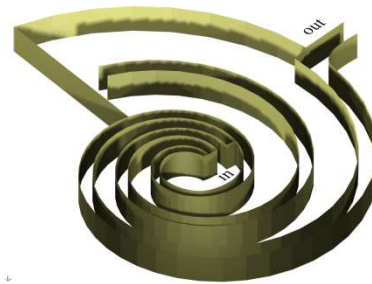


Antonio Ruggeri Dr. Ing.

Roma University (Italy)

modexp@iafrica.com



EX SPIRA AQUA MUNDA

In memory of my son Giovanni

8-Jan-19



To my wife FRANCESCA

and my daughter AMANDA

Introduzione: Come ottenere la costante di A. Avogadro N_A dalla misura diretta della velocità della luce e vice-versa, come ottenere il valore della velocità della luce con “l’esperimento gravitazionale che misura la N_A di A. Avogadro”.

Era l’anno 1811 quando A. Avogadro presentò la sua Legge dei Gas, e introdusse concetti basilari riguardanti l’esistenza di un numero costante di entità (molecole H_2O in Gas status) a STP entro un volume fisso, chiamato “mole” e concepito come parte dell’unità di volume $1[m^3]$:

$$1\text{"mole"} = \frac{\sqrt[2]{500}}{1000} = 0.022360679.. [m^3]$$

Secondo A. Avogadro, ognuna delle dette entità H_2O era supposta trovarsi entro un volume fisso di riferimento $1[m^3]$ a STP e al volume singolo da essa occupata io ho dato il nome : “Fabbrica dello Spazio della H_2O ” o SF_{H_2O-Gas} .

Il numero di queste entità H_2O entro 1“mole” è una costante che prende il nome N_A (costante di Avogadro) e risulta che poiché entro $1[m^3]$ ci sono:

$$\frac{1}{0.022360679} = 44.7213611.. \text{"mole"}$$

Il numero N_M di entità (H_2O in stato di Gas) entro l’unità di volume $1[m^3]$ dovrà essere:

$$N_M = \frac{N_A}{1\text{"mole"}} = \frac{N_A}{0.022360679} = \frac{N_A \cdot 44.7213611..}{[m^3]}$$

Conseguentemente il numero dei volumi di Fabbrica dello Spazio che contiene una entità di Gas SF_{H_2O-Gas} entro il volume $1[m^3]$ è:

$$SF_{H_2O-Gas} = \frac{1}{N_M} [m^3]$$

Piu' di 50 anni passarono, quando J. Loschmidt ottenne (con risultati al laboratorio di ricerca) un valore N_M per una molecola di cui io non ho record e che necessariamente doveva essere H_2O in stato di Gas.

J. Loschmidt nell'anno 1865 determino', con ragionevole approssimazione, il numero di entita' (H_2O in stato di Gas) che occupavano un volume SF_{H_2O-Gas} contenuto entro $1[cm^3]$ che qui sotto viene anche esteso al volume $V = 1[m^3]$:

$$\widetilde{N}_M = \frac{2.69e^{19}}{[cm^3]} = \frac{2.69e^{25}}{[m^3]}$$

Un risultato molto vicino a quello piu' accurato che e' in voga al presente (vedi sotto).

E' da notare che dal valore \widetilde{N}_M qui sopra puo' puo' esser dedotto un valore approssimato di \widetilde{N}_A :

$$\widetilde{N}_A = \widetilde{N}_M \cdot 0.022360679 \cong 6.0150251e23$$

La conseguenza e' che per mezzo di \widetilde{N}_M fu possibile calcolare il valore della Fabbrica dello spazio SF_{H_2O-G} contenente una sola entita' (molecola H_2O) in stato di Gas omogeneo:

$$SF_{H_2O-Gas} = \frac{1}{\widetilde{N}_M} = 3.717472119..e^{-26} [m^3]$$

In my previous paper:

January 9, 2019: MICROCOSMO- la Legge dei Gas di A. Avogadro's e gli Atomi-mol... [view](#)

January 9, 2019: MICROCOSM- the Gas Law of A. Avogadro's and the Atoms-Molecul... [view](#)

Fu presentato il concetto di corrispondenza Analogica tra formule del Macrocosm e quelle del Microcosm come in questo caso ora che nel Macrocosm, il cubo della depressione

gravitazionale: $\bar{\varepsilon}(R, \rho)^3 = \left(\frac{\frac{k}{3}\rho_{LGM}R_{LGM}^2}{c^2} \right)^3$ nella unita' di volume e'

in corrispondenza Analogica con il volume della Fabbrica dello Spazio SF_{H_2O-Gas} (c^3 dei quali volumi sono contenuti nell'unita' di volume $1[m^3]$, in rispetto della Legge di Avogadro) ed entro

ognuno dei quali e' contenuta l'entita' molecolare H_2O in stato di Gas

$$SF_{H_2O-Gas} = \frac{1}{c^3} \cong \frac{1}{(3e^8)^3} = \frac{1}{2.7e^{25}} = 3.7037e^{-2} [m^3]$$

Dimostrazione:

La Formula di Ruggeri riguarda la Generale Dissipazione Gravitazionale in tutto l'Universo nel Macrocosmo poiche' calcola l'OUTPUT in $\left[\frac{kJ}{1''}\right]$ che vien fuori da una massa gravitazionale di cui si conosce la densita' e il raggio (ρ_{LGM}, R_{LGM}) e':

$$OUTPUT = \left(\frac{v(R_{LGM}, \rho_{LGM})^2}{c^2}\right)^3 \cdot \left(\frac{2\pi \cdot c^4}{k}\right) \left[\frac{kJ}{1''}\right]$$

