

في رأيك كيف يتعامل الكيميائيون يوميا مع أعداد كبيرة جدا من الأفراد الكيميائية رغم صغر حجمها؟

الأدوات المستعملة

1. مجموعة بيشر (Béchers) بسعات مختلفة.
2. ميزان إلكتروني.
3. عدس (حبات)، فاصوليا بيضاء (حبات)، مسامير (مقاس $\Phi=6$).

الدراسة التجريبية

أ. مقارنة أولية لمفهوم المول:

1. قم بوزن كل بيشر فارغا وسجل كتلته m .
2. خذ 50 حبة من العدس (x)، و 50 حبة من الفاصوليا البيضاء (y)، و 50 مسمار (z)، ثم ضع كل نوع منها في بيشر.
3. عين الكتل $M_z - M_y - M_x$ للـ 50 حبة من x، y، z على التوالي.
4. عين الكتل $m_z - m_y - m_x$ لحبة واحدة من x، y، z على التوالي.
5. أكمل الجدول أدناه.
6. خذ 1kg من كل جسم من x، y، z و حدد عدد الحبات N_z, N_y, N_x في كل منها و دونها في الجدول.

الجسم	العدس (x)	الفاصوليا البيضاء (y)	المسامير (z)
كتلة 50 حبة (g)	$M_x =$	$M_y =$	$M_z =$
كتلة حبة واحدة (g)	$m_x =$	$m_y =$	$m_z =$
عدد الحبات في 1kg	$N_x =$	$N_y =$	$N_z =$

إذا سمينا مجموعة تحتوي على 50 حبة "المول". فسنرمز لعدد المجموعات التي تحتوي على 50 حبة بالحرف n ويمثل "كمية الحبات" ونعبر عنها بوحدة تسمى "المول".

ب. مقارنة أولية لمفهوم المول كوحدة لكمية المادة - عدد أفوقادرو (N_A) (Nombre d'Avogadro)

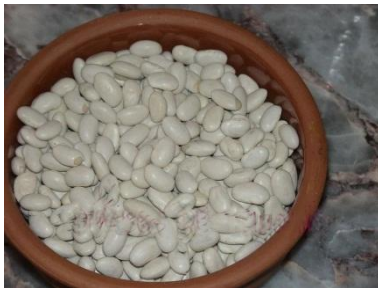
لا يتعامل الكيميائيون بفرد كيميائي واحد (ذرة ، شاردة أو جزيئي) وإنما بمجموعة كبيرة منها، نظرا لأن أبعادها متناهية في الصغر وبالتالي عددها هائل على المستوى العياني. يسمى "المول" مقدار كل مجموعة محددة من ذرات أو شوارد أو جزيئات أو إلكترونات. - ما هو، يا ترى، عدد الأفراد الكيميائية المحتواة، إذن، في 1 مول؟

يدعى هذا العدد الضخم "عدد أفوقادرو"، رمزه N_A وقيمته: $N_A = 6,02 \times 10^{23}$

ليكن n_{Fe} كمية مادة ذرات الحديد الموجودة في المسمار الذي بحوزتك معبرا عنها بالمول.

1. أوجد العلاقة بين n_{Fe} ، عدد ذرات الحديد N_{Fe} في المسمار وعدد أفوقادرو N_A .

2. لتكن كتلة المسمار m_{Fe} ، أحسب n_{Fe} .



الفاصولياء



العدس



مسامير