Quel est la masse de

Masse du Proton :

Masse du Neuton :

Masse de électrons :

Masse de 12 gr d’atome de Carbone vaut **2,0090466.**

Si on calcule le produit m \* NA, on arrive à :

2,0090466.10^-23 \* 6,0221409.10^23(Avogadro) = 12,09876 g

Mais, avec 12 gr de carbone on a :

Pour pouvoir avoir la valeur d’Avogadro, il faut 12,09876gr

Pour quelle raison a-t-on une telle différence ?????