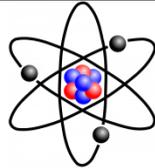


Spé Première L1 (Constitution et transformation de la matière) Activité 2	Masses molaires Moléculaires et ioniques poly atomiques	
---	---	---

Capacités exigibles : Déterminer la masse atomique d'une molécule ou d'un ion poly atomique, à partir des éléments qui les composent

Compétences mise en œuvre : Analyser Raisonner

Données masses molaires atomiques (approx)

Élément	H	O	C	Fe	S	N
masse molaire en g.mol ⁻¹	1,0	16,0	12,0	55,8	32,1	14,0

Lien vers la classification périodique des éléments

<http://jimpodvin2000.free.fr/Labovirtuel/LVdossiers/TABLEAUPERIODIQUE/tableau%20periodique/www.ktf-split.hr/periodni/fr/index.html>

- 1) Comment calculer la masse molaire d'une molécule poly-atomique, comme O₂ par exemple ?
- 2) Déduire les masses molaires des molécules suivantes :
 H₂O(eau), CO₂(dioxyde de Carbone), C₆H₁₂O₆ (Glucose), Fe₂O₃ (rouille), C₃H₈ (Propane)
- 3) Déduire les masses des ions poly atomiques suivants :
 NO₃⁻ (nitrate), SO₄²⁻ (Sulfate), CO₃²⁻ (carbonate)

Exercices supplémentaires pour ceux qui auraient des problèmes de compréhension :
 Ex 9 ,10,15 et 16 du chapitre 1 du livre numérique