



مسئولیت متن و شکل بدوش نویسنده مضمون میباشد، عقیده نویسنده لزوماً نظر افغان جرمن آنلاين نمی باشد



۲۰۲۶/۰۱/۲۰



ډاکټر ش میره کی

الکول او پر بدن يي اغېزې

گرانو دوستانو ! نن دې الکول په باره کې مفصل معلومات درکوم الله وکړی څه خوښ مو شي.

الکولونه د ميثبوع او غير ميثبوع هايډروکاربونونو څخه ترکيب شوي دي او د کيمياوي زهري موادو په ډله کې ډير لور ارزښت لري محمد ذکريا رازي لومړنی څوک وو چې د شرابود تقطير څخه يي الکول تر لاسه کړل او هغه ي د الکهلپه نوم ونومول ، الکول يوه داسې مایع ده چې فرار کوي (تېنټي) تند او سوزوونکی خوند لري.

د هايډروکسيلې گروپ هايډروجن په الکولو کې متحرک وي د ساري په توگه چې القلي فلز د الکولو سره تعامل و کړي، د نوموړي فلز په واسطه هايډروجن آزادېږي او په پايله کې هغسې جامد مرکبونه تشکيلېږي چې په الکولو کې د حلور وي او هغه د الکولاتو په نوم ياديږي ، الکولات د تيزابونو د ډيرو کمزورو مالگو سره ورته والی لري او د اوبو په واسطه په بشپړه توگه هايډرولايډ کيږي او بيا الکول ترينه په لاس راځي او القلي آزادېږي ، په دې ت وگه الکولات د الکولو او د القلي اوبو د محلول د تعامل په نتيجه کې نه تشکيلېږي الکولونه په عملي توگه غير الکتر وليت دي الکولونه له تيزابو سره تعامل کوي او ايستر جوړوي . الکولونه د اړوندو هايډروکاربونو په پرتله په ډيري اسانۍ سره هتحمض کوي او په نتيجه کې يي الډيهايډونه يا کيتونونه تشکيلېږي . ميتايل الکول د وچ لرگي له تقطير څخه په لاس راځي او د لرگي د الکولو په نوم ياديږي . دا الکول ډير زهري وي له دې امله يي په وجود کې ډيره لږ ه اندازه هم درنډيدو سبب گرځي او زياته کچه يي حتی د مړينې سبب کيږي . دا الکول بي رنگه مایع ده او د ايشی دو تودوخه يي د سانتي گراد له 64/5 درجو سره سمون خوري له دې الکولو څخه هم د محلل په توگه او هم د نور و عضوي موادو د لاسته راوړلو له پاره کار اخيستل کيږي . د ايتايل الکولو د ايشيدو تودوخه د سانتي گراد له 78/4 درجو سره سمون لري او په معاصرو کيمياوي صنايعو کې يو له مهمو لومړنيو موادو څخه دی چې په شنه رنگه لم به سوځي دغه الکولکولای شو چې د طبيعي قندونو او د هايډرو لايډ شويو نشايستو له تخمر څخه په لاس راوړو چې په انگورو او غلو کې شتون لري . د غلو او شکرو څخه د ايتانول لاس ته راوړل يو د ډيرو پخوانيو عضوي تعا ملاتو څخه شميرل کيږي اوتاريخچه يي آن 2500 کلونو ته رسيږي ، د تخمر عمليه (د مخمر په موجوديت (سرته رسيږي او په نتيجه کې کاربوهايډريتونه د انزايم په واسطه په ايتانول او کاربن ډای اکسايډ توپه کيږي .

په نړۍ کې په کال کې مليونونه ټنه ايتانول توليديږي او په اساسي ډول د محلل په توگه استعمالېږي د د ايتانول پ هسلوکي 5 برخي د غلو د تخمر څخه په لاس راځي او ډيره زياته برخه يي د اوبو او ايتلين د تعامل په نتيجه کې دا سيډي کنټسټ په شتون سره تر لاسه کيږي.

