Quel est la masse de $$

Masse du Proton : $6 x 1,6726 10^{-24}gr=1,00356.10^{-23}gr$

Masse du Neuton : $6 x 1,6749 10^{-24}gr=1,00494.10^{-23}gr$

Masse de électrons : $6 x 9,1094 10^{-31}gr=5,46558.10^{-26}gr$

Masse de 12 gr d’atome de Carbone vaut **2,0090466.** $10^{-23}gr$

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 : $\frac{12 gr x 1atome}{2,0090466 x 10^{-23}gr}=5,9729824 . 10^{23}$

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

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