

المول و عدد أفوكادرو

إنه يوم عدد أفوكادرو، ففي الثالث و العشرين من كل شهر أكتوبر يحتفل بهذا الرقم و الذي سمي عدد أفوكادرو. من المؤكد أنكم تعرفون دلالة هذا العدد. لا بأس إن لم تعرفوا كم قيمته بالضبط، فأفوكادرو نفسه لم يكن يعرف قيمة هذا الرقم. فقد سمي هذا الرقم باسمه تكريما له على أبحاثه في هذا المجال. لنتعرف على المول و على عدد أفوكادرو عبر الوثيقة التالية :

المول : 6.022×10^{23}



ما هو المول ؟

المول الواحد هو كمية المادة التي تتكون من $6,022 \times 10^{23}$ ذرة أو جزيئة وهو ما يعادل عدد الذرات التي يحتويها 12 غرام من الكربون-12. و يعرف هذا العدد أيضا باسم 'عدد أفوجادرو' (N_A) نسبة إلى العالم الإيطالي أميديو أفوجادرو.



يعادل المول الواحد

602,214,179,000,000,000,000,000

ذرة أو جزيئة



الماء



الحديد



الأكسجين



المالح



الذهب



الهيليوم

تختلف كتلة المول الواحد حسب العناصر و المركبات الكيماوية

قد يبدو ذلك غريبا، لكن إن قارنا ذرنية فيلة بذرنية فأران، كُتلتهما ستكون حتما مختلفة لكن العدد هو نفسه لكل منهما



يُشار إلى المول غالبا ب : ذرنية كيميائية

يُسهّل ذلك من قياس أعداد كبيرة من الذرات و الجزيئات

عدد المولات = الكتلة (غ) ÷ كتلة المول الواحد (غ)



© COMPOUND INTEREST 2014 - WWW.COMPOUNDCHEM.COM | TWITTER: @COMPOUNDCHEM | FACEBOOK.COM/COMPOUNDCHEM
SHARED UNDER A CREATIVE COMMONS ATTRIBUTION-NONCOMMERCIAL-NODERIVATIVES 4.0 INTERNATIONAL LICENCE



www.science.ma

ترجمة المجتمع العلمي المغربي

المصدر : Compoundchem