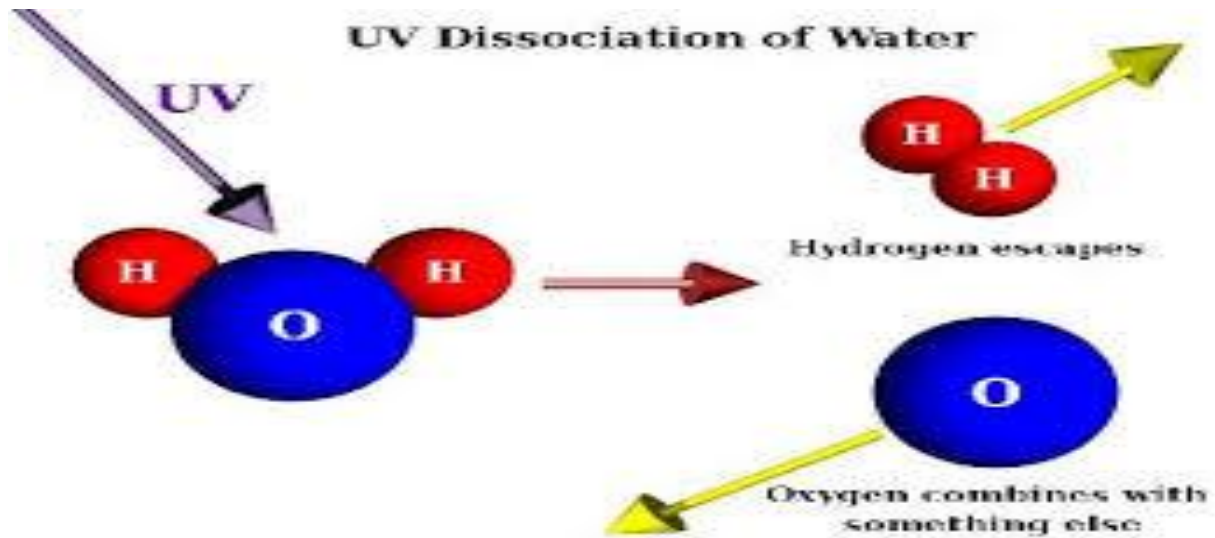


HORRI MOKHTAR
CITE CNEP
HOUNET-SAIDA-ALGERIE-20025
213 0790728135
horrimok@yahoo.fr

NOUVELLE HYPOTHESE

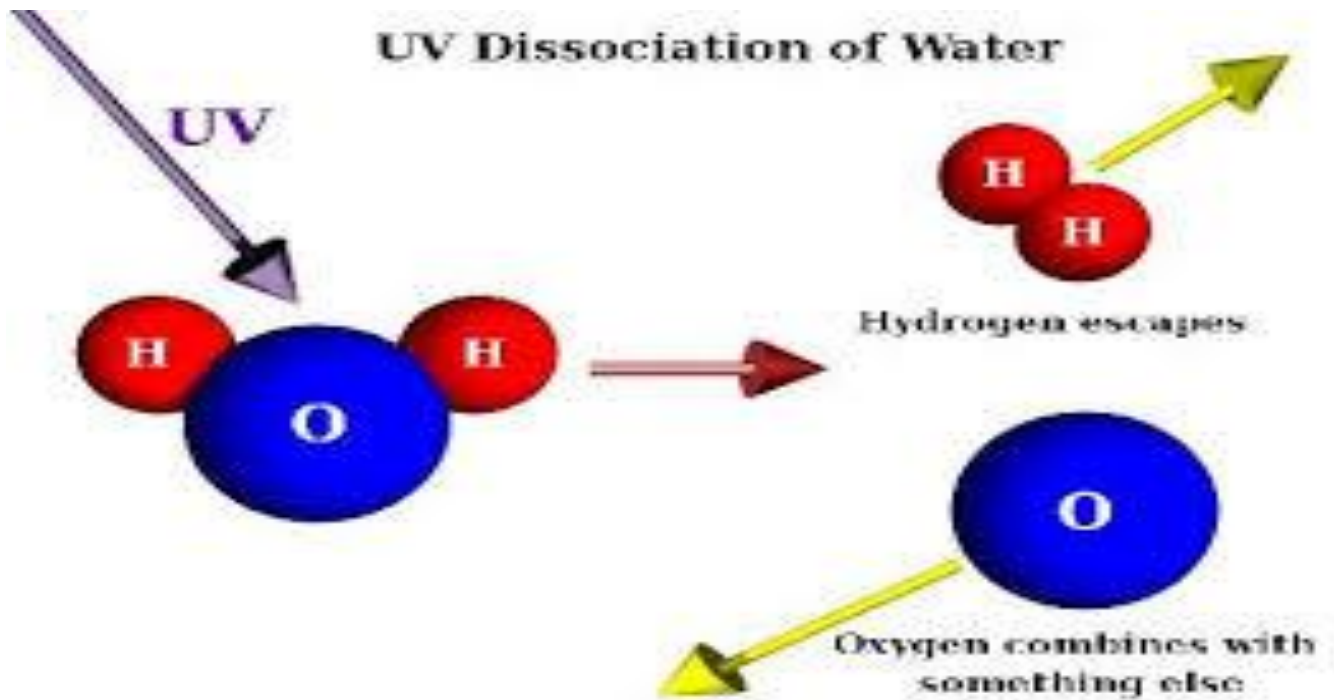


**NOUVEAUX AMENDEMENTS A LA THEORIE RELATIVE AU
CYCLE NATUREL DE L'EAU
(LE SORT CONDENSATION DE LA VAPEUR D'EAU)**

PAR

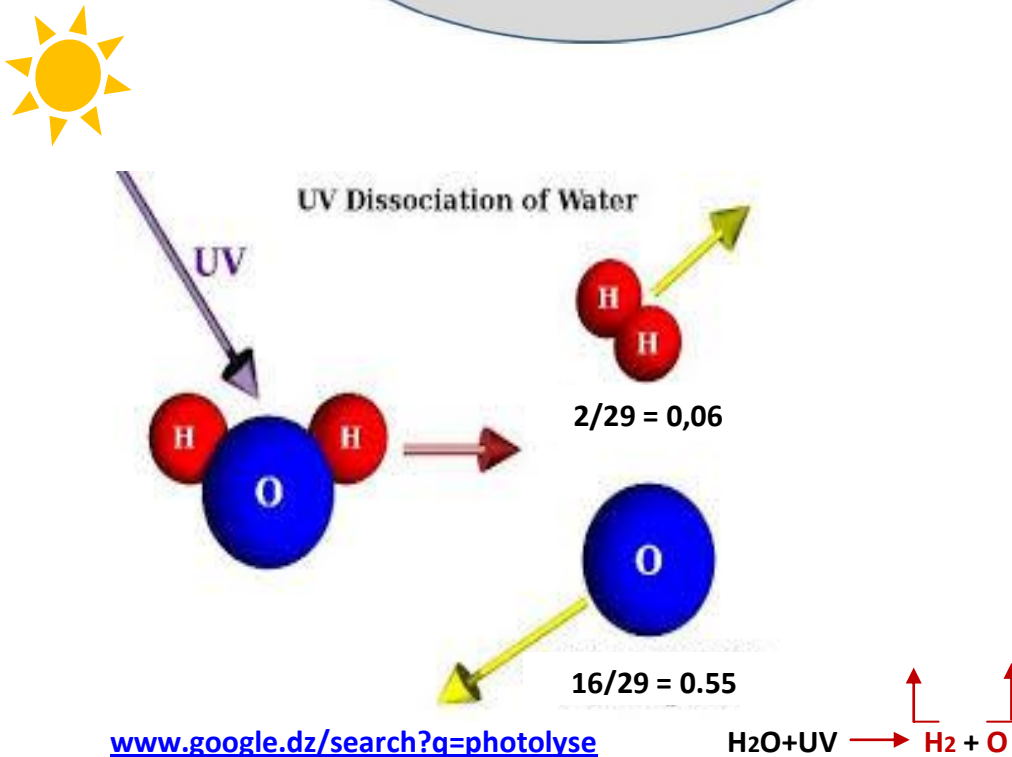
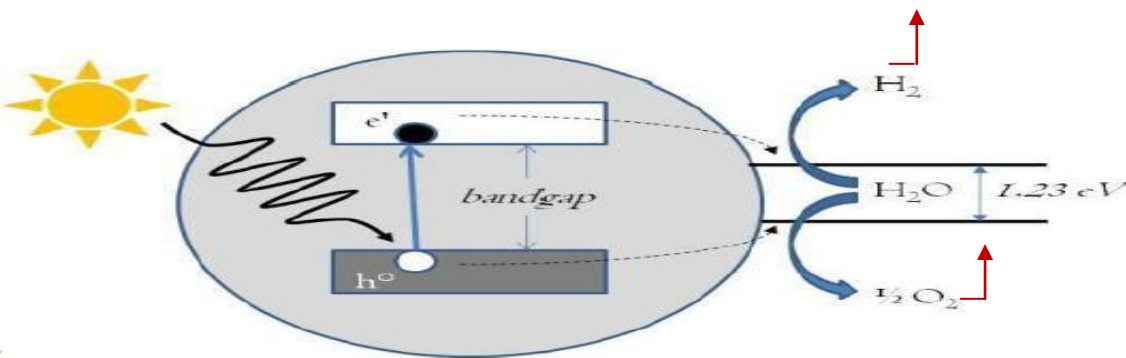
HORRI MOKHTAR

QU'EN EST-IL DE LA VAPEUR D'EAU ?

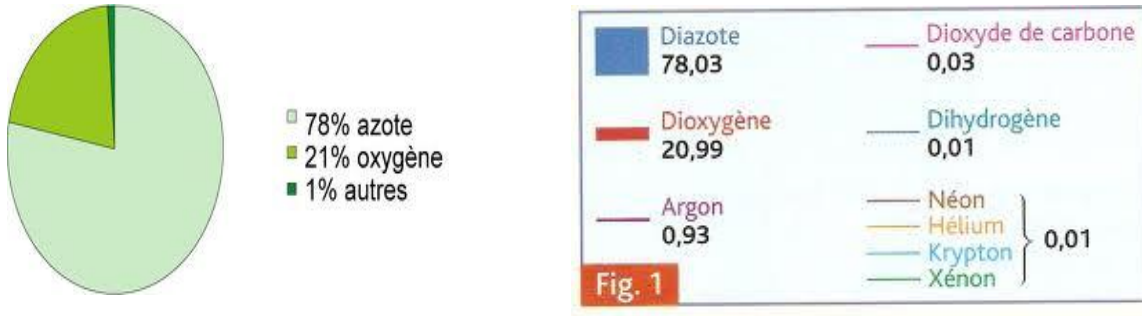


Première hypothèse

La proportion de l'humidité dans l'air quand elle atteint 100%, c'est 100% de quoi, quel est son % par rapport à celui de l'azote, de l'oxygène, des gaz rares et des aérosols divers, cela veut dire que même quand le taux d'humidité relative monte à 100%, il n'y a qu'une molécule d'eau pour quarante ou cinquante molécules, elle constituera donc environ 4% de l'air au stade brouillard, les rayons solaires la décomposent par photolyse, elle n'a jamais dépassé le stade de brouillard :



Je rappelle ici la composition de l'air pour avoir une idée sur ce que peut représenter la vapeur d'eau en %, et la densité de quelques corps qui nous serviront énormément dans le traitement du sujet :



<https://www.google.dz/search?q=composition+de+l%27air+que+nous+respirons&tbm>

DENSITE DE L'AIR: $29/29 = 1$

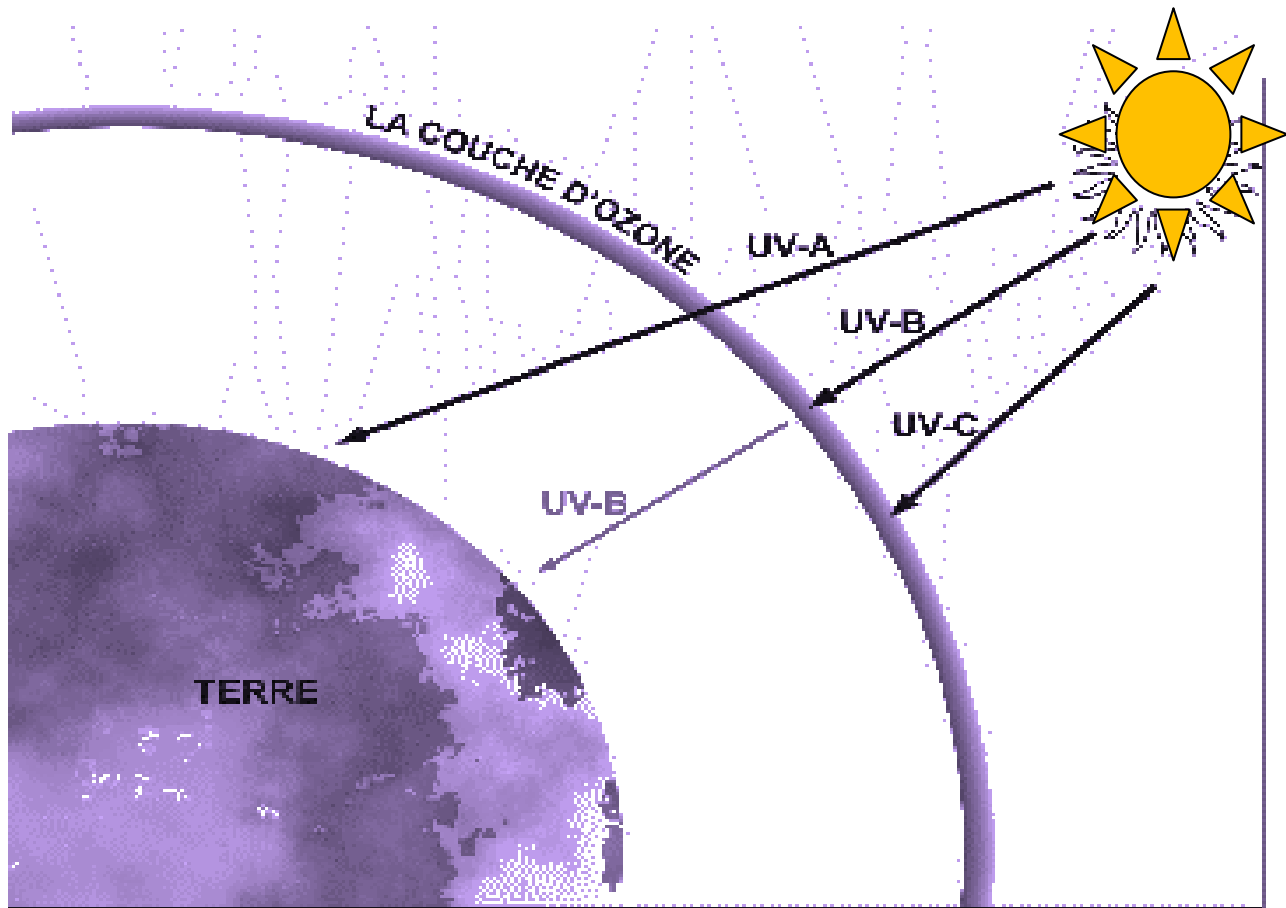
ATOMES :

DENSITE DE L'ATOME D'HYDROGENE H : $1/29 = 0,03$ PLUS LEGER QUE L'AIR
 DENSITE DE L'ATOME D'OXYGENE O: $16/29 = 0,55$ " " " "
 DENSITE DE L'ATOME D'AZOTE N: $14/29 = 0,48$ " " " "
 DENSITE DE L'ATOME DE CHLORE Cl: $35/29 = 1,20$ " " " "
 DENSITE DE L'ATOME DE SODIUM Na: $23/29 = 0,79$ " " " "

MOLECULES:

DENSITE DE LA MOLECULE D'HYDROGENE H₂ : $2/29 = 0,06$ PLUS LEGER QUE L'AIR
 DENSITE DE LA MOLECULE D'OXYGENE O₂: $32/29 = 1,10$ PLUS LOURD QUE L'AIR
 DENSITE DE LA MOLECULE D'AZOTE N₂: $28/29 = 0,96$ " " " "
 DENSITE DE LA MOLECULE DE CHLORE Cl₂: $70/29 = 2,41$ " " " "
 DENSITE DE LA MOLECULE D'EAU H₂O: $18/29 = 0,62$ " " " "
 DENSITE DE LA MOLECULE DE SODIUM Na₂O: $62/29 = 2,13$ " " " "
 DENSITE DE LA MOLECULE CHLORURE D'HYDROGENE HCl: $36/29 = 1,24$ " "
 Densité de 2 molécules d'eau 2H₂O: $36/29 = 1,24$ " " "

<https://www.google.dz/search?q=composition+de+l%27air+que+nous+respirons&tbm>



La couche d'ozone absorbe certains types de rayons ultraviolets, mais pas tous.

