

## REGENERATION – CLEAVAGE – RENAISSANCE

At a certain altitude there are four layers of atomic gas.  
 Atomic Hydrogen (H) at the top  
 Atomic carbon (C) underneath  
 Atomic nitrogen (N) below  
 Atomic Oxygen (O) below

In contrast to two mechanical forces, that of the ascending currents of hot air and that of the descending currents of cold air, these gases are compressed (subjected to compression) and any compression of the air causes friction and which says friction says heat, at a favorable compression ratio the pressure and heat conditions are reached so that the atoms of the hydrogen layer react with the atoms of the carbon layer

$$\text{C} + 4\text{H} (2\text{H}_2) \rightarrow \text{CH}_4$$

This reaction gives off more heat and CH<sub>4</sub> molecules react with atomic nitrogen

$$3\text{CH}_4 + 4\text{N} (\text{N}_2) \rightarrow 4\text{NH}_3$$

Which means that the temperature has reached 300° or more, the NH<sub>3</sub> molecules thus born will react with the atoms of the atomic oxygen layer in an explosive reaction to give water explosion (flash)

$$4\text{NH}_3 + 12\text{O} (6\text{O}_2) \rightarrow 6\text{H}_2\text{O} + 2\text{N}_2 + 2\text{O}_3$$

These 3 new bodies are all heavier than air (and you see that water molecules are actually born, they do not rise from the ground to rise, condense and fall back OK.)

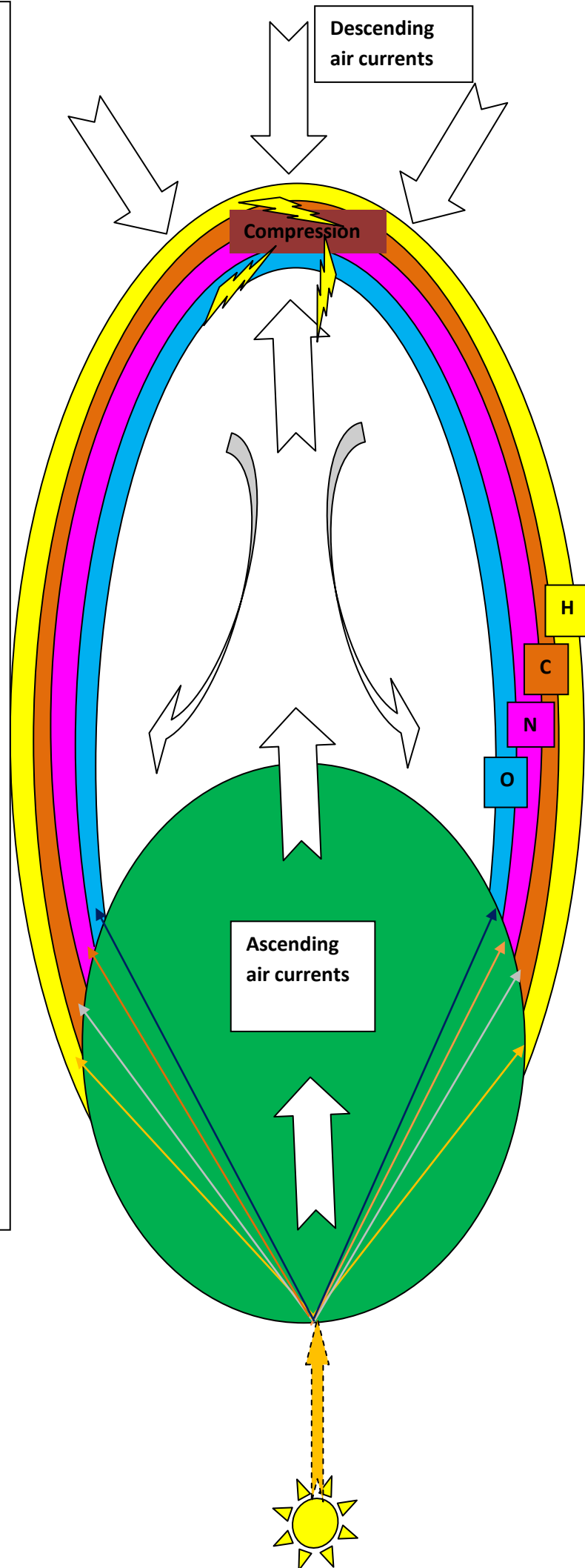
Density of the air (29/29 = 1)  
 Density of 6H<sub>2</sub>O (108/29 = 3,724) heavier than air  
 Density of O<sub>2</sub> (32/29 = 1,103) heavier than air  
 Density of N<sub>2</sub> (28/29 = 0.965) with the mixture of O<sub>2</sub> (21%) gives 29/29, the main components of the air of our lower atmosphere.

