Nbre entités

3) n=

Nbre d’Avogadro (6,02\*1023)

Quantité de matière (mol)

4) une mol de fer 6,02\*1023 atomes.

Un atome de fer 9,3\*10-26kg

M(Fe)=NA\*m(Fe)

Masse molaire (g.mol-1)

Masse d’1 atome (kg).

Nbre d’Avogadro

AN : M(Fe)= 6,02\*1023\*9,3\*10-26

M(Fe)= 56g.mol-1

ex 14 p 86 :

1.mol = 6,02\*1023atomes

5\*10-3mol= 6,02\*1023\*5\*10-3.

= 3,01\*1021atomes.

2 n(mol)=

AN n==1,7mol.

|  |  |
| --- | --- |
| Mole | Atome |
| 1 | 6,02\*1023 |
| 5.10-3 | x |

x=

;,nhgfdsxcvbn, ;kjhgcxwcvhjklkjhgfdsqdfghjklkjhvcfgfgfgjhn,nbbvcxwsdrtyuikj, ;

Comment allez vous ?

????????????????????