Les handicaps qui n'offrent aucune chance à la vapeur d'eau de s'élever au-delà du stade de brouillard sont :

- 1- sa proportion dans l'air par rapport à l'azote et à l'oxygène.
- 2- la densité de 2 molécules d'eau ($36/29 = 1,24$) plus lourdes donc que l'air car elles ont la propriété de s'attirer mutuellement pour former un assemblage indéterminé prise en compte leur agitation.
- 3- la photolyse par UV.



SYNTHESE DE L'EAU DANS L'ATMOSPHERE (FORMATION DE L'EAU DE PLUIE)

Les molécules H_2 ($2/29=0,06$) et Les atomes O ($16/29 = 0,55$) plus légers que l'air, dégagés par décomposition des eaux des océans, des mers, de la vapeur et autres s'élèvent pour monter sous forme de courants ascendants d'air chaud et sec



www.volodalen.com/13physiologie/oxygene.htm

www.ask.com/question/what-type-of-reaction-is-2NaCl-2H2O-Cl2-2NaOH-H2

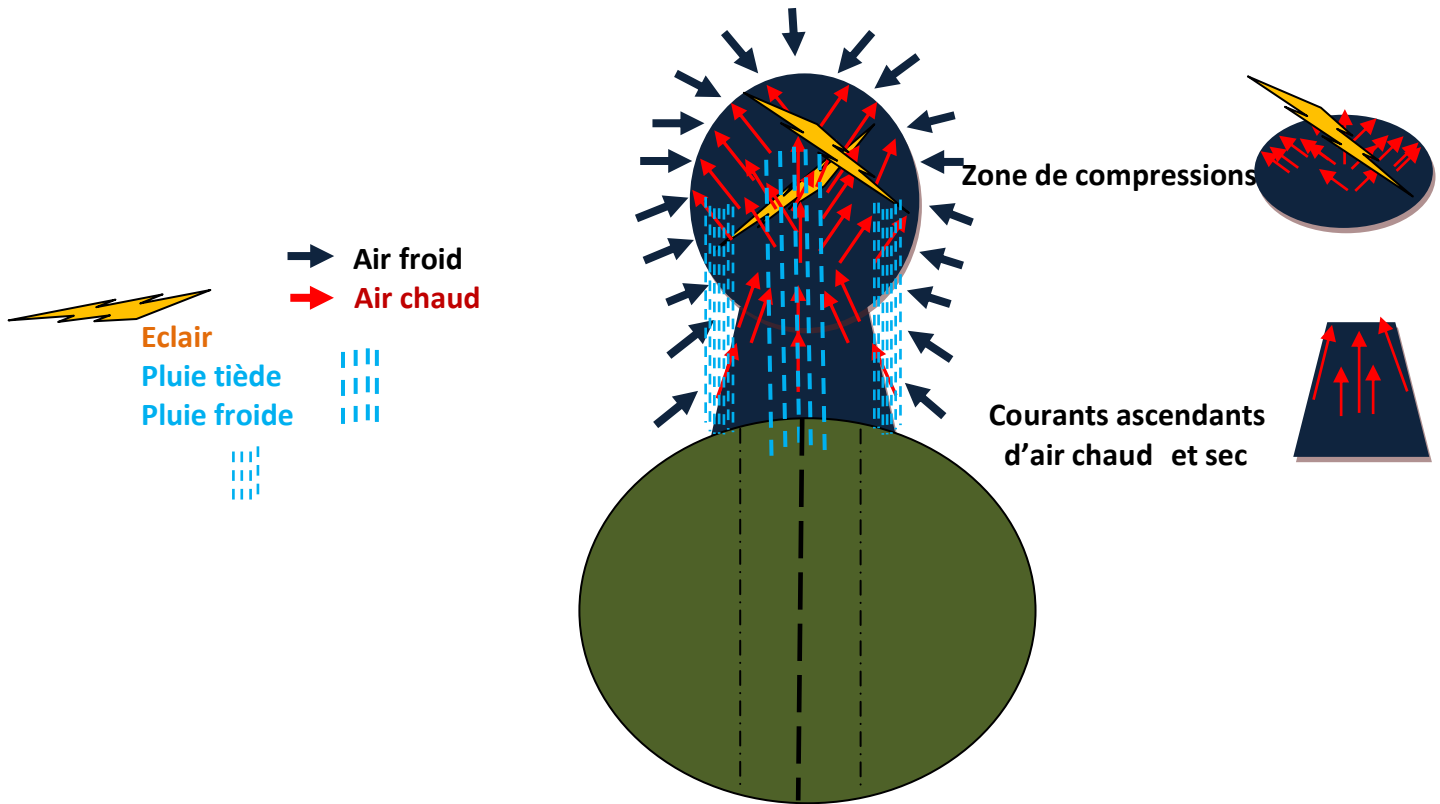
Ces courants ascendants d'air chaud et sec chargés d'hydrogène et d'oxygène se heurtent à un front froid qui les chasse vers le bas ou à la rigueur constitue une résistance à cette force mécanique montante, on assiste à l'opposition de deux forces, les deux gaz sont soumis à une compression qui en atteignant un taux déterminé et sous l'effet de frottements engendrés par leur agitation ainsi que l'intervention des rayons solaires qui ionisent les gaz, sachant également que les étincelles électriques ne manquent pas car il se produit entre 2000 à 5000 orages par seconde www.planetoscope.com/atmosphere/252-nombre-d-orages-dans-le-monde.html et chaque cellule orageuse peut provoquer plus de 100 éclairs par minute

www.astrosurf.com/luxorion/meteo-orages3-eclairs.htm,

Toutes les conditions sont alors réunies, les deux gaz se combinent dans une véritable réaction chimique explosive (la synthèse de l'eau est explosive et exothermique),

$H_2 + O + \text{compression} + \text{étincelle électrique} \rightarrow H_2O + \text{chaleur}$ (par analogie à l'expérience connue en laboratoire)

Il se forme de l'eau en grande quantité, elle tombe sous forme de pluie à grosses gouttes (pluies tièdes d'orage ou équatoriale); évidemment une grande quantité de cette eau reste en suspension sous forme de nuages qui par condensation (coalescence) formera des pluies régulières qui traversera des zones d'air froid (pluie froide), l'eau de pluie ne s'est donc jamais formée une seule fois à partir de la condensation de vapeur d'eau qui monte de la terre en tant que telle.



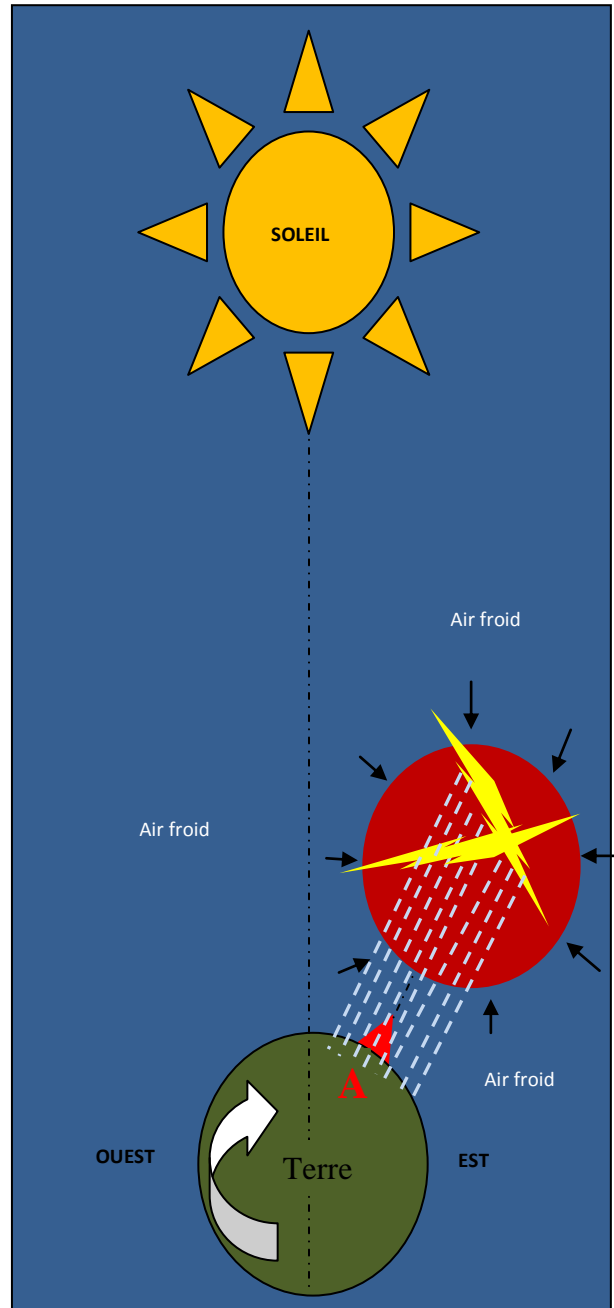
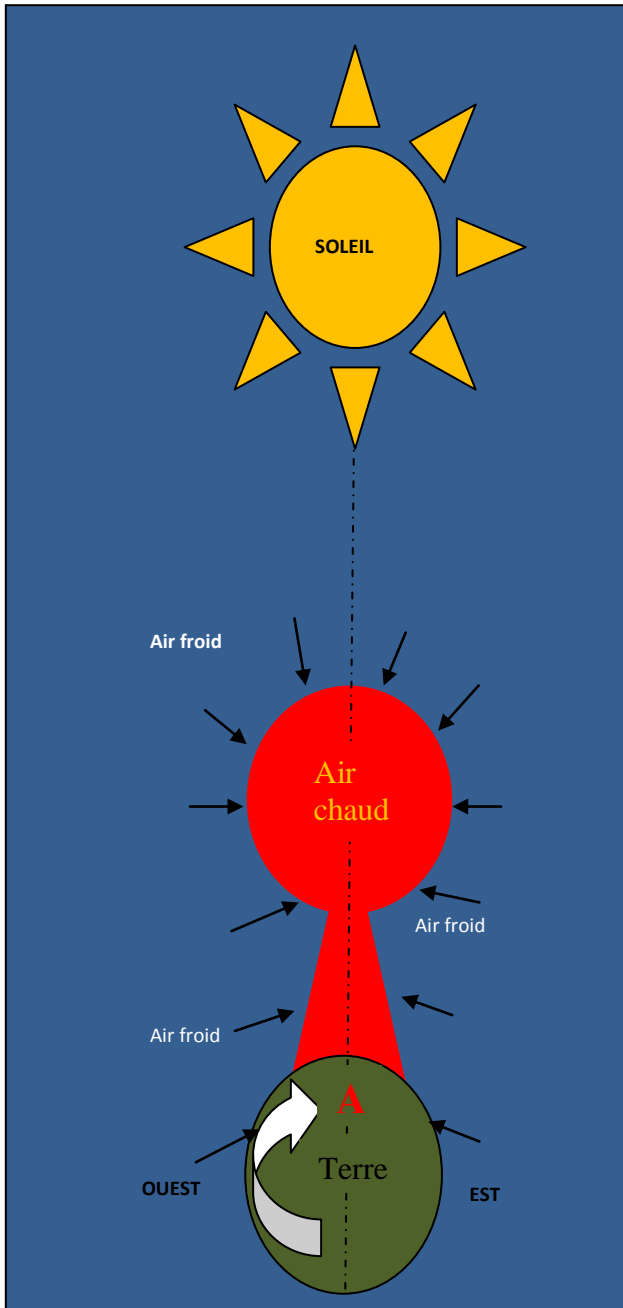
« L'ECLAIR ET LE TONNERRE » ?

On sait que la synthèse de l'eau est une réaction chimique explosive et exothermique.

Je dirais donc que :

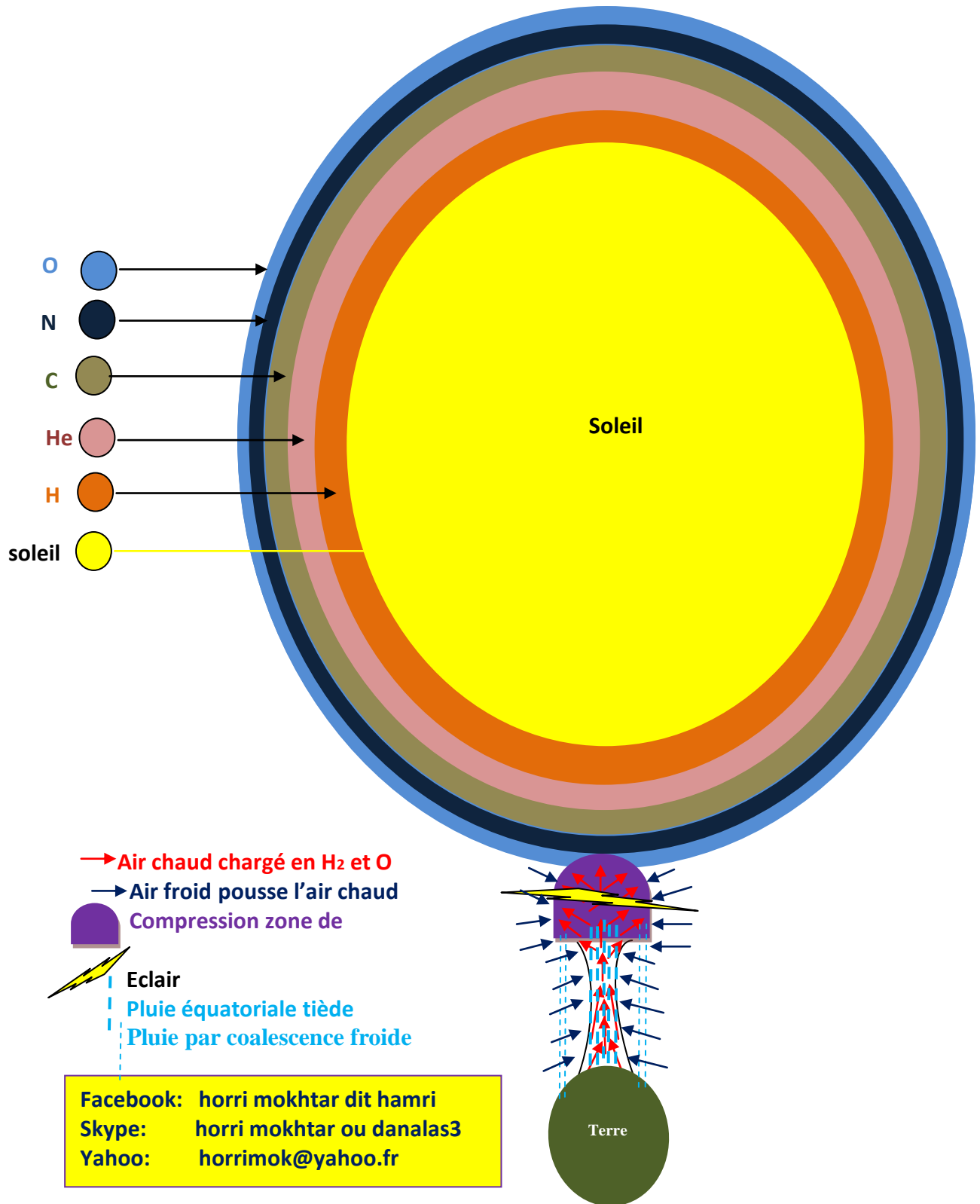
La compression du volume de mélange H_2 et O à un taux favorable déclenche leur combinaison dans une **réaction chimique explosive** (formation des H_2O) et qui dit explosion dit étincelle électrique (c'est l'éclair), la lumière de l'éclair nous parvient en premier lieu (**vitesse de la lumière** 299.792.458 m/s), ensuite le bruit de l'explosion ou tonnerre (**vitesse du son** 340 m/s inférieure donc à celle de la lumière) puis la pluie (la **vitesse de chutes** des gouttes d'eau est inférieure à celle du son) cela veut dire que l'éclair et le tonnerre sont le résultat de la réaction de combinaison, je crois qu'il nous est vraiment difficile d'imaginer un nuage négatif et un nuage positif puisque tout nuage est constitué d'eau dont les molécules sont en elle-même bipolaires, elles ont un côté négatif celui des deux doublets d'électrons de l'atome O et un côté positif celui des 2 atomes H

A est le point le plus chaud de la terre, les courants ascendants d'air chaud et sec sont les plus importants, il pénètre dans l'air froid qui le chasse de tous les cotés (l'air froid pousse l'air chaud), une fois que la terre bascule vers l'est, les courants ascendants diminuent, l'air froid renferme l'air chaud, il le comprime et au taux favorable de compression, l'hydrogène et l'oxygène se combinent dans une véritable réaction chimique explosive, il se forme de l'eau de pluie.