The rainwater is formed by condensation and our atmosphere is supplied with nitrogen N<sub>2</sub> (stable molecules) and dioxide O<sub>2</sub> (stable molecules) 3O<sub>2</sub> resulting from the natural decomposition of ozone 2O<sub>3</sub> Water, dioxide and nitrogen are actually raining.

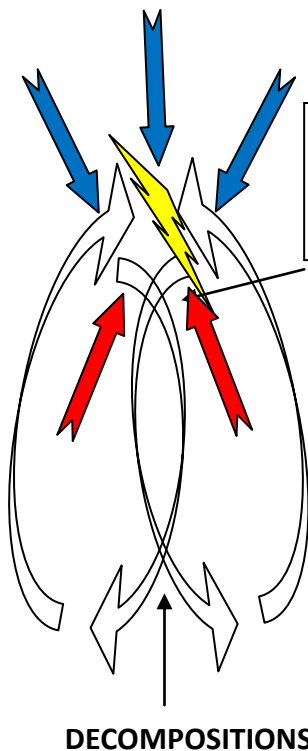
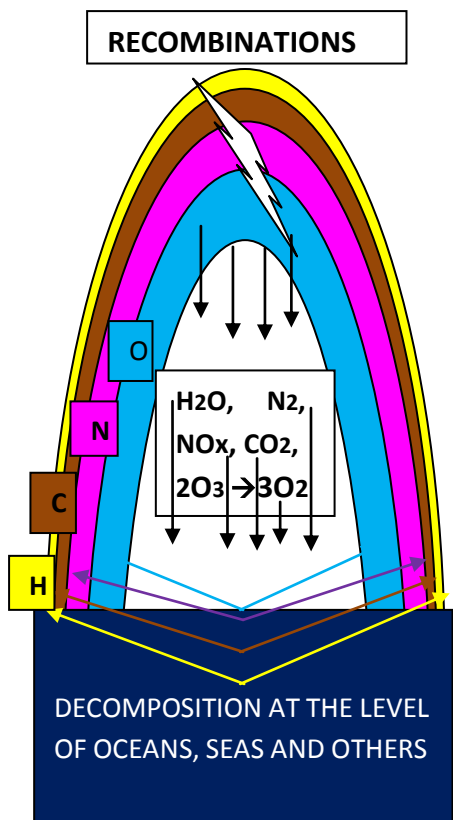
These reactions are repeated without interruption in the number of flashes recorded every day, every hour, every minute, every second and every less than a second.

I will tell you how these 4 famous atomic gas layers (H, C, N, O) are fed by compensatory regeneration to maintain the equilibrium.

Everything is born in storms (H<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, NO<sub>x</sub>, O<sub>3</sub> and decomposition of O<sub>3</sub> into O<sub>2</sub>)



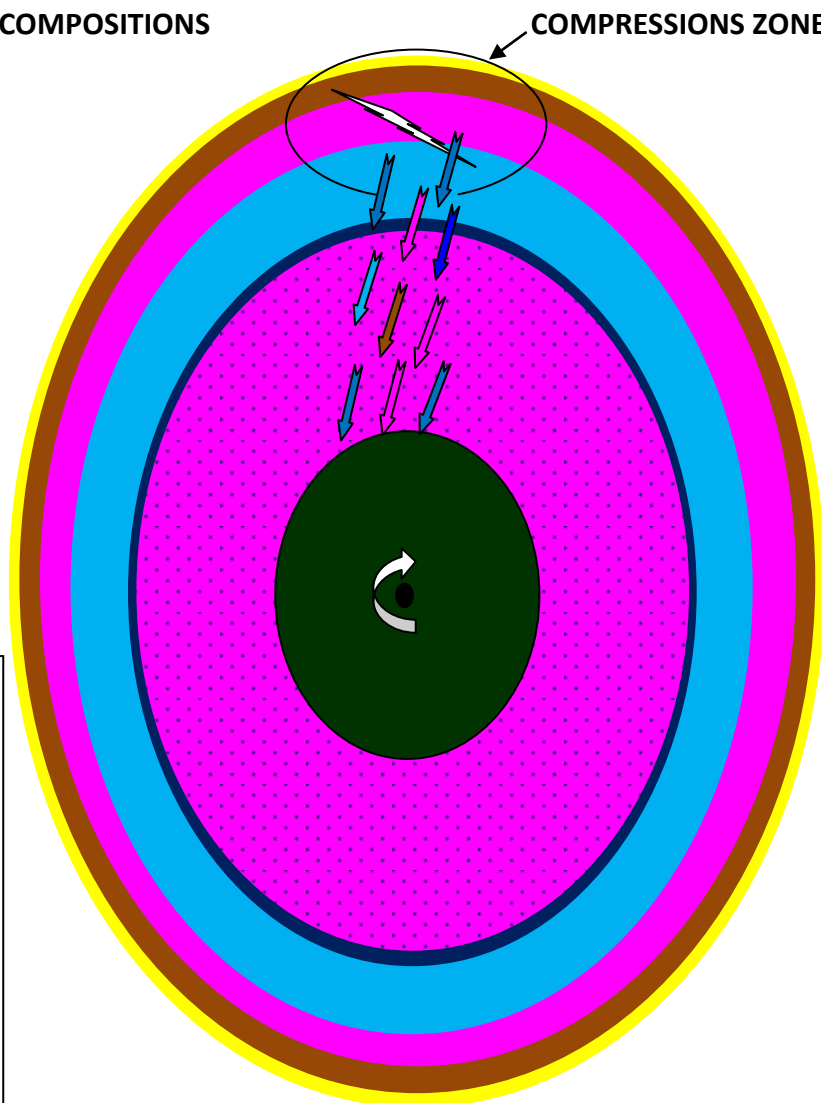
ROLE OF OCEANS, SEAS, LAKES, PONDS, SOIL SOILS, EVAPOTRANSPIRATION IN THE DECOMPOSITION OF H<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>  
 ATOMES H, C, N, O



