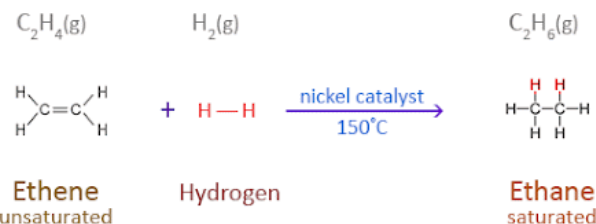
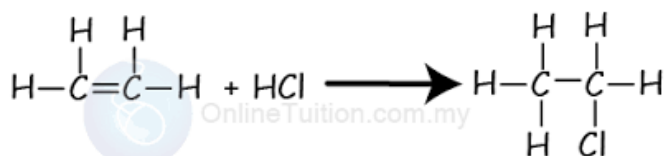




خود را بیازماید صفحه ی ۱۱۴ کتاب درسی



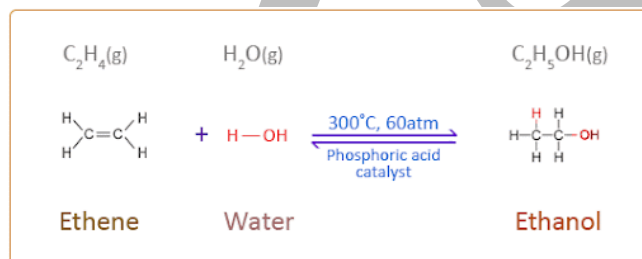
از تمرینات دوره ای فصل دوم شیمی یازدهم به یاد دارین که با تعارف کردن گاز هیدروژن (در حضور کاتالیزگر فلزی نیکل) به ماده ای گشنه و سیر نشده همچون اتن، می توانیم به آلکانی سیر شده دست پیدا کنیم که به درد سوزوندن و تولید انرژی می خوره.



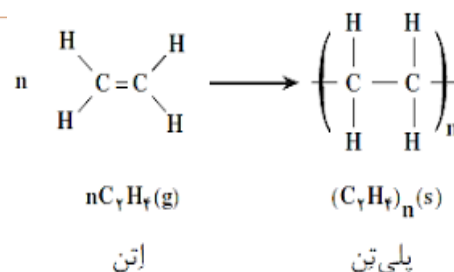
به همان دلیل بالا، جناب اتن رو که عشق سیر شدن داره با هیدروژن کلراید آشنا می کنیم تا به همدیگه افزوده بشن و هالوآلکانی به نام کلرواتان سنتز بشه که در ساخت اسپری بی حس کننده به کار میره.



تبدیل اتن به اتانول ضد عفونی کننده رو که دیگه حتما یادتون هستش، این کار ناشیست؛ با افزودن آب به اتن (در حضور کاتالیزگر سولفوریک اسید) و تبدیل اون به ترکیب آلی سیر شده ای از خانواده ی الکل ها انجام می پذیره (آمریکا و برزیل از بزرگ ترین کشورهای تولید کننده ی اتانول در دنیا هستن و این ماده رو به شیوه ی صنعتی تخمیر مواد قندی (همانند نیشکر، ذرت) تولید می کنن.



اگر باز هم مختصری فشار به لوزالمعدة تون بیارین به یاد فصل سوم شیمی یازدهم و داستان کنار هم چیدن واگن های مونومری اتن در دما و فشار مناسب میوفتین که ما رو به قطار پلیمری پلی اتن می رسوند که دونه های پلاستیکی اون در شکل خود را بیازماید صفحه ی ۱۱۴ کتاب مشخصه.



در همین شکل به مراسم ازدواج هفت شبانه روزی اتانول با سرکه (اتانوییک اسید یا همون استیک اسید) اشاره شده که در بطری شیشه ای سمت راست، نوزاد تازه به دنیا اومدشون معرفی شده که اسمش رو اتیل

اتانوات یا همون اتیل استات گذاشتن و این استر تک عاملی حلال چسب و عطر هستش ناقلا.