LORS DU DEGAZAGE DE LA PLANETE TERRE

La planète terre a connue un dégazage comme toutes les planètes, mais de par position (distance par rapport au soleil), elle vient tout juste en dessous d'une couche d'oxygène monoatomique, et toute la quantité d'hydrogène qui est venue avec elle (la terre représentait une boule de feu <http://www.emse.fr/~bouchardon/enseignement/processus-naturels/up1/web/wiki/Q%20-%20Energie%20interne%20-%20la%20chaleur%20interne%20sur%20Terre%20-%20Letellier.htm> , s'était échappée mais elle s'est confrontée à cette couche d'oxygène monoatomique et a formée toute l'eau qu'on peut trouver sur terre dans des orages inimaginables et continus (jusqu'à épuisement de l'hydrogène si l'on peut dire), constituant ainsi les océans, les mers et autres, un équilibre s'établit, puis à travers la décomposition de l'eau des océans, la quantité d'hydrogène dégagée tente toujours à s'échapper le plus près du soleil pour entretenir sa combustion mais la couche d'oxygène monoatomique l'en empêche, il s'y unit et revient sous forme de pluie car les gaz issus de l'évolution chimique s'organisent en hauteur suivant des enveloppes superposées autour du soleil, le plus léger est le plus proche.



Deuxième hypothèse

COMMENT LA DECOMPOSITION DE L'EAU SE REALISE-ELLE ?

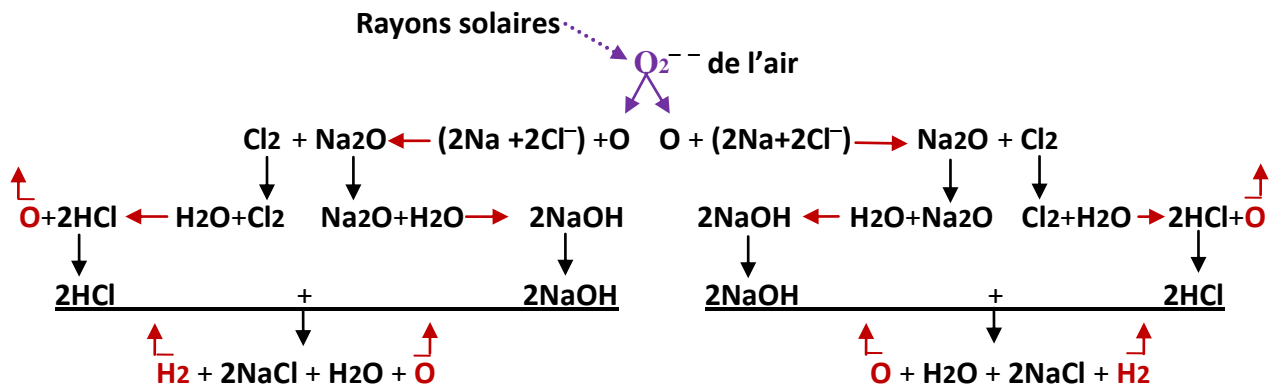
L'oxygène est connu très électronégatif, il s'ionise sous l'effet des rayonnements solaires et étant en contact permanent avec les surfaces océaniques, il réagit avec les ions Na⁺ du chlorure de sodium (NaCl) dissout dans les eaux d'océans, de mers, lacs, étangs, sol mouillé, transpiration des êtres vivants et des végétaux).

www.pourlascience.fr/ewb_pages/a/article-il-y-a-de-l-electricite-dans-l-air-19300.php

-L'électricité existe dans l'atmosphère, elle est due :

- 1- -aux frottements engendrés par l'écoulement des vents sur toutes les surfaces terrestres,
- 2- -au mouvement brownien (agitations des gaz de l'atmosphère entraînant leur ionisation),
- 3- -Aux rayonnements solaires (ionisation des gaz)

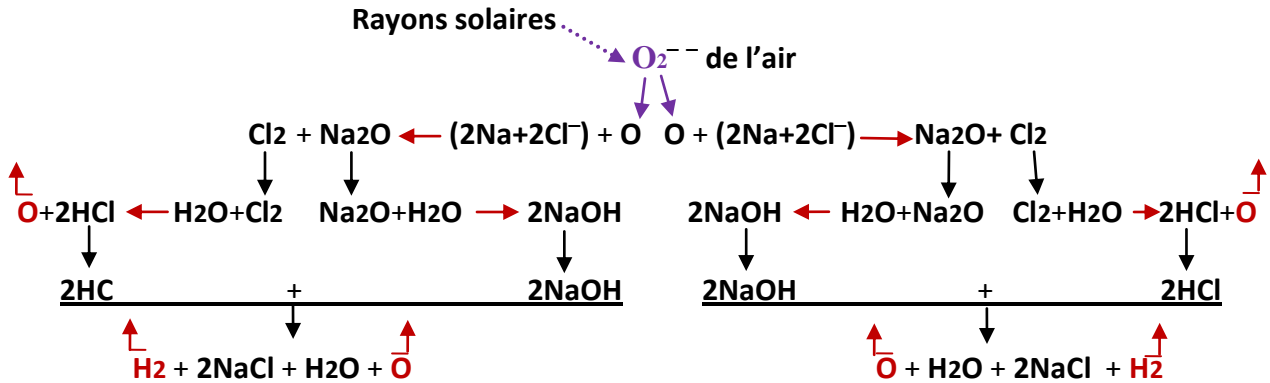
Ces indicateurs prouvent l'inévitable ionisation de l'oxygène de l'air (O₂) et donc :



La molécule O₂ qui a déclenché la réaction (dissolution dans l'eau) est restituée à l'atmosphère sous forme d'atomes O plus léger que l'air (O=16/29 = 0,55) et a provoqué la décomposition de 2 molécules d'eau, les molécules H₂ plus légères (2/29 = 0,06), O s'échappe à une vitesse de 1000m/s ou 3.600km/h (courants ascendant) pour regagner une couche dite à oxygène monoatomique qui lui est propre.

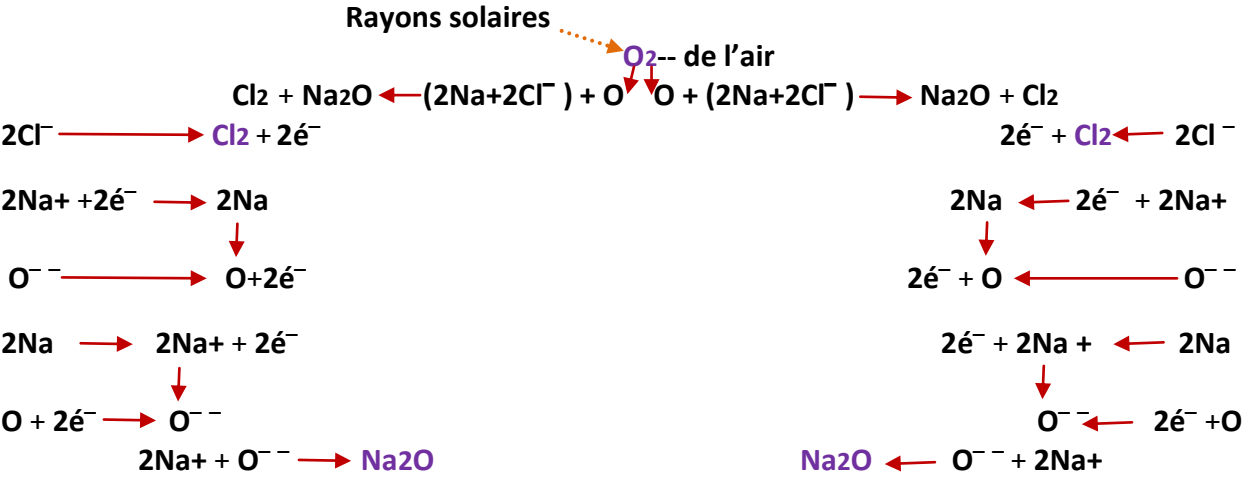
H₂ s'échappent à une vitesse de l'ordre de 2000m/s ou **7.200 km/h** pour monter au dessus de tous les gaz (courant ascendant)

DEVELOPPEMENT DES REACTIONS

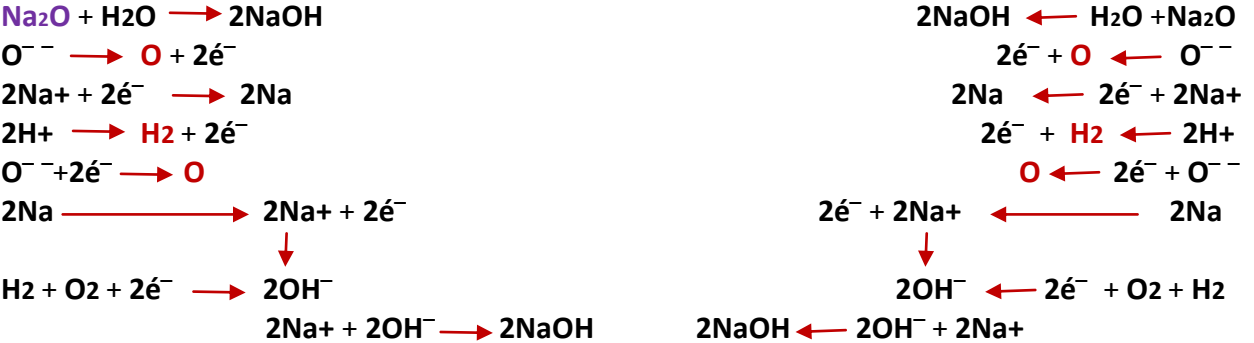


On remarque la molécule O_2 est restituée à l'atmosphère sous forme d'atomes, vous saurez pourquoi

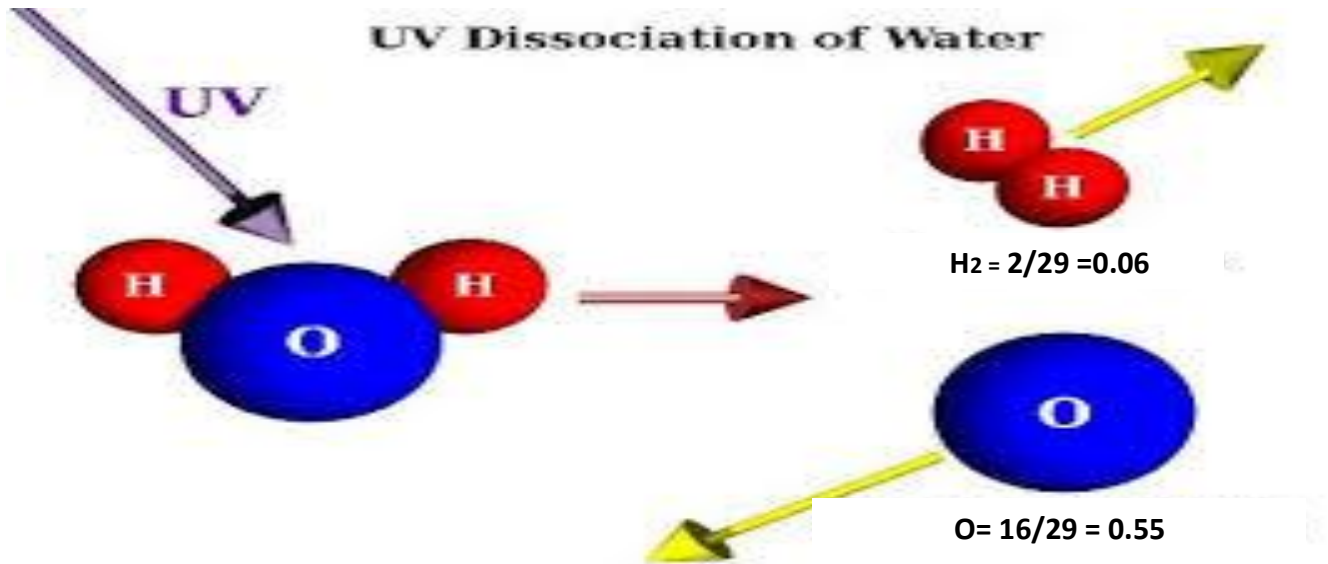
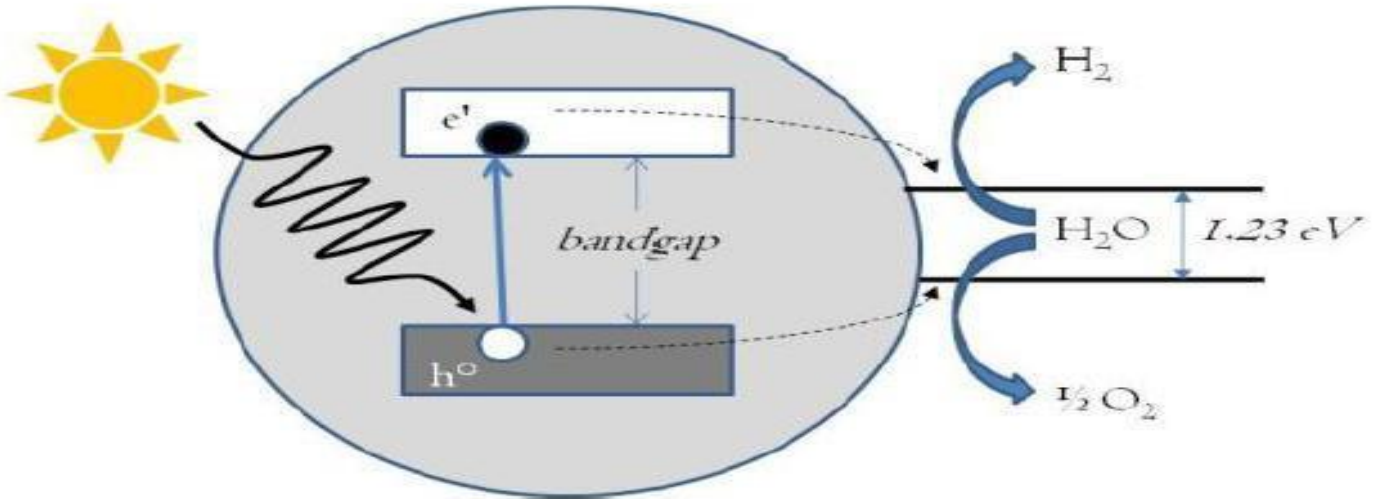
Détails de la réaction 1 :

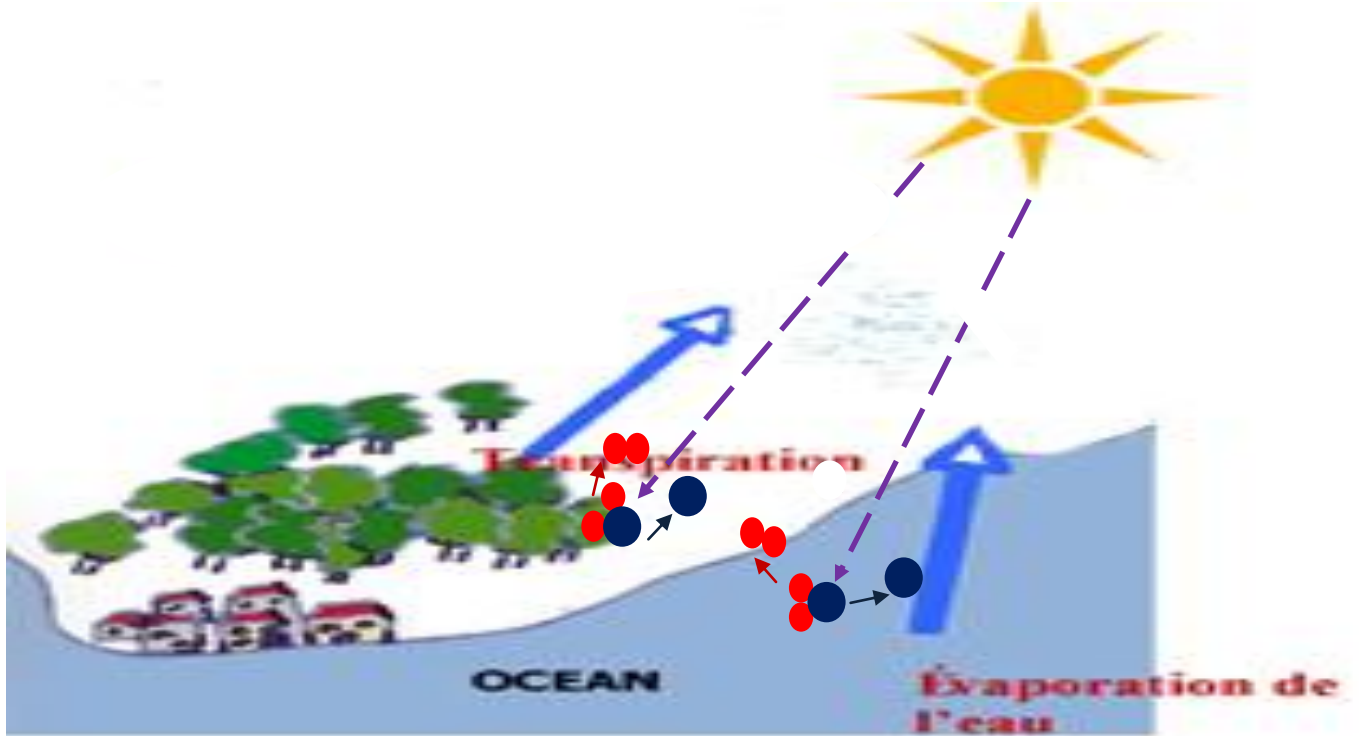


Détails de la réaction 2 : le Na_2O se dissout dans l'eau



d'eau pour quarante ou cinquante molécules, elle constitue donc environ 4% de l'air, les rayons solaires la décompose par photolyse, elle n'a jamais dépassé le stade de brouillard et de rosée.





