

الکل‌ها و نام گذاری آنها

الکل به دسته‌ای از ترکیبات آلی گفته می‌شود که دارای عامل هیدروکسیل (OH^-) می‌باشند. ساختار کلی این ترکیبات به صورت $\text{R}-\text{OH}$ است.

نکته: چنانچه در آلکانها یک اتم هیدروژن را با عامل OH جایگزین کنیم، الکل هایی با نام کلی آلانول به دست می‌آید. که فرمول عمومی آن‌ها به شرح زیر است:



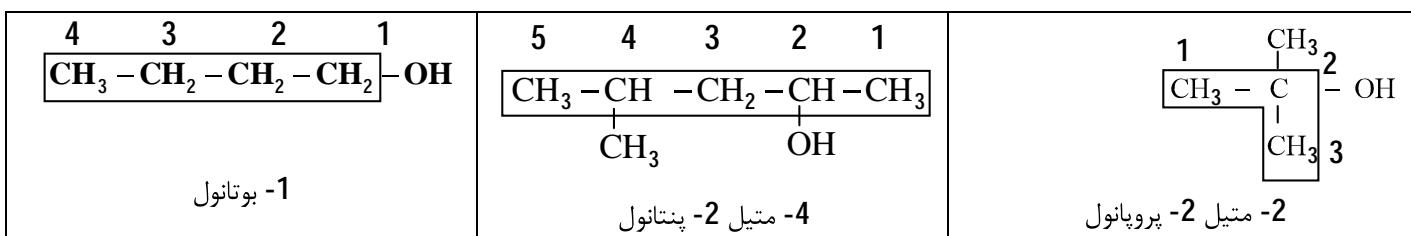
مثال: متانول با فرمول CH_3OH و اتانول با فرمول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

نام گذاری الکل‌ها:

برای نامگذاری الکل‌ها طبق مراحل زیر عمل می‌کنیم:

- 1- ابتدا بلندترین زنجیر کربنی را که دارای عامل OH - است به عنوان زنجیر اصلی انتخاب می‌کنیم.
- 2- شماره‌گذاری زنجیره اصلی را از سمتی شروع می‌کنیم که زودتر به عامل هیدروکسیل (OH) برسیم.
- 3- شماره و نام شاخه‌های فرعی را می‌نویسیم.
- 4- در پایان شماره‌ی کربن حامل OH - را نوشه و به دنبال آن نام الکان هم کربن با زنجیر اصلی را با پسوند «ول» می‌آوریم.

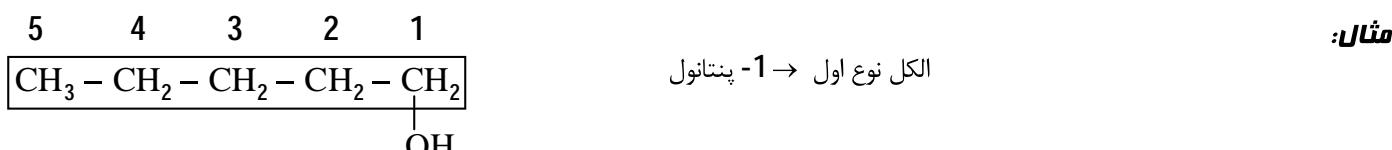
مثال: ترکیبات زیر الکل‌هایی هستند که طبق روش فوق نام‌گذاری شده‌اند:



انواع الکل‌ها:

الکل‌ها را بسته به موقعیت عامل OH ، به سه دسته به شرح زیر تقسیم می‌کنند:

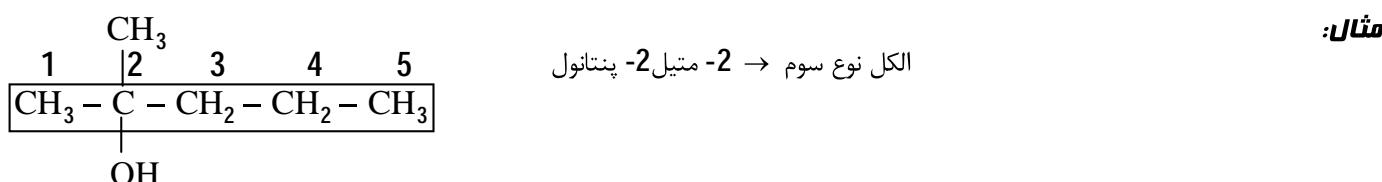
الف) الکل نوع اول: اگر عامل OH به اتم کربنی وصل باشد که خود به یک اتم کربن دیگر متصل شده، الکل نوع اول خواهیم داشت.



ب) الكل نوع دوم: اگر عامل OH به اتم کربنی وصل باشد که خود به دو اتم کربن دیگر متصل شده، الكل نوع دوم خواهیم داشت.



پ) الكل نوع سوم: اگر عامل OH به اتم کربنی متصل باشد که خود به سه اتم کربن دیگر متصل شده، الكل نوع سوم خواهیم داشت.



تذکرہ: برای الكل ها نام کذاری قدیمی نیز به کارمی رود به عنوان مثال برای متانول و اتانول داریم:



الكلهای چند عاملی: به الكلهایی گفته می شود که در ساختار خود دارای بیش از یک عامل OH باشند. ضمن نامگذاری ، درمورد الكل هایی که دارای دو عامل OH باشند ، پسوند دی اُل و در مورد الكل هایی که دارای سه عامل OH باشند ، پسوند تری اُل می آوریم .