ايتانول په ننني کيمياوي صنعت کې د ډيرو غوره لومړنيو موادو په ډله کې راځي ايتانول الکول هم په طبابت کې ا هم د څښلو څخه يي معتادين استفاده کوي ، چې د ضرورت څخه پرته استعمال يي د روغتيايي او اجتماعي پرابلمو نوسبب گرځي ، الکولي مشروبات د د ډيرو پخوا زمانو راهيسي د نشي په خاطر څښل کيږي ايتايل الکول د فيصد ي لهنظره مختلف ډولونه لري د طبابت په موخه د انتي سپټيک درمل په توگه د جراحي عمليې او زرقياتو دمخه د پوستکيد پاکوالي له پاره استعمالېږي همدارنگه ايتايل الکول په صنعت کې د عصارو او جوشاندو په جوړولو او د ځينو شربتو په ترکيب کې شامل دی.

ايتايل الکول يوه شفافه ، بيرنگه ، ژر مشتعل کيدونکي مایع ده چې ذايقه يي د خولې سوزونکي ده د شعلې رنگ يي آبي دی او په اوبو ، ايترو او کلو رو فورم کې په مختلفو فيصديو سره مخلوط کيدای شي وروسته د څښلو څخه الکول د دمعدې او نړيو کولمو له لارې په بڼه صورت سره جذبېږي او دويني دوران ته داخلېږي او که د 20 فيصدو څ څه بېغلظت زيات وي جذب يي ورو ، ورو صورت نيسي ، دا ځکه د پېلور د تضيق سبب گرځي او دمعدې محتوی تيريدلکولمو ته څه ناڅه مخنيوي کوي.

د پاڼو شميره: له 1 تر 2

افغان جرمن آنلاين په درنښت تاسو همکارۍ ته راوبولي. په دغه پته له مور سره اړيکه ټينگه کړئ maqalat@afghan-german.de يادونه: دليکنې د ليکنيزې بڼې پاروالي د ليکوال په غاړه ده ، هيله من يو خپله ليکنه له رايرلو مخکې په خير و لولئ

همدارنگه خواره هم د الکولو د جذب د سستوالي سبب گرځي کله چې الکول جذب شي نو په سرعت سره په ټولېدن کې توزیع کېږي ، او د 95 فیصدو په حدودو کې میتابولیزم سره مخامخ کېږي . الکول د یهایدرو جناز ، انزایم تر تاثیر لاندې په اسید الدیهاید او وروسته په استیک اسید باندې بدلېږي هغه میتابولیزم چې د الکولو د میتابولیزم پها تر منځ ته راځي پر انساجو باندې سمې اوزهرې تاثیرات لري ، د الکولو یوه برخه په خپل اصلي شکل د ادرار ، خولو او تنفس له لارې اطراح کېږي د یادولو وړ خبره داده چې الکول د اشباع قابلیت لري او دغه حادثه وروسته د هغه څخه چې د الکولو غلظت په هرو سلو ملي لیټرو کې 10 ملي گرامو ته ورسېږي ، شروع کېږي یعنی وروسته له هغه هر څومره چې د الکولو غلظت له دې څخه زیات شي د میتابولیزم او اطراح سرعت ثابت پاتې کېږي په دې مانا چې که هر څومره د الکولو غلظت لوړ شي یعنی په هره اندازه چې د الکولو مقدار ډیر واخیستل شي په هم هغه اندازه بینیمایي عمر اوږدېږي او تاثیرات یې ادامه پیدا کوي الکول د ځیگر د انزایمونو د تنبه سبب گرځي ، په همدې دلیل دېچې په معتادینو کې د تحمل سبب گرځي یعنی د الکولو معتادین د الکولو د تاثیر لاس ته راوړلو په غرض په منظمه توګه د هغه مقدار ته زیاتوالی ورکوي ، خو که په دوامداره توګه او متوسط مقدار سره الکول وڅښل شي د ځیگر انزایم تنبه کېږي ، او که په دوامداره توګه ډیر مقدار وڅښل شي د انساجو د تخریب له کبله د انزایم د تنقیص سبب گرځي الکول د شهيقي تنفس له لارې اطراح کېږي چې دغه عمل د دې سبب گرځي چې غلظت یې په وینه کې پهاسانه توګه تعیین شي ځکه دواړه غلظتونه یعنی په وینه او سږو په هوا کې سره برابر دي ، چې په جنایي او ترافیکي واقعاتو کې ښه مرسته کولای شي.