<http://www.volodalen.com/13physiologie/oxygene.htm>

www.ask.com/question/what-type-of-reaction-is-2NaCl-2H2O-Cl2-2NaOH-H2

OU VOUDRAIS-JE DONC EN VENIR ? Vous l'avez sans doute deviné
SYNTHESE DE L'EAU DANS L'ATMOSPHERE (FORMATION DE L'EAU DE PLUIE)

Les molécules d'hydrogène H₂ dégagées des océans, des mers et autres s'élèvent pour monter au dessus de tous les gaz mais hélas, elles se heurtent à la couche d'oxygène monoatomique (O) très froide qui les en empêche de monter encore plus.

Les atomes O dégagés s'élèvent également à une vitesse de **3.600km/h** pour rejoindre la couche qui leur est propre et où toutes les conditions leur permettent d'exister en tant que tels, ils trouvent un volume d'hydrogène bloquée par cette paroi d'oxygène monoatomique.

Les 2 gaz représente ainsi un mélange, ils sont soumis à deux forces opposées de pression, l'une exercée par les courants ascendants d'air chaud montant de la terre vers l'atmosphère et la seconde par les courants d'air froid descendant de l'atmosphère vers la terre, on assiste alors à une compression entraînant une très forte agitation des deux gaz, ils sont ionisés par des frottements et des chocs, ainsi que par les rayonnements solaires, et sachant que les étincelles électriques ne manquent pas car il se produit entre 2000 à 5000 orages par seconde

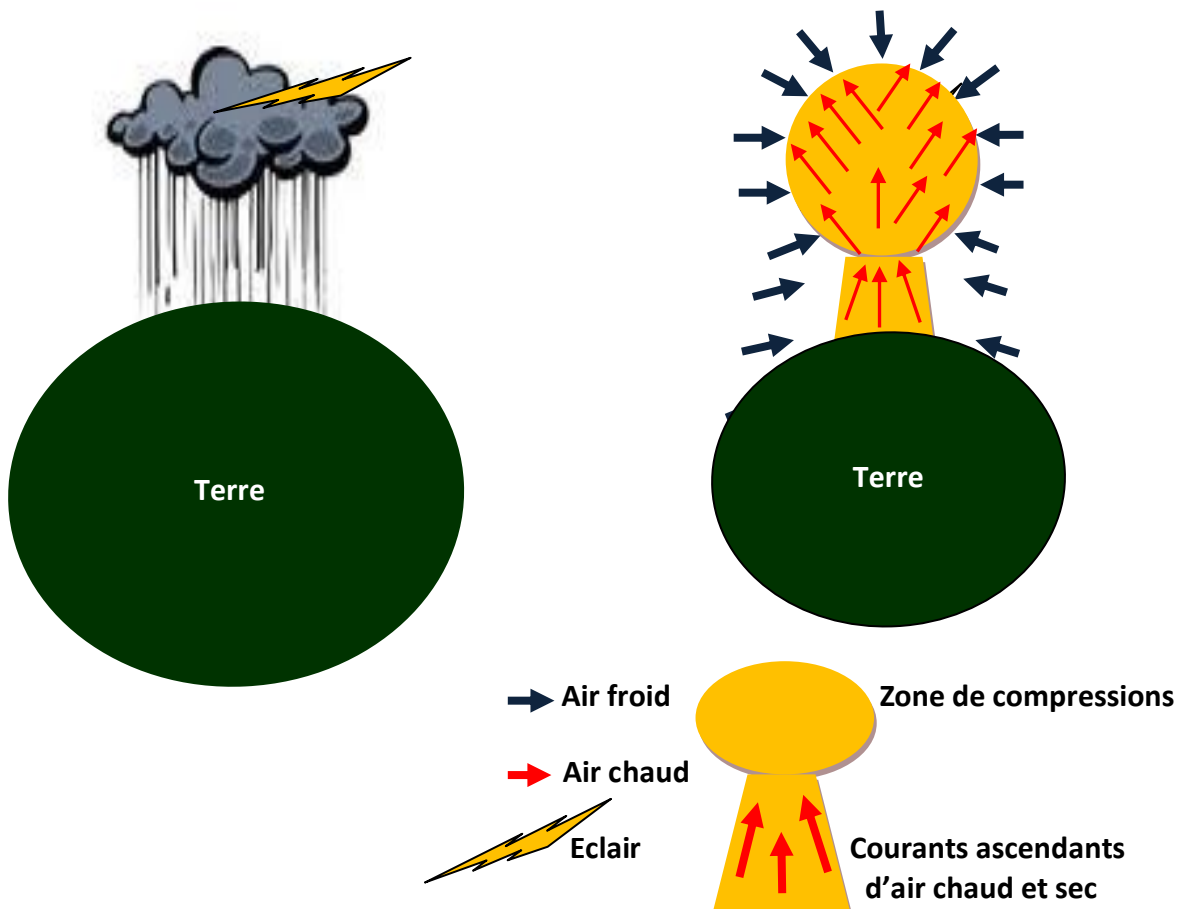
<http://www.planetoscope.com/atmosphere/252-nombre-d-orages-dans-le-monde.html> et chaque cellule orageuse peut provoquer plus de 100 **éclairs** par minute

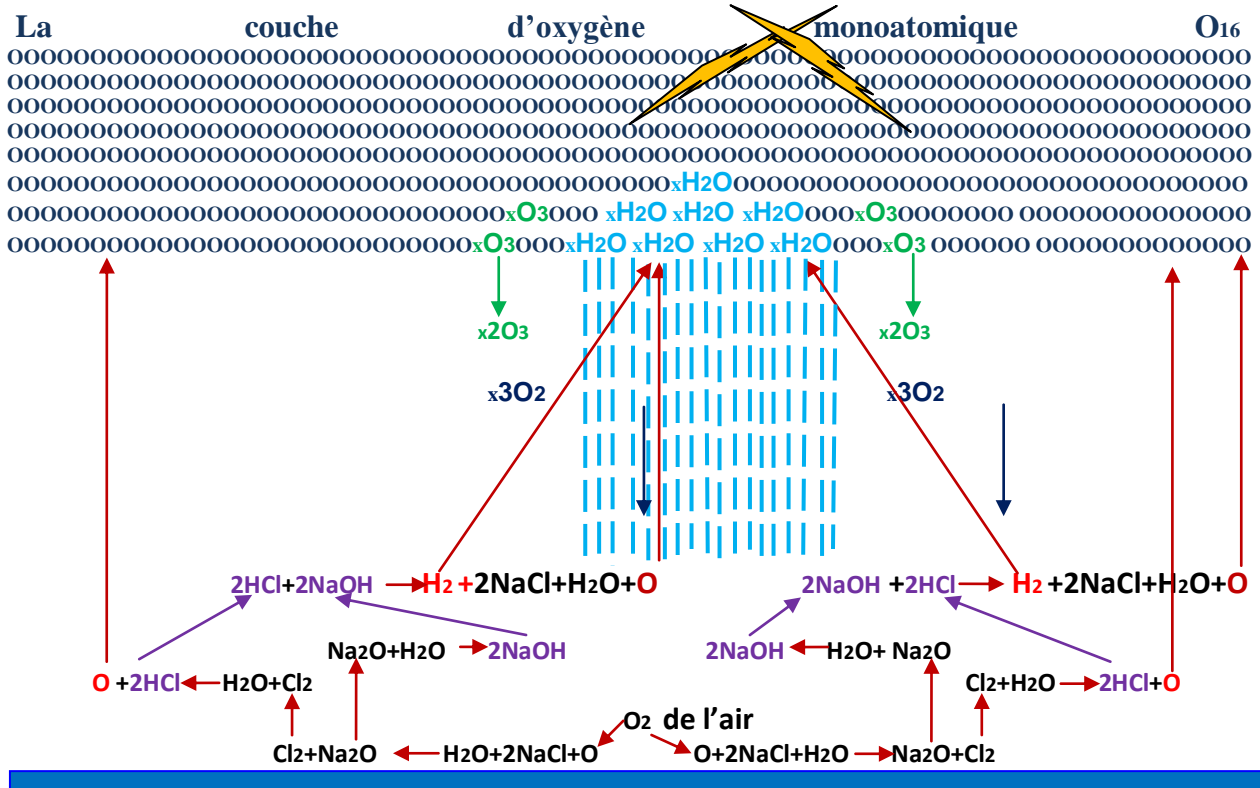
(<http://www.astrosurf.com/luxorion/meteo-orages3-eclairs.htm>),

Toutes les conditions sont donc alors réunies pour qu'il y ait une synthèse de l'eau (analogue à celle qu'on a connue au laboratoire) :



Il se forme de l'eau en grande quantité, elle tombe sous forme de pluie à grosses gouttes (pluies d'orage); évidemment une grande quantité de cette eau ainsi formée reste en suspension sous forme de nuages qui par condensation (coalescence) formera des pluies régulières (sans éclair ni tonnerre) mais l'origine de la formation de l'eau de pluie ne s'est jamais formée à partir de la condensation de vapeur d'eau qui monte de la terre en tant que telle mais à la suite d'une véritable réaction de combinaison d' H_2 et d' O





Eaux salées (océans, mers, lacs, étangs, sols mouillés, transpiration des êtres vivants et des végétaux)

ENTRE NOUS L'ECLAIR ET LE TONNERRE ?

On sait que la synthèse de l'eau est une réaction chimique explosive et exothermique.

Je dirais donc que :

Le volume de mélange ainsi comprimé à un taux de compression favorable déclenche leur combinaison dans une **réaction chimique explosive** (formation des H₂O) et qui dit explosion dit étincelle électrique (c'est l'éclair), la lumière de l'éclair nous parvient en premier lieu (**vitesse de la lumière** 299.792.458 m/s), ensuite le bruit de l'explosion (tonnerre), (**vitesse du son** 340 m/s inférieure donc à celle de la lumière) puis la pluie (la **vitesse de chutes** des gouttes d'eau est inférieure à celle du son)

L'ECLAIR

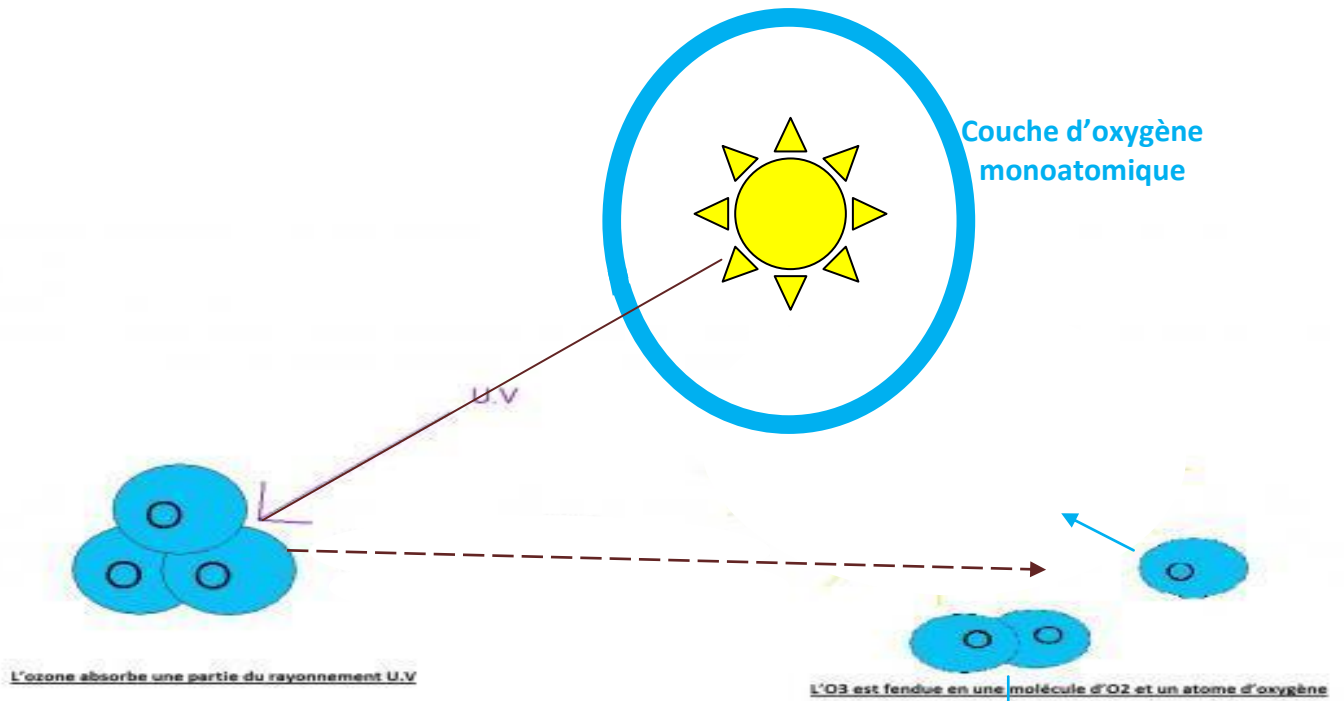
Nous avons tous appris que l'éclair résulte d'une réaction entre 2 nuages, l'un chargé d'électricité négative et l'autre d'électricité positive, or les nuages sont formés de molécules d'eau H₂O qui sont en elles même bipolaires, elles ont un coté négatif celui des deux doublets d'électrons et un coté positif celui des 2 protons H⁺, je crois qu'il nous est vraiment difficile d'imaginer un nuage négatif et un nuage positif car un nuage est constitué de la même matière que le brouillard.

REGERATION DE L'OZONE (O₃)

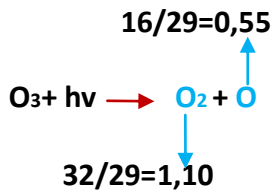
Après cette réaction exothermique, l'oxygène environnants de la couche d'oxygène monoatomique sous l'effet de la chaleur, et l'électricité émis par l'éclair, 3 atomes O s'unissent il se forme de l'ozone qui est produit comme on le sait à partir de toute étincelle ou arc électrique, il se forme donc à proximité de décharges électriques car il se produit entre 2000 à 5000 orages par seconde <http://www.planetoscope.com/atmosphere/252-nombre-d-orages-dans-le-monde.html> et chaque cellule orageuse peut provoquer plus de 100 éclairs par minute (<http://www.astrosurf.com/luxorion/meteo-orages3-eclairs.htm>) sa régénération est assurée.

REGERATION DU DIOXYDE O₂

L' on remarquera vite que notre atmosphère perd de l'oxygène(O₂)qui réagit avec le NaCl et qui est restitué à l'atmosphère sous forme d'atomes (O)qui s'échappent, maintenant comment l'oxygène (O₂) nous est fournit pour compenser ces pertes et alimenter notre atmosphère (maintient de l'équilibre de sa proportion dans l'air 20,95 %) pour cela je dis que la durée de vie des molécules d'ozone(O₃) est très courte, elles absorbent le rayonnement UV et se décomposent facilement pour redonner du dioxyde (O₂) et des atomes (O), les atomes O étant plus légers que l'air (O=16/29 = 0,55) regagnent leur couche d'oxygène monoatomique et le dioxyde (O₂) étant plus lourd que l'air(O₂=32/29=1,10) descend lentement pour alimenter notre atmosphère (je dirais même qu'il pleut en réalité) et compenser le volume qui s'est échappé en tant qu'atomes à la suite des réactions qu'on a vu.