SYNTHESES DUE TO THE OPPOSITION OF MECHANICAL FORCES (ASCENDING AND DESCENDING AIR CURRENTS GIVING BIRTHS TO ALL POSSIBLE COMBINATIONS

- ATOMIC HYDROGEN
- ATOMIC CARBON
- ATOMIC NITROGEN
- ATOMIC OXYGEN
- OZONE
- MIXED N<sub>2</sub> (78%) AND O<sub>2</sub> (21%)

EVERYTHING IS MANUFACTURED AT THIS COMPRESSION AREA, HEAVY PRODUCTS DESCEND QUICKLY LIKE WATER, LESS HEAVY AS CO<sub>2</sub>, NO<sub>x</sub>, N<sub>2</sub>, O<sub>3</sub> WHICH NATURALLY DECOMPOSE IN O<sub>2</sub> DESCEND SLOWLY AND FEED OUR LOW ATMOSPHERE. TO REPORT THAT THE PRODUCTS MANUFACTURED IN ABUNDANCE ARE WATER, N<sub>2</sub> AND 2O<sub>3</sub> → 3O<sub>2</sub>



## REDECOMPOSITION-REGENERATION-RENAISSANCE

Il existe à une certaine altitude 4 couches de gaz atomiques.

Hydrogène atomique (H) tout en haut

Carbone atomique (C) en dessous

Azote atomique (N) en dessous

Oxygène atomique (O) en dessous

Par opposition de deux forces mécaniques celle des courants ascendants d'air chaud et celle des courants descendants d'air froid, ces gaz sont comprimés (soumis à compression) et toute compression de l'air engendre des frottements et qui dit frottement dit chaleur, à un taux de compression favorable les conditions de pression et de chaleur sont atteintes pour que les atomes de la couche d'hydrogène réagissent avec les atomes de la couche de carbone

$$C + 4H (2H_2) \rightarrow CH_4$$

Cette réaction dégage encore de la chaleur et les molécules de CH<sub>4</sub> réagissent avec l'azote atomique

$$3CH_4 + 4N (N_2) \rightarrow 4NH_3$$

Ce qui veut dire que la température a atteint 300° ou plus, les molécules de NH<sub>3</sub> ainsi nées vont réagir avec les atomes de la couche d'oxygène atomique dans une réaction explosive pour donner de l'eau

$$4NH_3 + 12 O (6O_2) \rightarrow \text{explosion (éclair)} 6H_2O + 2N_2 + 2O_3$$

Ces 3 nouveaux corps sont tous plus lourds que l'air (et vous voyez que les molécules d'eau naissent en réalité, elles ne s'élèvent du sol pour monter, se condenser et retomber OK.)

Densité de l'air (29/29 = 1)

Densité de 6H<sub>2</sub>O (108/29 = 3,724) plus lourdes que l'air

Densité de O<sub>2</sub> (32/29 = 1,103) plus lourd que l'air

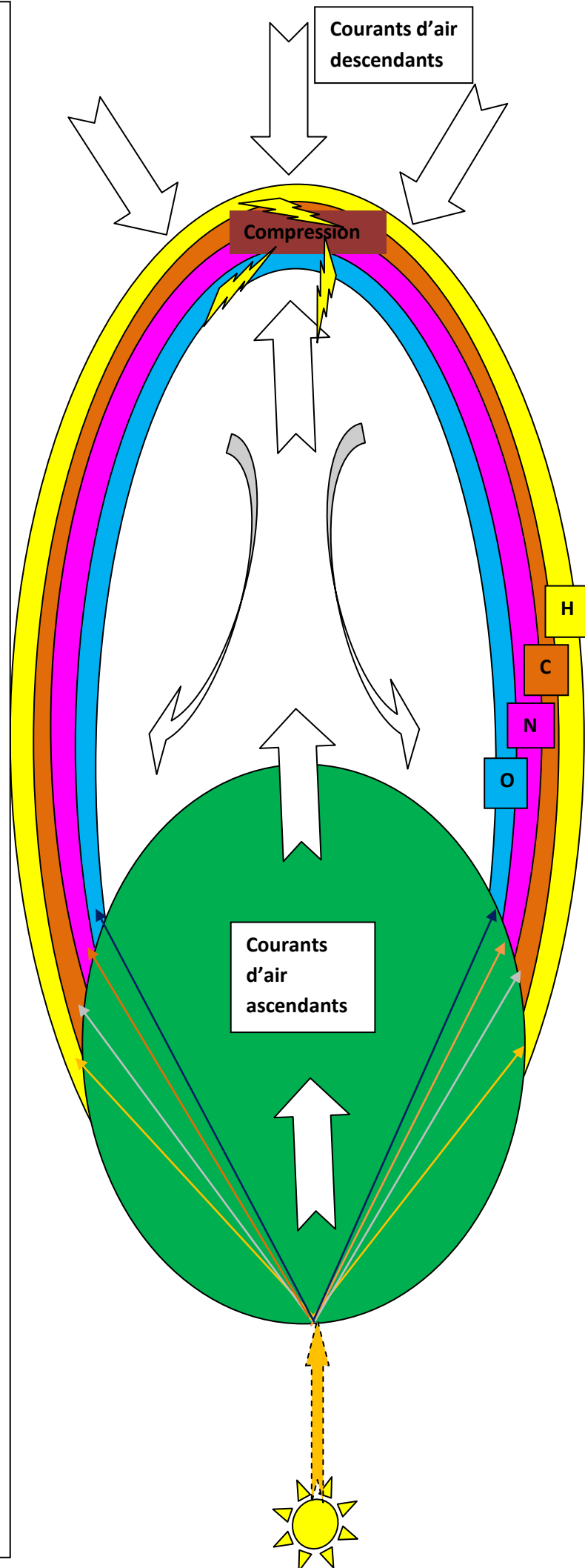
Densité de N<sub>2</sub> (28/29 = 0,965) avec le mélange de O<sub>2</sub> (21%) ça donne 29/29, les principaux composants de l'air de notre basse atmosphère.

L'eau de pluie se forme par condensation et notre atmosphère est alimentée en azote N<sub>2</sub> (molécules stables) et en dioxyde O<sub>2</sub> (molécules stables) issues de la décomposition naturelle de l'ozone 2O<sub>3</sub> → 3O<sub>2</sub>

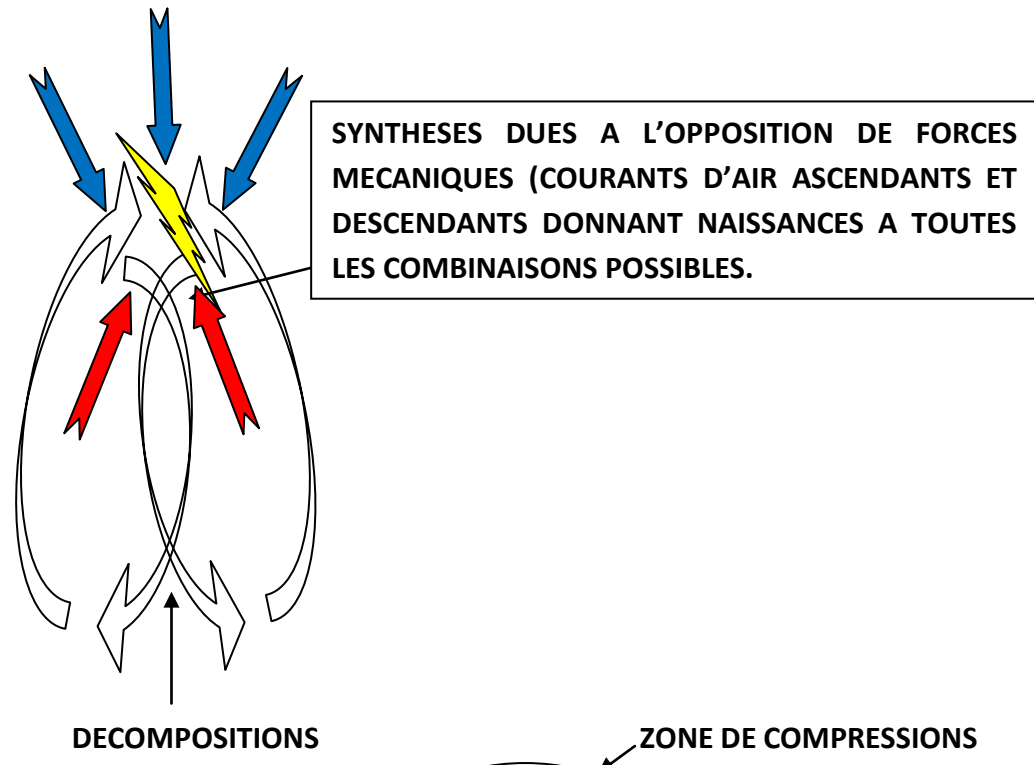
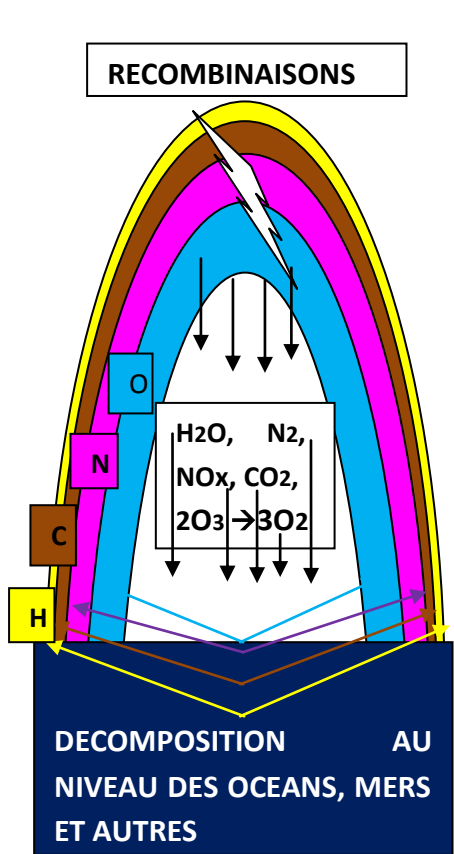
L'eau, le dioxyde et le diazote pleuvent en réalité. Ces réactions se répètent sans interruption au nombre d'éclairs enregistrés chaque jour, chaque heure, chaque minute, chaque seconde et chaque moins d'une seconde.







Je vous dirais comment ces 4 fameuses couches de gaz atomiques (H, C, N, O) sont alimentées par régénération compensative pour le maintenir l'équilibre.

Tout naît au niveau des orages (H<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, NO<sub>x</sub>, O<sub>3</sub> et décomposition du O<sub>3</sub> en O<sub>2</sub>)



ROLE DES OCEANS, MERS, LACS, ETANGS, SOLS MOUILLES, EVAPOTRANSPIRATION DANS LA DECOMPOSITION DES H<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub> EN ATOMES H, C, N, O



-  HYDROGENE ATOMIQUE
-  CARBONE ATOMIQUE
-  AZOTE ATOMIQUE
-  OXYGENE ATOMIQUE
-  OZONE
-  MELANGE N<sub>2</sub> (78%) ET O<sub>2</sub> (21 %)

TOUT SE FABRIQUE AU NIVEAU DE CETTE ZONE DE COMPRESSION, LES PRODUITS LOURDS DESCENDENT VITE COMME L'EAU, LES MOINS LOURDS COMME LE CO<sub>2</sub>, LES NO<sub>x</sub>, LE N<sub>2</sub>, LE O<sub>3</sub> QUI SE DECOMPOSE NATURELLEMENT EN O<sub>2</sub> DESCENDENT LENTEMENT ET ALIMENTENT NOTRE BASSE ATMOSPHERE.

A SIGNALER QUE LES PRODUITS FABRIQUES EN ABONDANCE SONT L'EAU, LE N<sub>2</sub> ET LE O<sub>3</sub> → O<sub>2</sub>

