

Formules moléculaire - masse molaire - molécules organiques CHNO

Question

La nitroglycérine a la formule semi-développée suivante $\text{CH}_2(\text{O}-\text{NO}_2)-\text{CH}(\text{O}-\text{NO}_2)-\text{CH}_2(\text{O}-\text{NO}_2)$

- 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

- $\text{C}_3\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_9$
- 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" ?

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=1631622895

Last update: 2021/09/14 14:34

