

Es. 4 pag 121

Come si definisce la massa atomica relativa?
Perché il numero che la rappresenta non è
seguito dall'unità di misura?

Secondo la IUPAC, la massa atomica relativa
(M_A) di qualsiasi elemento è definita come
il rapporto fra la massa di un solo atomo di
quell'elemento e la dodicesima parte ($1/12$)
della massa dell'isotopo ^{12}C del carbonio, ossia
l'unità di massa atomica (u).

Domanda 6 pag 121

spiega la differenza tra massa atomica
relativa e massa molecolare relativa.
La massa atomica relativa si riferisce ad
un elemento mentre quella molecolare ad un