L'équilibre de la proportion d'oxygène dans l'air 20,95 % est donc maintenu.

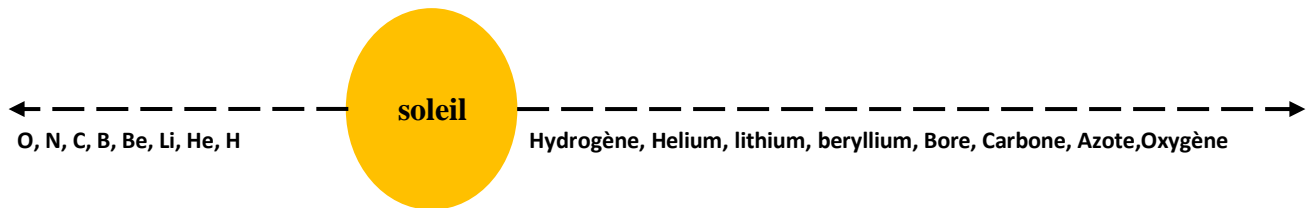


Je conclurais que l'éclair, le tonnerre, la pluie se réalise en même temps (3 en1) ensuite l'ozone et le dioxyde (2en1) La température pourrait monter considérablement (300°) par dégagement de chaleur à l'intérieur de la zone de compression et l'explosion et la formation du H₂O puis du O₃ (les deux réactions sont exothermiques), quelques liaison peuvent se réaliser comme (NO, NH₃ qui se décompose en → N₂+3H₂). Après basculement de la terre et passage de l'orage, la zone à oxygène monoatomique se referme.

Vous avez sans doute remarqué que je n'ai pas parlé d'azote, c'est parce qu'il présente une certaine inertie à réagir, il ne réagit qu'à une température de 300° pour donner du NH₃, elle n'est pas disponible au niveau de la couche atmosphérique avoisinant le sol.

LORS DU DEGAZAGE DE LA PLANETE TERRE

La planète terre a connue un dégazage comme toutes les planètes après le big-bang, mais de par position (distance par rapport au soleil), elle vient tout juste en dessous de la couche d'oxygène monoatomique, et toute la quantité d'hydrogène qui est venue avec elle (la terre représentait une boule de feu <http://www.emse.fr/~bouchardon/enseignement/processus-naturels/up1/web/wiki/Q%20-%20Energie%20interne%20-%20la%20chaleur%20interne%20sur%20Terre%20-%20Letellier.htm>), s'était échappée mais elle s'est confrontée à cette couche d'oxygène monoatomique et a formée toute l'eau qu'on peut trouver sur terre dans des orages inimaginables et continus (jusqu'à épuisement de l'hydrogène si l'on peut dire), constituant ainsi les océans, les mers et autres, un équilibre s'établit, puis à travers la décomposition de l'eau des océans, la quantité d'hydrogène dégagée tente toujours à s'échapper le plus près du soleil pour entretenir sa combustion mais la couche d'oxygène monoatomique l'en empêche, il s'y unit et revient sous forme la pluie car les gaz issus de l'évolution chimique s'organisent en hauteur suivant des enveloppes superposées autour du soleil, le plus léger est le plus proche.



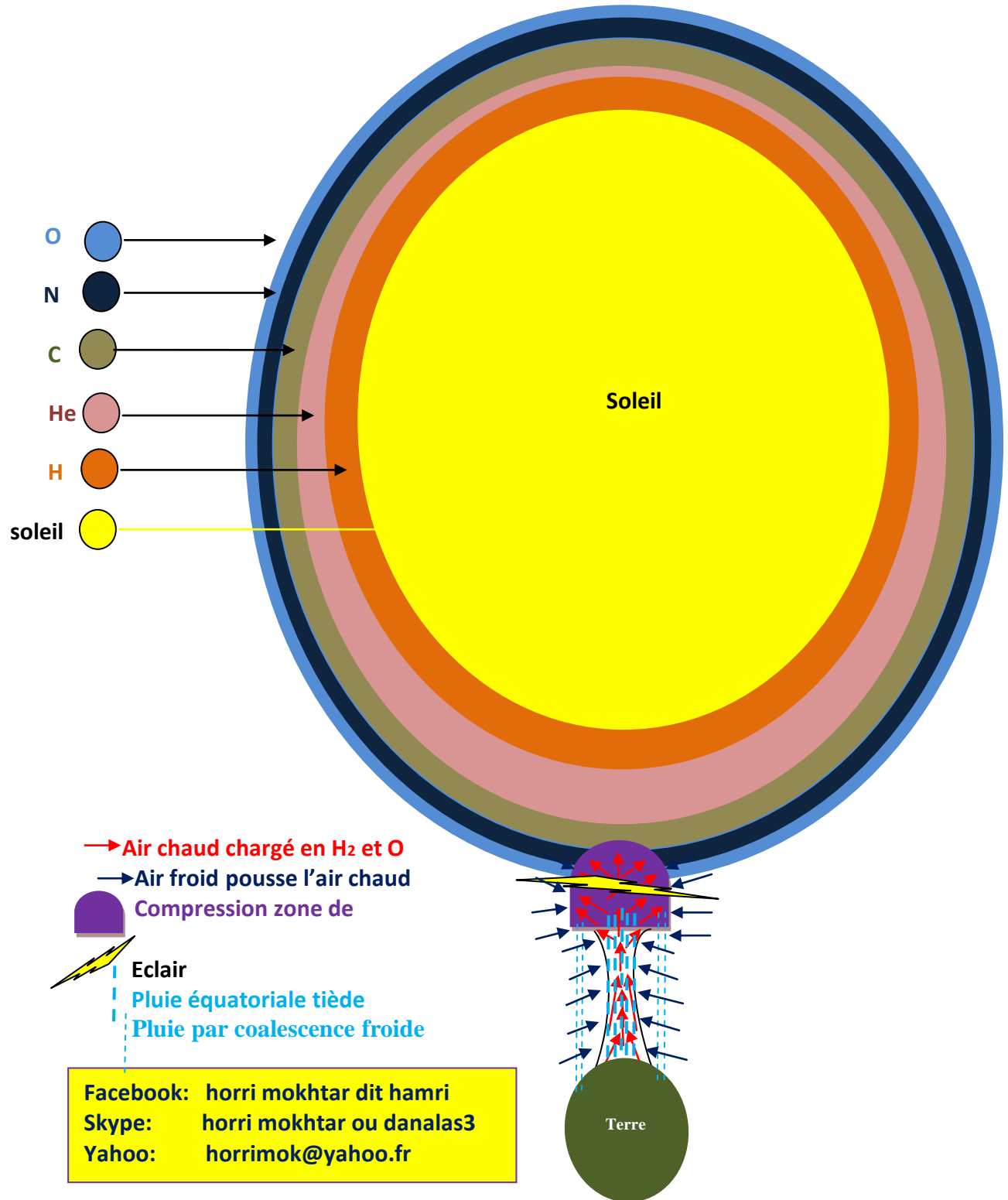
LA COUCHE D'OXYGENE MONOATOMIQUE PERMET LA FORMATION DE L'EAU AVEC L'HYDROGENE QUI EST MONTE ET DE L'OZONE

LA DECOMPOSITION DE L'OZONE ALIMENTE NOTRE BASSE ATMOSPHERE EN O2 ET LA COUCHE D'OXYGENE MONOATOMIQUE EN O

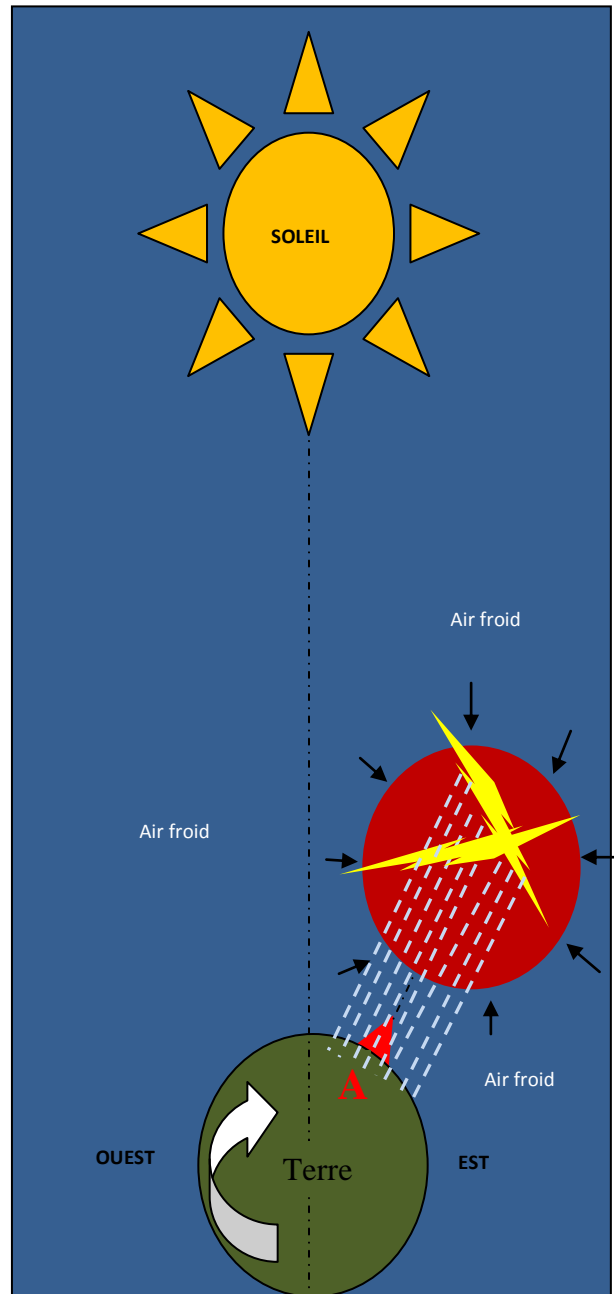
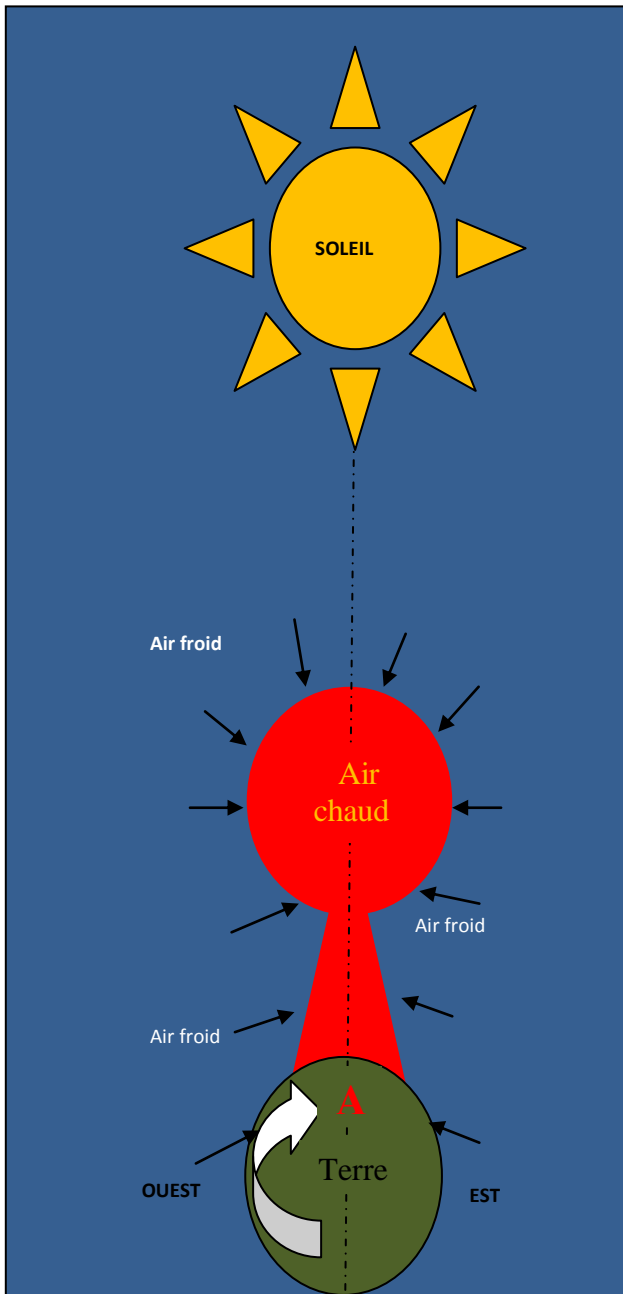
LA DECOMPOSITION DE L'EAU COMPENSE L'OXYGENE O DEVORE PAR FORMATION DE L'EAU ET DE L'OZONE A LA COUCHE D'OXYGENE MONOATOMIQUE

Rien ne se crée, rien ne se perd, tout se transforme a dit ANTOINE LAURENT DE LAVOISER

Facebook: horri mokhtar dit hamri Skype: horri mokhtar ou danalas3 Yahoo: horrimok@yahoo.fr

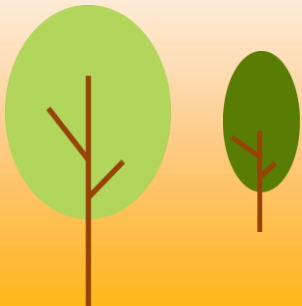
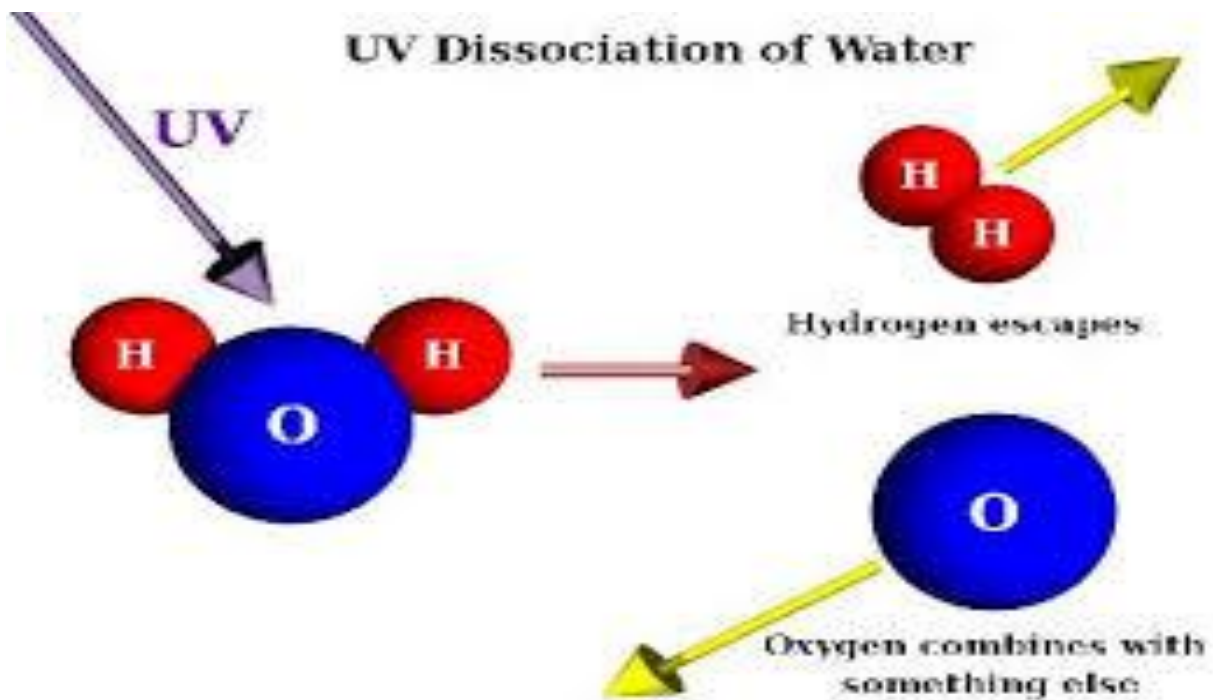


A est le point le plus chaud de la terre, les courants ascendants d'air chaud et sec sont les plus importants, il pénètre dans l'air froid qui le chasse de tous les cotés (l'air froid pousse l'air chaud), une fois que la terre bascule vers l'est, les courants ascendants diminuent, l'air froid renferme l'air chaud, il le comprime et au taux favorable de compression, l'hydrogène et l'oxygène se combinent dans une véritable réaction chimique explosive, il se forme de l'eau de pluie.



