول خالص‌تر، مقدار کمی بنزن به آن اضافه می‌شود.

• بنزن، آزئوتروب سه‌گانه‌ای با آب و اتانول تشکیل می‌دهد و مخلوط دوباره تقطیر می‌شود. نتیجه این فرایند بدست آوردن اتانول بدون آب است. با این همه چند ppm بنزن در اتانول باقی می‌ماند که جذب آن در بدن از مشخصه‌های آسیب کبدی است که در افراد الکلی دیده می‌شود.

تولید اتانول صنعتی

- اتانول سوخت نسبتاً خوبی برای موتورهای دارای صنعت، بصور تهای مختلفی استفاده می‌شود. اتانول مورد مصرف در صنعت را معمولاً از واکنش کاتالیزوری آب با اتیلن تولید می‌کنند. این پک واکنش افزایشی است که در آن یک مولکول آب شکافته شده، قطعات حاصل از آن به اتمهای کربن در پیوند دوگانه اضافه می‌شود. این فرایند، تولید اتانول اقتصادی‌تر از تولید آن با مخمر است.
- امروزه برای تولید تجاری آسان آن تخمیر مواد آلی زائد مانند خردش حبوب و خاک ارده پیشنهاد شده است. اتانول صنعتی برای مصرف انسان، نامناسب است، زیرا به آن، مقادیر کمی متابول و مواد سمی دیگر اضافه می‌شود.

خواص فیزیکی

- آتانول، مایعی قابل احتراق و بی‌رنگ بوده، یکی از انواع الکلهاي موجود در نوشابه‌های الکلی است. بوی نسبتاً تندی دارد. در صنعت بعنوان حلال و ماده واسطه شیمیایی برای تولید بیشتر تر کیبات آلی استفاده می‌شود.
- بدلیل تشکیل پیوند هیدروژنی با هر نسبتی در آب حل می‌شود. آتانول در مقایسه با ترکیبات آلی که وزن مولکولی یکسانی با آن دارند، نقطه جوش بالاتری دارد.
- به عنوان مثال نقطه جوش پروپان که تقریباً وزن مولکولی برابری با آتانول دارد، ۴۳ درجه سانتی گراد است، در حالی که نقطه جوش آتانول ۷۸ درجه سانتی گراد است. دلیل این اختلاف، وجود پیوندهای هیدروژنی مربوط به گروه OH است که نیروی جاذبه میان مولکولهای مجاور را افزایش می‌دهد. آتانول خاصیت ضعیف آسیدی و بازی از خود شان می‌دهد که خاصیت بازی آن بدلیل حفت الکترون تنها اکسیژن بوده و خاصیت آسیدی آن، بخاره پیوند هیدروژن با عنصر الکترونگاتیو اکسیژن است. آتانول با فلزات فعال (Na و K و Mg و ...) وارد و آکنش شده، آنکه ایجاد می‌کند.

کاربرد

- اتانول بدلیل نقطه ذوب پائین در صنعت ضدیخسازی استفاده می‌شود.
- حلال بسیار خوبی است و در صنعت عطرسازی، رنگسازی و ... استفاده می‌شود.
- محلول ۷۰ - ۸۵٪ آن بعنوان محلول ضد عفونی کننده کاربرد دارد. اتانول با تغییر دادن پروتئین و حل کردن چربی، میکرو ارگانیسمهای آنها را از بین می‌برد. البته این عمل فقط در برابر باکتریها و ویروسها و قارچها موثر است، ولی در مقابل هاگ باکتریها تاثیری ندارد.
- اتانول همچنین در صنایع مشروبات الکلی به میزان گسترده‌ای مورد استفاده قرار می‌گیرد.

مصرف کم و عادیسیستماتیک:

- افزایش حساسیت به آنسولین
- کاهش خطر ابتلا به دیابت

معنی:

- کاهش تعداد اندارکتوس های خاموش مغز (همگیری از کاهش نولاین ذکری در سن بالا)

خون:

- افزایش کلسترول با تراکم بالا
- کاهش خونهای لخته شده در عروق
- کاهش ترشح پروتئین فیبرینوزن
- افزایش روند فیبرینولیز
- اجdet جلوگیری از رشد لعنه های خون
- جلوگیری از تشكیل عروق ناشی از استرس
- افزایش جریان خون گردنی (خون ران با اکسیجن رساند)

استخوان پندی:

- تراکم بیشتر مواد موجود در استخوان (جلوگیری از بوکس استخوان)

مفاصل:

- کاهش خطر ابتلا به آرتروز روماتوئید (روماتیسم)

کیسه حضانی:

- کاهش خطر تشکیل سنک در کیسه حضانی

تاثیرات دراز مدت:
اتانول

فرمز - مضرات کلی
سرز - خوابد گلی

مصرف زیاد و افراطی

- وزنیک کورس آکون
(اختلالات عصبی)
- تضعیف بینایی
- بروز تبک و رعنیه غیر ارادی
- اختلال هواس

- مغز
- افزایش اختلالات

- دهان، نای، عروی
- سرطان
- خون
- کم خونی

- دوامی
- کاردوهموپانیکلی
- سعیل شدن عضله قلب به عنایت التهاب
- کچ خلی

- متزوی شدن
- افسردگی
- اضطراب
- فرار و نگران

- جنون
- نوهم
- هذیان
- کم خوابی

- بافتیکیت (التهاب لوزالمعده)
- هذیان

- افزایش خطر ابتلا به دیابت نوع دوم

تاثیرات در هر دو حالت
مصرف کم و زیادکلیه:

- کاهش خطر تشکیل سنک در کلیه



WIKIPEDIA
The free encyclopedia
550px

صرف بیش از حد مشروبات الکلی، بدلیل وجود اتانول در ترکیب آنها باعث ایجاد عوارض بسیاری در سلامتی انسان می‌شود که عبارتند از:

- عوارض حاد
- تهوع، استفراغ، افسردگی، تنگی نفس.
- عوارض مزمن
- اعتیاد به الکل (الکسیم)، سایروز کبدی، تاثیر در سلسله اعصاب مرکزی، تاثیر در حافظه در بلند مدت.