وخصوصًا حصة الكيمياء لأن أستاذتنا احتفلت معنا بـ اليوم العالمي للكيمياء (اللي يصادف عادة في 23 أكتوبر تخليدًا لعدد أفوكادرو)! الصراحة طول اليوم راسقة في مخي فكرة المول وعدد أفوكادرو، أولاً: وش هو "المول" (Mole)؟ صح؟ في الكيمياء الوضع نفس الشيء بس الأرقام أكبر بكثير! ونستخدمه عشان نقيس عدد الذرات أو الجزيئات أو الأيونات. بدل ما نقول عندنا عدد فلكي وصعب من الذرات،باختصار: المول الواحد من أي مادة يحتوي دائمًا على عدد ثابت ومحدد من الدقائق (سواء ذرات أو جزيئات). ثانيًا: مين "أفوكادرو" وش قصته مع الرقم؟ وتحت نفس الظروف من الضغط ودرجة الحرارة، فيهما نفس عدد الجزيئات بغض النظر عن نوع الغاز. من بعدها العلماء طلعوا برقم شهير جداً يُعرف بـ عدد أفوكادرو (Avogadro's Number)، ويساوي: يعني تخيلوا: 022 \23}^10 times} جزيء ماء.

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي