

شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

محلول‌ها و مقدار حل شونده (۲ از ۲)

برای محلول‌های بسیار رقیق، معمولاً غلظت را بر حسب قسمت در میلیون به صورت زیر بیان می‌کنند:

$$ppm = \frac{\text{شونده حل جرم}}{\text{محلول جرم}} \times 10^6$$

برای بیان غلظت آنیون‌ها و کاتیون‌ها در آب، بدن جانداران، بافت‌های گیاهی و مقدار آلاینده‌های هوا استفاده می‌شود.

چرا می‌گویند «غلظت یون نیترات در آب آشامیدنی باید کمترین مقدار ممکن باشد.»؟ این یون در دستگاه گوارشی نوزادان تبدیل به یون نیتريت می‌شود و در نهایت اکسیژن رسانی به سلول‌ها کمتر می‌شود. یکی دیگر از زیان‌های این یون این است که مقدار بیش از حد آن در طولانی مدت باعث کاهش اسیدیتة معده، کمبود آنزیم، کاهش هموگلوبین‌های طبیعی خون و تأثیر بر سیستم عصبی و... می‌شود.