Questo mostra che la formula ridotta ad espressione canonica e':

$$F(x) = x^3 \cdot const$$

E' una formula in corrispondenza Analogica con con la formula che contiene il valore costante di A. Avogadro:

$$(1''mole'' = 0.00223606 \dots) :$$

$$N_A = c^3 \cdot (0.00223606 \dots)$$

****** Ora si vuole calcolare con precisione la corrispondenza tra la velocita' della luce (misurata direttamente) nel Macrocosmo e il valore Analogico nel Microcosmo, pertanto si deve iniziare con la costante di Avogadro N_A che caratterizza il numero di entita' contenute entro il volume di "una mole":

$$1''mole'' = \frac{\sqrt[2]{500}}{1000} = 0.022360679.. [m^3]$$

Usando il valore "accettato" della velocita' della luce come viene misurato nel Macrocosmo presentemente:

$$C_{Macrocosm} = 299792458 \left[\frac{m}{1''} \right]$$

Otteniamo un valore cubico:

$$N_{M-Macr} = C_{Macrocosm}^3 = 2.694400242e^{25}$$

La formula qui sopra ci permette di dedurre un valore corrispondente in Analogia per la

costante di A. Avogadro N_{A-Macr} :

$$N_{A-Macr} = N_{M-Macr} \cdot (1''mole) =$$

$$= 2.694400242e^{25} \cdot 0.022360679 = 6.024862098e^{23}$$

Laddove usando il numero N_{A-Micr} di entita' (H_2O Gas) entro un volume fissato $1m^3$ at STP (ottenuto per il Microcosm₁ usando i metodi piu' avanzati di ricerca al presente):

$$N_{A-Micr} = 6.022140857e^{23}$$

Il prodotto di questo ultimo valore di entita' per il numero di mole entro l'unita' di volume $V = 1[m^3]$ ci da' un valore costante:

$$N_{M-Micr} \text{ at STP entro } V = 1[m^3]$$

$$N_{A-Microcos} \cdot \frac{1}{(1''mole)} =$$

$$N_{A-Microcos} \cdot 44.72135956 = 2.693183266e^{25}$$

Ogni entity H_2O in stato di Gas occupa un volume di Fabbrica dello Spazio:

$$V_{SF-H_2O-Gas} = \frac{1}{2.693183266e^{25}} = 3.713078173e^{-26} [m^3]$$

Da cui si deduce la lunghezza del lato del cubo di

volume V_{SF-H_2O-Gas} :

$$\frac{1}{c_m} = \sqrt[3]{3.713078173e^{-26}} = 3336.143311 (pm)$$

Corrispondente ad un numero di divisioni dell'unita' di lunghezza $1[m]$:

$$c_{Microcosm} = \frac{1}{3336.143311e^{-12}} = \mathbf{299747315} [-]$$

Nota: il valore di c_m si puo' ottenere anche nel seguente modo:

$$c_{Microcosm} = \sqrt[3]{N_{M-Mic}} = \sqrt[3]{2.693183266e^{25}} = \\ = \mathbf{299747315[m^{-1}]}$$

$c_{Microcosm}$ come numero di divisioni della lunghezza di $1m$ in the Microcosm in esatta corrispondenza Analogica con la velocita' della luce nel Macrocosmo come si puo controllare con il valore misurato e accettato al presente (vedi sopra):

$$c_{Macrocosm} = 299792458 \left[\frac{m}{1''} \right]$$

La discrepanza numerica tra le due entita', quella misurata nel Macrocosmo e quella Analoga corrispondente nel Microcosmo) ottenuta misurando la costante di A. Avogadro's N_{A-Micr} e':

$$\Delta = \frac{299792458 - 29974}{299792458} \cong 0.00015 \approx \frac{1.5}{10000}$$

Note: presentemente, in tutti i calcoli, con lo scopo di evitare non necessarie complicazioni, per la velocita' della luce c io ho sempre usato un valore standard (sia per il Macrocosm che per il Microcosm) $c = 3e^8$ poiche' e' un valore piu' facile da usare in molte formule ed ha una discrepanza minima con quelli misurati (vedi sopra: il primo ottenuto direttamente usando la velocita' della luce misurata ed il secondo ottenuto, indirettamente, per mezzo di una misura accurata della costante di A. Avogadro).

Esempio: per quanto riguarda il valore estremo c^5 contenuto inside the OUTPUT=INPUT formula della condizione di Ruggeri:

$$BH_{Sch-Rug} = \frac{2\pi \cdot c^4}{k} = \frac{c^5}{40} = 6.075e^{40} \left[\frac{kJ}{1''} \right]:$$

1) In rispetto di:

$$c_{Macrocosm} = 299792458$$

(Misurato direttamente-vedi sopra) si ha la seguente discrepanza:

$$1 - \left(\frac{299792458}{3e^8}\right)^5 = 1 - .99645.. = 0.00345 \cong \frac{3.45}{1000}$$

2) In rispetto di:

$$c_{Microcosm} = 299747315 [m^{-1}]$$

Ottenuto indirettamente dalla costante di A. Avogadro correntemente accettata (vedi sopra):

La discrepanza e':

$$1 - \left(\frac{299747315}{3e^8}\right)^5 = 1 - .99579.. = 0.00420 \cong \frac{4.20}{1000}$$

Le conseguenze e le conclusioni associate a questa "scoperta Analogica" sono di natura molto interessante e verranno presentate in futuro.

© Ruggeri A. Date 8-Feb-2019

(Italian)

