

Formules moléculaire - masse molaire - molécules organiques CHNO

Question

La nitroglycérine a la formule semi-développée suivante CH₂(O-NO₂)-CH(O-NO₂)-CH₂(O-NO₂)

- Donner la formule brute
- Parmi les masses suivantes, laquelle correspond à la masse molaire de la nitroglycérine :
 - A : 428.0858 g
 - B : 127.0858 g
 - C : 227.0858 g
 - D : 128.0858 g
 - E : 228.0858 g
 - F : 427.0858 g

Utiliser 4 décimales

Réponses

- C₃H₅N₃O₉
- 227.0858 g

Commentaires, méthodologie

Technique brute

- tableau périodique et masse molaire des éléments
 - H : 1.0078
 - C : 12.0107
 - N : 14.0067
 - O : 15.9994
- $3 * 12.0107 + 5 * 1.0078 + 3 * 14.0067 + 9 * 15.9994 = 227.0858$

Ordre de grandeur et propriété de parité sur les masses - version algorithmique

avec 3 atomes de carbone, 3 atomes d'azote et 9 atomes d'oxygène, il y a une quinzaine d'atomes dont la masse molaire est de l'ordre de 12 à 16 g. Soit $15 * 14 = 210 \rightarrow$ la réponse devra être un peu au delà, donc 127.0858, 128.0858, 427.0858 et 428.0858 sont exclus. Il reste 227.0858 g ou

228.0858 g qui sont presque des entiers, l'un impair et l'autre pair.

Idée : recherche la parité. Les masses molaires de C, N, O (12, 14 et 16) sont paires. Seul la masse molaire de H est impaire. Donc comme il y en a 5, nombre impair, la masse molaire totale doit être impair.

Dans cette procédure, on a tenu compte des propriétés purement numérique des masses.

Ordre de grandeur et propriété de parité sur les masses - version chimique

Comment utiliser un raisonnement impliquant des propriétés "chimiques" ? (Merci à A.V.V. !)



(préciser) :

- H → 1 proton seul
- C, N, O : 6, 7 ou 8 protons, et le même nombre de neutrons
- CH₄, valence 4 du carbone, Lewis, ... → masse paire
- ajouts de -CH₂- , ou formation d'autres alcanes → on conserve des masses paires
- création de doubles ou de triples liaisons (+ représentations) → pas de changement de parité
 - alcènes → masses paires
 - alcynes → masses paires
- ajout d'oxygène en fonction carbonyl, ether ou alcool (et "combinaisons" comme les acides, esters,...) → pas de changement de parité
- les molécules de formule générale C_xH_yO_z ont toujours une masse molaire paire
- ajout d'azote → la chimie rompt la parité → nombre de protons, formules de Lewis,...
 - s'il y a un nombre impair d'azote, la masse molaire est impaire !

Prolongation : autres exercices



Questionnement

- symétries ?
- radicaux ? (? en spectrométrie de masse ?)

From:
<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/> - Didier Villers, UMONS - wiki

Permanent link:
https://dvillers.umons.ac.be/wiki/teaching:exos_formule_moleculaire-masse_molaire-chno?rev=1631624794

Last update: 2021/09/14 15:06

