



یک مول چیست؟

یک مول مقداری از یک ماده، شامل شش و بیست و دو هزارم ضرب در ده به توان بیست و سه اتم یا مولکول است. این عدد بنا به تعریف، برابر تعداد اتم های موجود در ۱۲ گرم کربن ۱۲ می باشد. این مقدار به عدد آووگادرو نیز معروف است که از نام دانشمند ایتالیایی آمارنو آووگادرو (پپ) گرفته شده است.



آمدنو آووگادرو

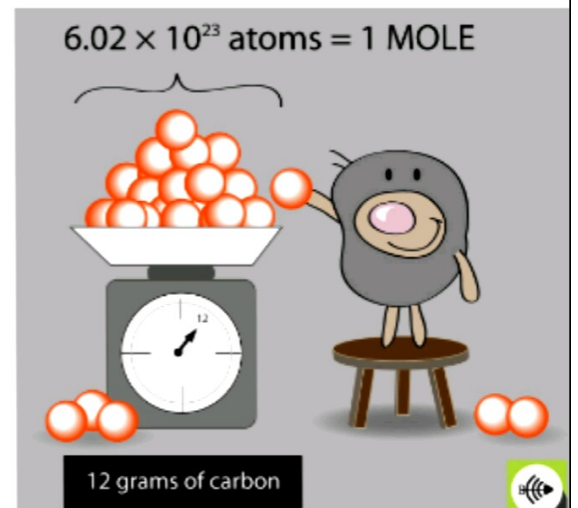
مقدار یک مول برای عناصر و ترکیبات مختلف متفاوت است. این شاید کمی گیج کننده باشد اما مانند یک دوجین فیل با یک دوجین موش است. اگر چه وزن آن ها متفاوت است اما همچنان یک دوجین از هر کدام داریم. یک مول برای شیمیست ها نقش همان دوجین را دارد. این فقط یک راه ساده تری است تا مقادیر بزرگ اتم ها یا مولکول ها را اندازه گیری کنیم.



یک مول برابر است با

۶۰۲,۲۱۴,۱۷۹,۰۰۰,۰۰۰,۰۰۰,۰۰۰,۰۰۰

ذره از هر پیزی در شیمی، اتم یا مولکول



تهیه کننده: مائده امامدادی

نام دبیر: یاسره افرا

هنرستان نمونه دولتی خلیج فارس