THEORY (EVAPORATION-CONDENSATION RAIN) ERRONEOUS WHAT THE STEAM?

BY HORRI MOKHTAR



Horri Mokhtar
5, cité CNEP Hounet
SAIDA -20025-ALGERIE
(213) 048453305
horrimok@yahoo.fr

RAINWATER IS FORMED BY CHEMICAL REACTION ITSELF IN THE ATMOSPHERE

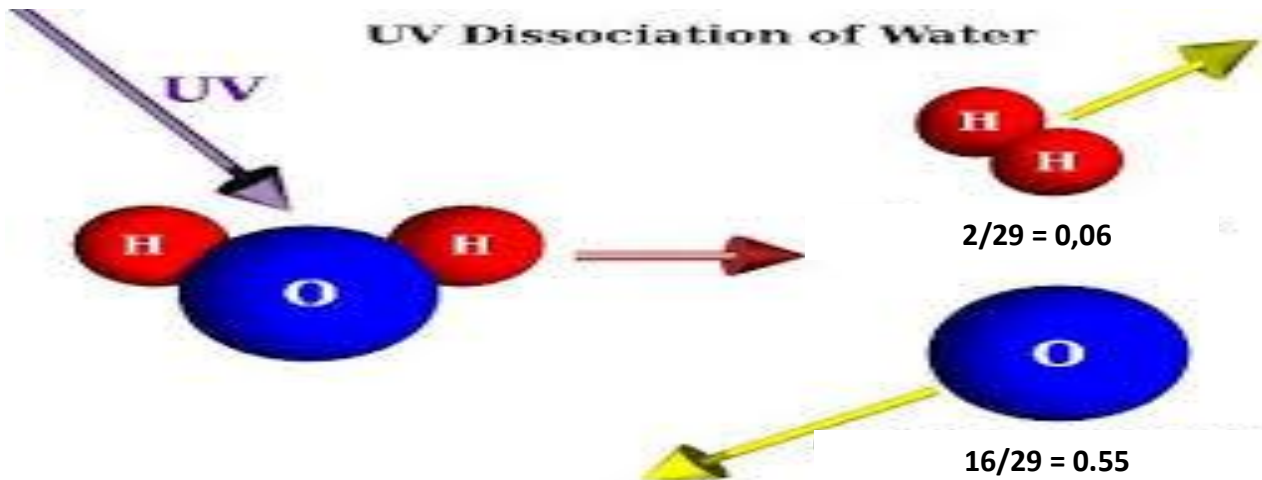
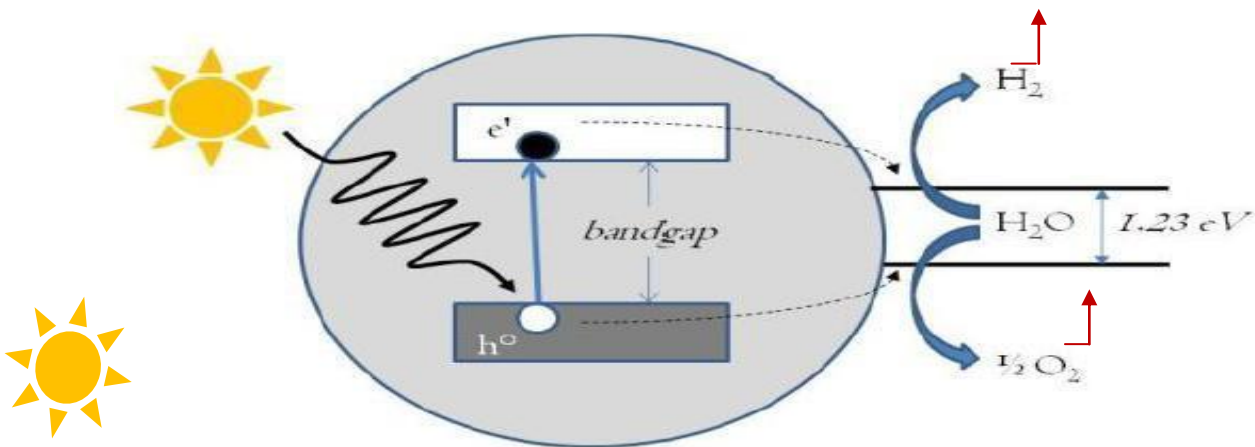
by

Horri Mokhtar



First hypothesis
WHAT THE STEAM?

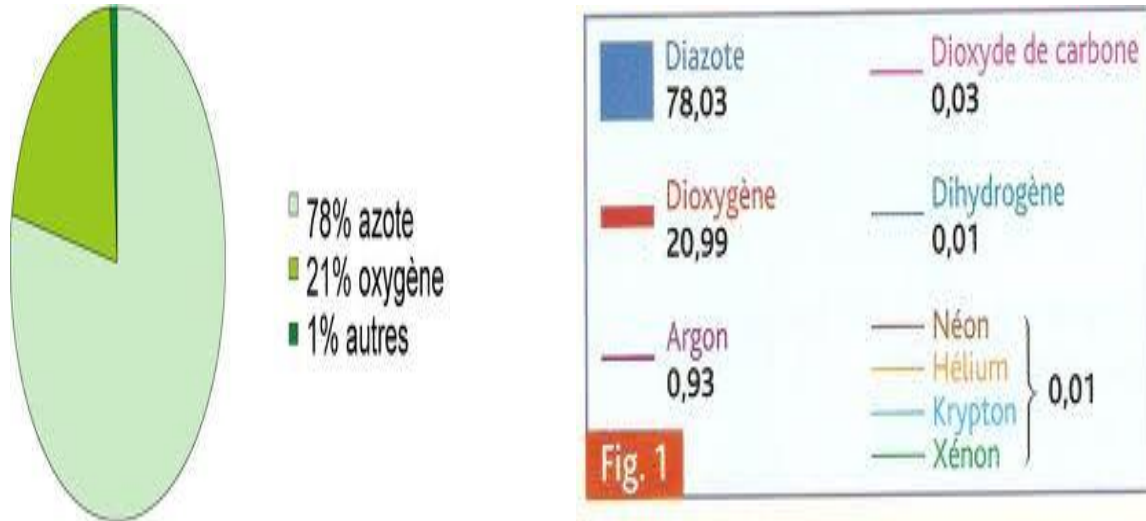
The proportion of moisture in the air when it reaches 100%, that is 100% of what, what is the% compared to that of nitrogen, oxygen, noble gases and various aerosols, this means that even when the relative humidity increases to 100%, there is one molecule of water for forty or fifty molecules, therefore it will be about 4% of the air mist stage, sunlight decompose by photolysis, it has never gone beyond fog:



www.google.dz/search?q=photolyse



I recall here the composition of the air to get an idea on what may be the water vapor% and the density of some body who will use heavily in the treatment of the subject:



<https://www.google.dz/search?q=composition+de+l%27air+que+nous+respirons&tbm>

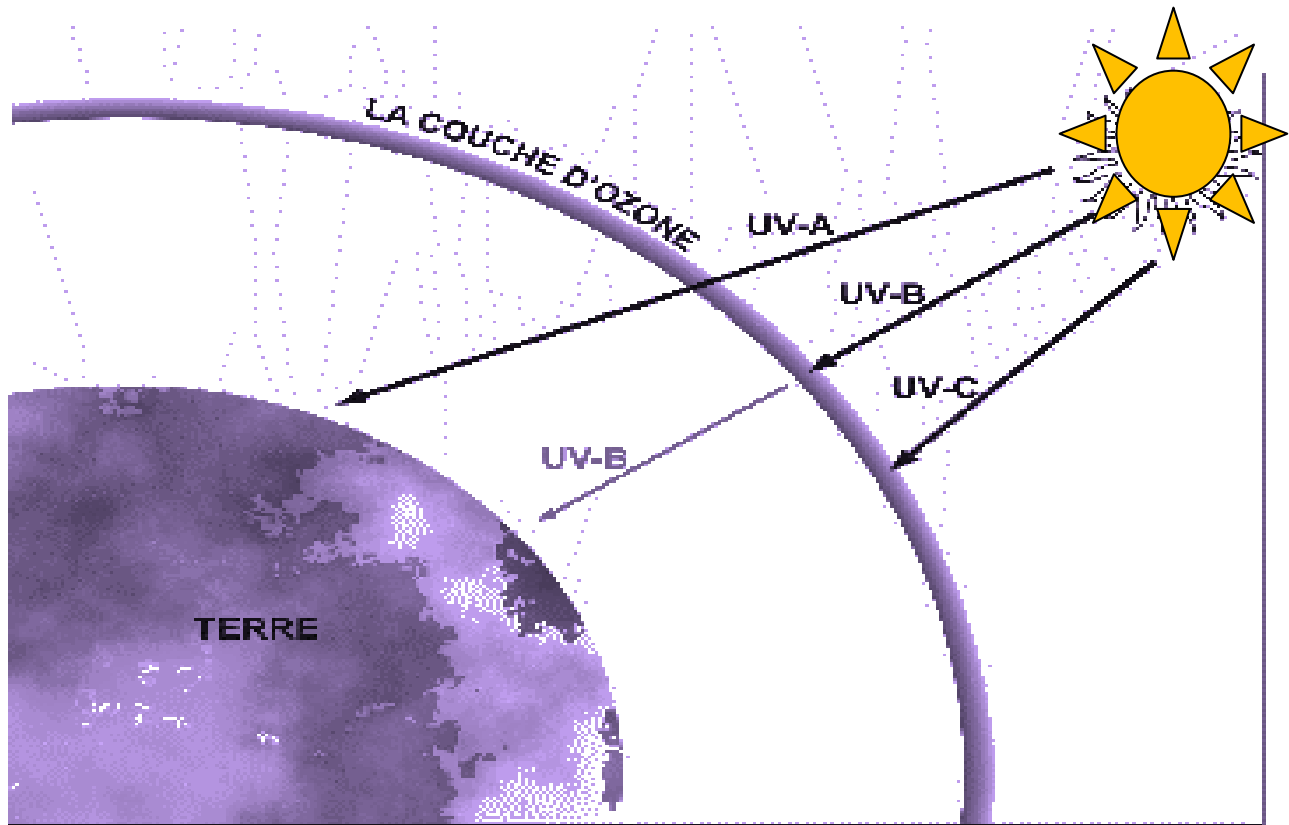
DENSITY OF AIR: $29/29 = 1$

ATOMS:

Density of hydrogen atom H: $1/29 = 0.03$ lighter than air
 Density of oxygen atom O: $16/29 = 0.55$ " " "
 Density of nitrogen atom N: $14/29 = 0.48$ " " "
 Density of chlorine atom Cl: $35/29 = 1.20$ " " "
 Density of sodium atom Na: $23/29 = 0.79$ " " "

MOLECULES:

Density of hydrogen molecule H_2 : $2/29 = 0.06$ lighter than air
 Density of oxygen molecule O_2 : $32/29 = 1.10$ heavier than air
 Density of nitrogen molecule N_2 : $28/29 = 0.96$ " " "
 Density of chlorine molecule Cl_2 : $70/29 = 2.41$ " " "
 Density of water molecule H_2O : $18/29 = 0.62$ " " "
 Density of sodium molecule Na_2O : $62/29 = 2.13$ " " "
 Density of molecule hydrogen chloride HCl : $36/29 = 1.24$ " " "
 Density of 2 molecules of water $2H_2O$: $36/29 = 1.24\%$ " " "



La couche d'ozone absorbe certains types de rayons ultraviolets, mais pas tous.

Disabilities that offer no chance for water vapor to rise beyond the stage of fog:

- 1 - Its proportion in the air with respect to nitrogen and oxygen.
- 2 - Density of 2 molecules of water ($36/29 = 1.24$) heavier than air so as they have the property of attracting each other to form an assembly undetermined consideration agitation.
- 3 - UV photolysis.



SYNTHESIS OF WATER IN THE ATMOSPHERE (FORMATION OF RAINWATER)

H_2 molecules ($2/29 = 0.06$) and O atoms ($16/29 = 0.55$) lighter than air, generated by decomposition of water in oceans, seas, steam and other s' amounted to mount in the form of updrafts of warm, dry air



www.volodalen.com/13physiologie/oxygene.htm

www.ask.com/question/what-type-of-reaction-is-2NaCl-2H2O-Cl2-2NaOH-H2

These updrafts of warm air and dry charged hydrogen and oxygen face a cold front plows down or possibly is this rising resistance to mechanical force, there is the opposition of two forces, the two gases are subjected to compression achieving a specified rate and due to friction caused by their agitation and intervention solar rays ionize the gas, also knowing that electric sparks do not fail because occurs between 2000-5000 storms per second

www.planetoscope.com/atmosphere/252-nombre-d-orages-dans-le-monde.html

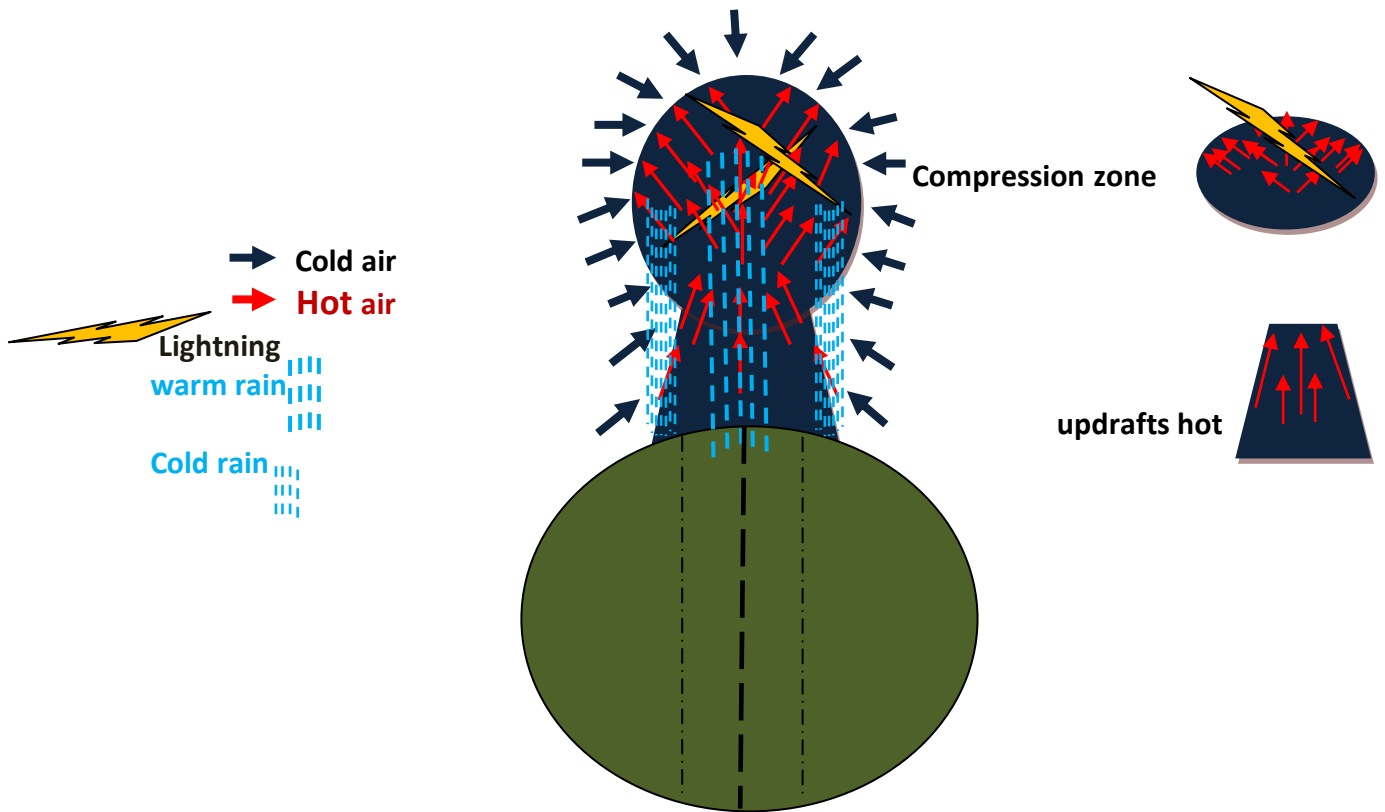
and each storm cell can cause more than 100 flashes per minute

www.astrosurf.com/luxorion/meteo-orages3-eclairs.htm),

All conditions are met then the two gases combine in a real explosive chemical reaction (synthesis of water is exothermic and explosive)

$H_2 + O + \text{compression} + \text{electric spark} \rightarrow H_2O + \text{heat}$ (by analogy with the known laboratory experiment)

This form of water in large quantities, it falls as rain in large drops (warm equatorial storm or rain); obviously a large amount of water that remains in suspension in the form of clouds by condensation (coalescence) form regular rains that cross areas of cold air (cold rain), rain water has therefore never once formed from the condensation of water vapor that rises from the earth as such.

