

شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

نیروهای بین مولکولی (۱ از ۲)

مولکول‌های قطبی:

نحوه جهت گیری مولکول‌های آبدر میدان الکتریکی نشان می‌دهد که اتم اکسیژن، سر منفی و اتم‌های هیدروژن، سر مثبت مولکول را تشکیل می‌دهند. شیمی‌دانها به مولکول‌هایی مانند آب که در میدان الکتریکی جهت گیری می‌کنند، مولکول‌های دوقطبی یا قطبی می‌گویند.

مولکول‌های ناقطبی:

مولکول‌های سازنده ترکیب‌هایی مانند گاز اکسیژن، کربن دی‌اکسید و متان در میدان الکتریکی جهت گیری نمی‌کنند. چنین مولکول‌هایی، ناقطبی نامیده می‌شوند.

مدرسه مجازی اینو