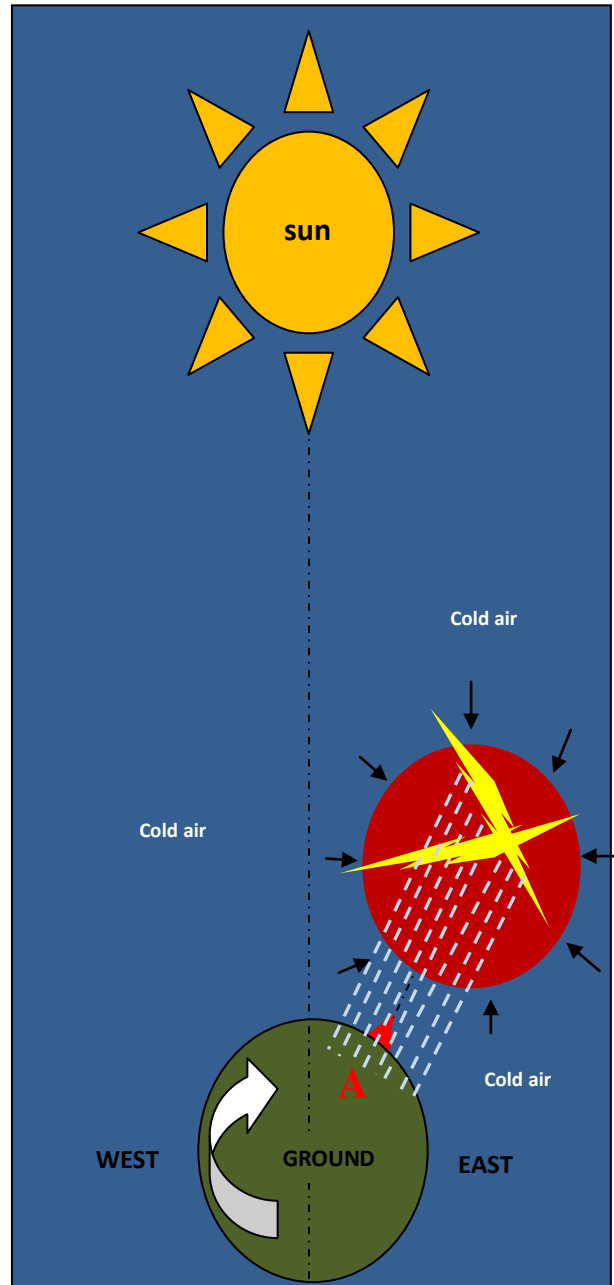
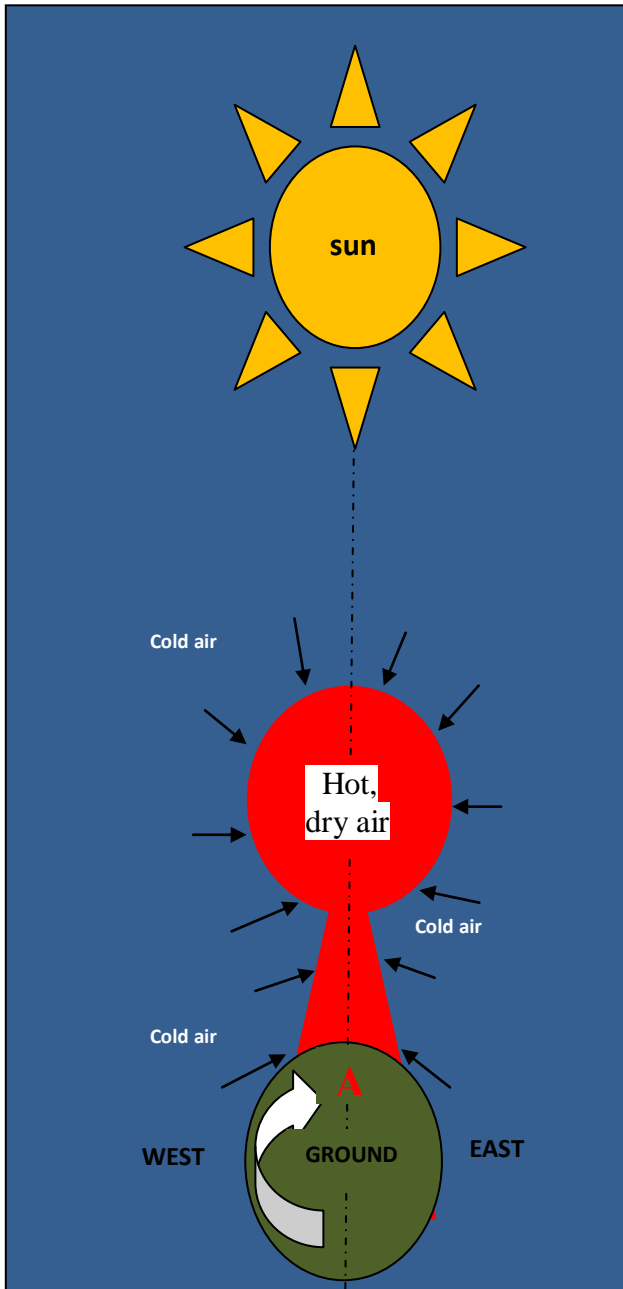


"The lightning and thunder"?

It is known that the synthesis of water is exothermic and explosive chemical reaction. So I would say:

Compression volume mixture of H_2 and O at a favorable rate triggers their combination in an explosive chemical reaction (formation of H_2O) and said explosion said electric spark (ie lightning), the light flash reaches us first (speed of light $299,792,458 \text{ m / s}$), then the sound of the explosion or thunder (speed of sound 340 m / s less so than light) then rain (speed falls drops of water is less than that of sound) it means that the thunder and lightning are the result of the combination reaction, I think we really hard to imagine a negative and a positive cloud since all cloud is composed of water, whose molecules are bipolar itself, they have the negative side of the two electron doublets O atom and a positive side of the two H atoms

A is the hottest spot on earth, the updrafts of warm and dry air are the most important, it enters the cold air chases of all sides (cold air pushes the hot air) once the earth tilts is updrafts reduce the air cold contains hot air, compresses it and favorable compression ratio, the hydrogen and oxygen combine into a real explosive chemical reaction, is formed from rain water.

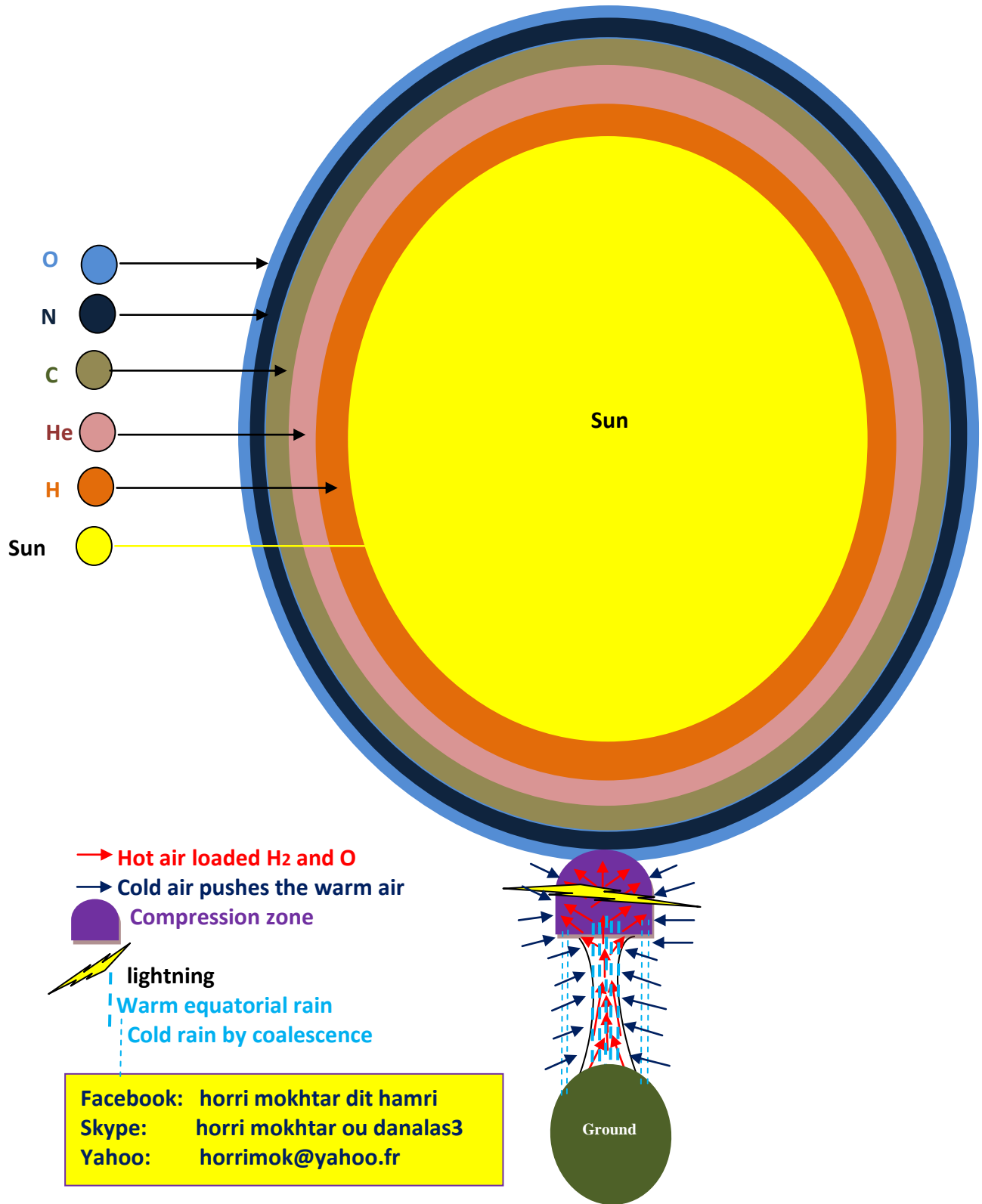


WHEN DEGASSING PLANET EARTH

The planet earth known as degassing all the planets, but by position (distance from the sun), it was just below a layer of monatomic oxygen, and all the amount of hydrogen that came with (earth was a ball of fire

<http://www.emse.fr/~bouchardon/enseignement/processus-naturels/up1/web/wiki/Q%20-%20Energie%20interne%20-%20la%20chaleur%20interne%20sur%20Terre%20-%20Letellier.htm> ,

Had escaped but she is facing this layer of monatomic oxygen and formed all the water you can find on earth in unimaginable and continuous storms (while hydrogen if we can say), thus constituting the oceans, seas and other, a balance is established, then through the decomposition of water in the oceans, the amount of hydrogen released is still trying to escape the closer to the sun to sustain combustion but the monatomic oxygen layer prevents him, he is united and returns as rain because the gases from the chemical evolution are organized in height according envelopes stacked around the sun, lighter is the closest.



Second hypothesis

HOW THE DECOMPOSITION OF WATER TO REALISE IT?

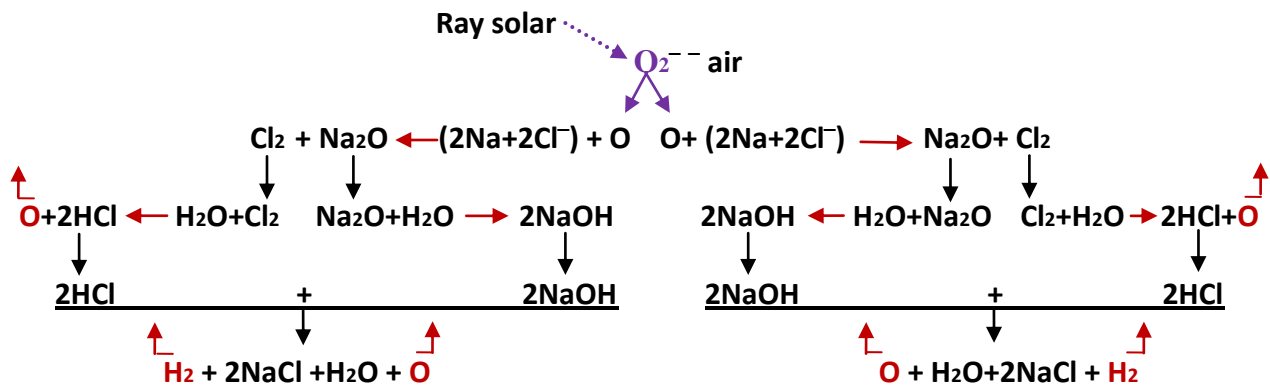
Oxygen is known very electronegative, it ionizes under the effect of solar radiation and being in constant contact with the ocean surface, it reacts with the Na⁺ ions of sodium chloride (NaCl) dissolved in the waters of the oceans, seas, lakes, ponds, wet, sweaty living beings and plants).

www.pourlascience.fr/ewb_pages/a/article-il-y-a-de-l-electricite-dans-l-air-19300.php

-The power exists in the atmosphere, it is due to:

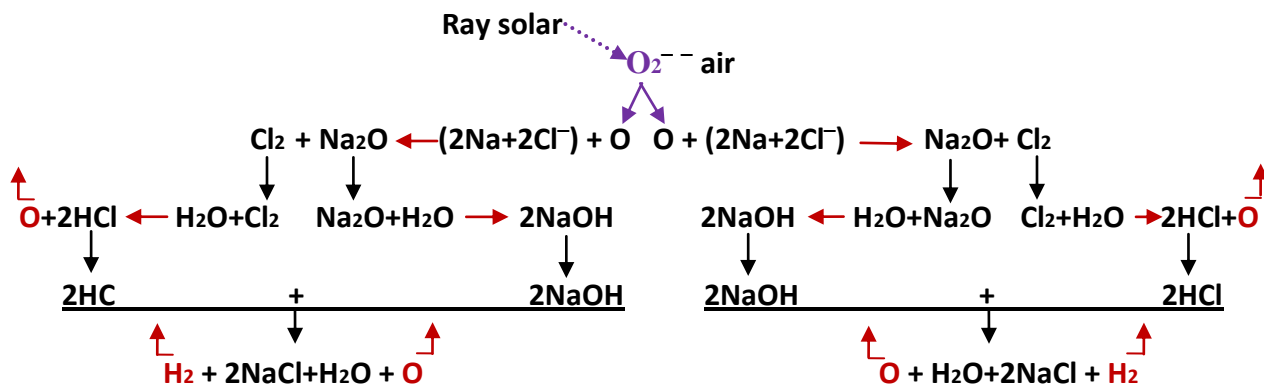
- 1 - the friction generated by the flow of the winds on all land surfaces,
- 2 - Brownian movement (agitation of atmospheric gases causing them ionization)
- 3 - For the solar radiation (ionization of gases)

These indicators show the unavoidable ionisation of the oxygen (O₂) and therefore:



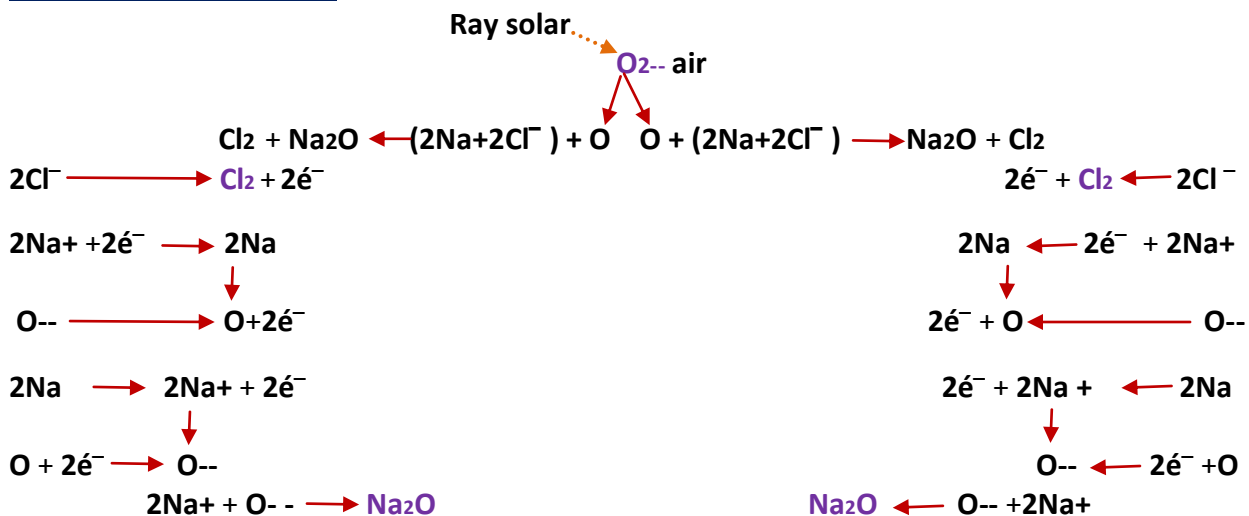
O₂ molecule that triggered the reaction (dissolved in water) is returned to the atmosphere as lighter than air O atoms ($O = 16/29 = 0.55$) and caused the breakdown of 2 molecules of water, lighter molecules H₂ ($2/29 = 0.06$), O escapes at a speed of 1000m / s or **3.600km / h** (ascending current) to return to a said oxygen monatomic layer its own. H₂ escape at a speed of around 2000m / s or **7200 km / h** to rise above all gases (upflow)

DEVELOPPEMENT DES REACTIONS

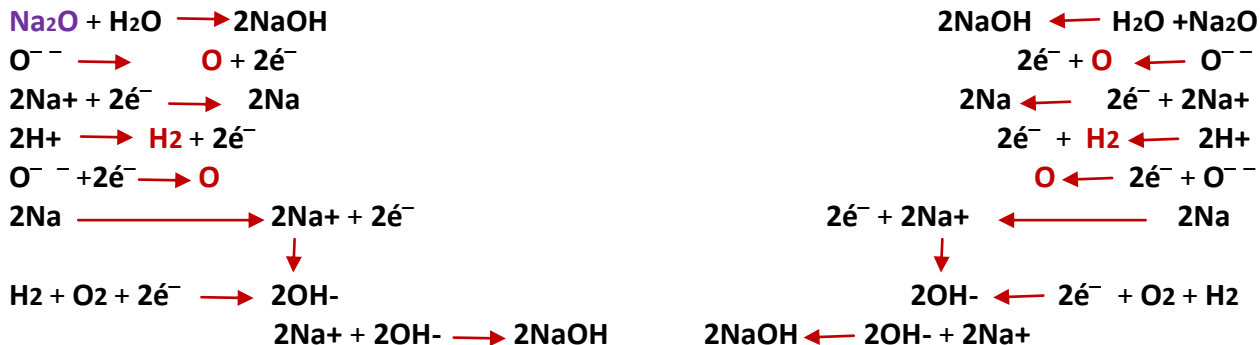


O₂ molecule is returned to the atmosphere as carbon we note, you'll know why

Details of the reaction 1:



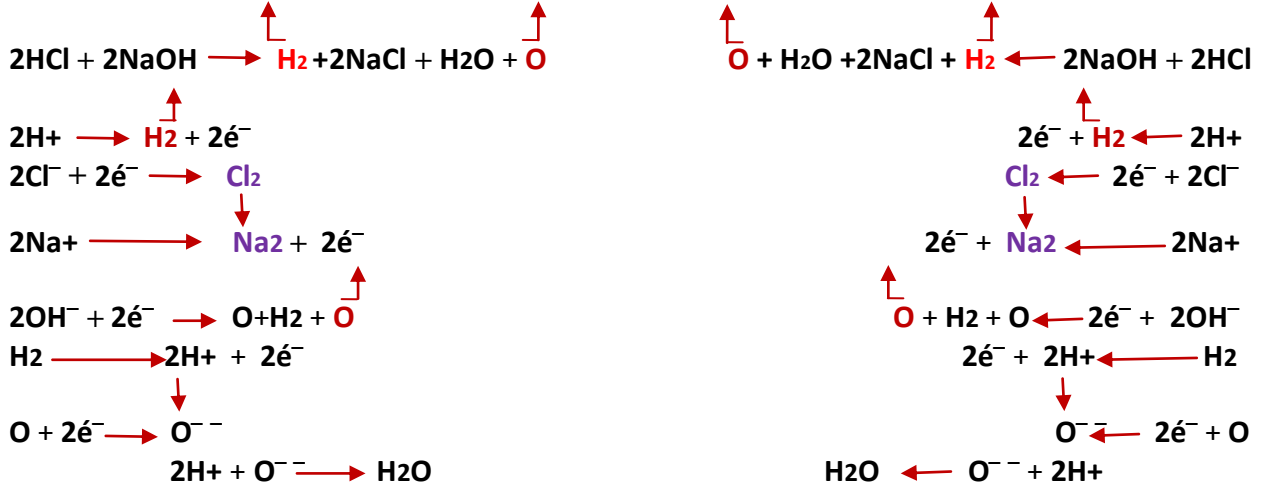
Details of the reaction 2 : Na₂O dissolves in water



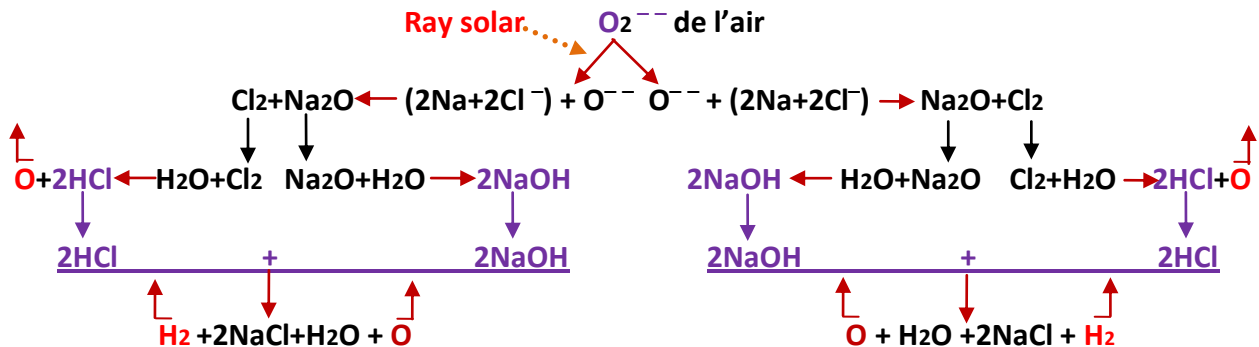
Details of the reaction 3: chlorine attack hydrogenated products including H2O



Details of the reaction 4: both products react together



We notice how 2molécules H2O molecules are broken and 4 NaCl have recovered are subject to the intervention of another molecule O2.



We notice how 2 molécules H₂O molecules are broken and 4 NaCl have recovered are subject to the intervention of another molecule O₂. On see that:

It is the oxygen which is the source of the outbreak of the decomposition of water and the heat is actually a factor of accelerating the reactions, it increases the speed of agitation.

And only 4 NaCl molecules come to the end of countless water molecules.

Through these reactions with the purpose for decomposition of water and the release of its constituents:

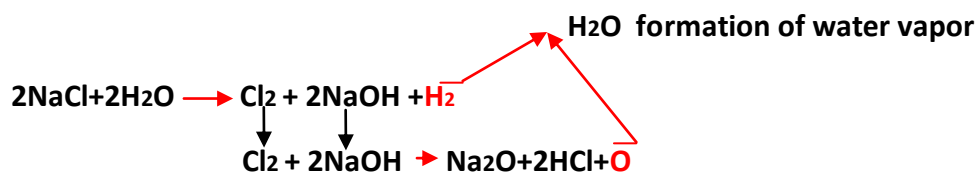
H₂ molecules once released, being very light with respect to the air ($2/29 = 0.06$) escape to a speed of the order of 2000m / s or 7200 km / h for up over all gases (upflow) and that is why it is rare in the composition of the air. The O atoms when released, is lighter compared to air ($O = 16/29 = 0.55$), escape at a rate of approximately 1000m / s or 3.600km / h (upflow) to return to a said monatomic oxygen of its own layer.

HOW IS THE STEAM?

Water molecules do they stand a whole as such to form steam due to the heat, I say no and I say:

The bonds of the water molecules with each other (hydrogen bonding) are stronger than any other intermolecular bonding.

www.deltawerken.com/La-mol-A9cule-%d%E2%80%99eau/1499.html steam noted that above a water surface n ' is not due to detachment itself of water molecules as a whole as such but it arises downright violent collisions between molecules H₂ and O atoms released in all ocean areas, they abound, and ionized by solar radiation therefore able to react together.

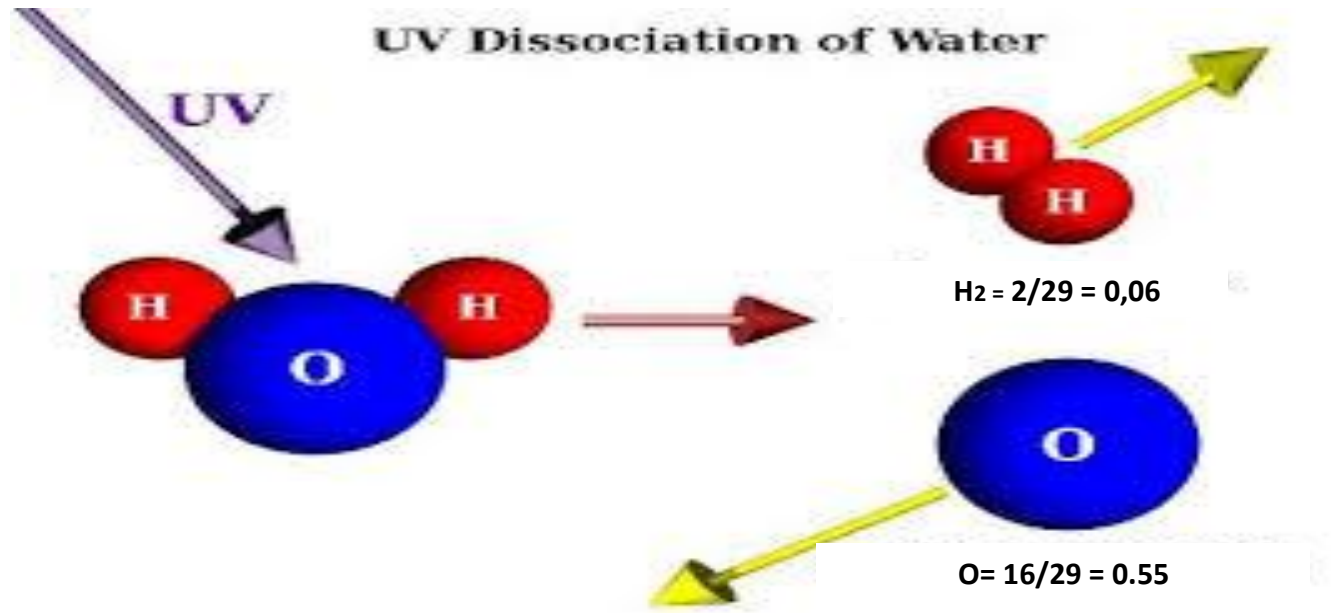
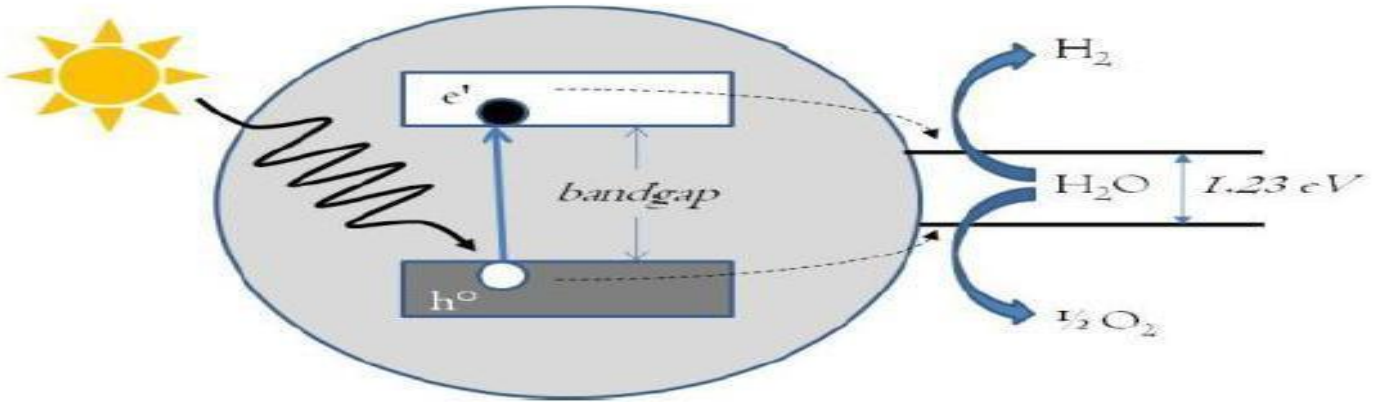


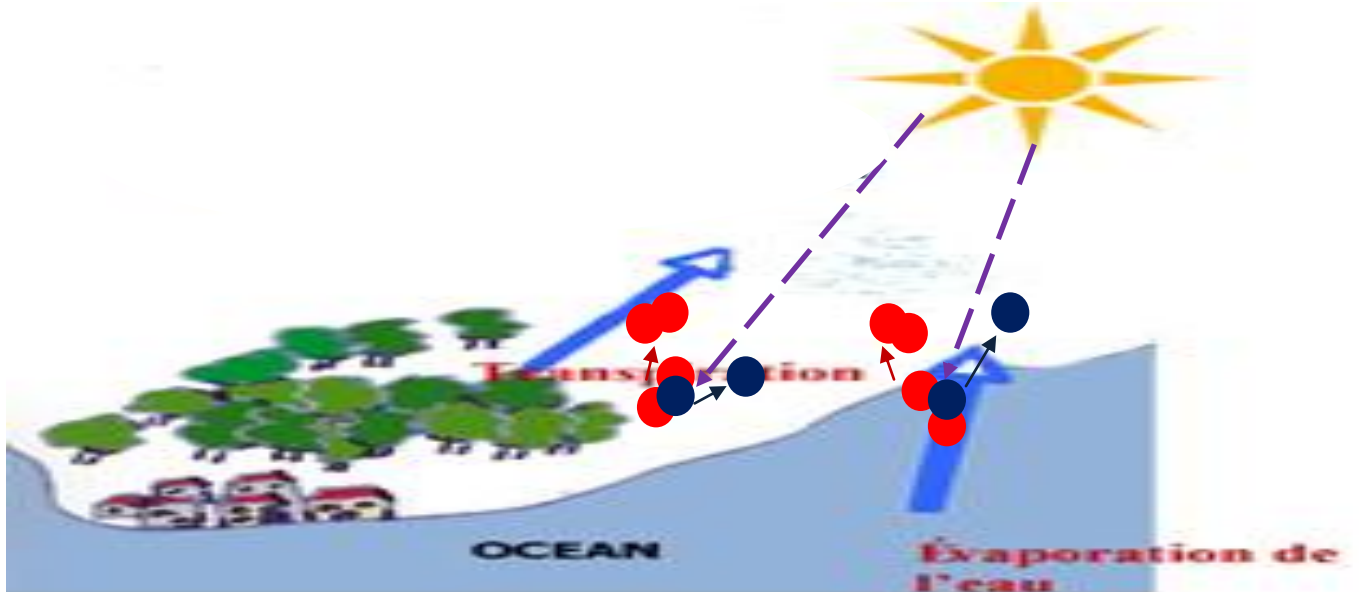
H₂O (steam), they attract and unite 2H₂O and are heavier than air they slowly settle, those amounts are quickly broken down by UV solar



WHAT THEN THE STEAM?

The proportion of moisture in the air when it reaches 100%, that is 100% of what, what is the% compared to that of nitrogen and oxygen, noble gases and various aerosols, this means that even when the relative humidity rises to 100%, there is a water molecule for forty or fifty molecules, so it is about 4% of the air, the solar rays decomposed by photolysis, it has never gone beyond the stage of fog and dew.





<http://www.volodalen.com/13physiologie/oxygene.htm>

www.ask.com/question/what-type-of-reaction-is-2NaCl-2H2O-Cl2-2NaOH-H2

WHERE DO I WANT SO COME IN? You've probably guessed

SYNTHESIS OF WATER IN THE ATMOSPHERE (FORMATION OF RAINWATER)

Hydrogen H₂ molecules released from the oceans, seas and other amounted to rise above all gases but alas, they face the monatomic layer of oxygen (O) very cold that prevents mount yet more.

The O atoms are also generated at a rate of rise 3.600km / h to reach the layer of their own, and all the conditions which allow them to exist as such, they are a hydrogen volume blocked by said wall monatomic oxygen.

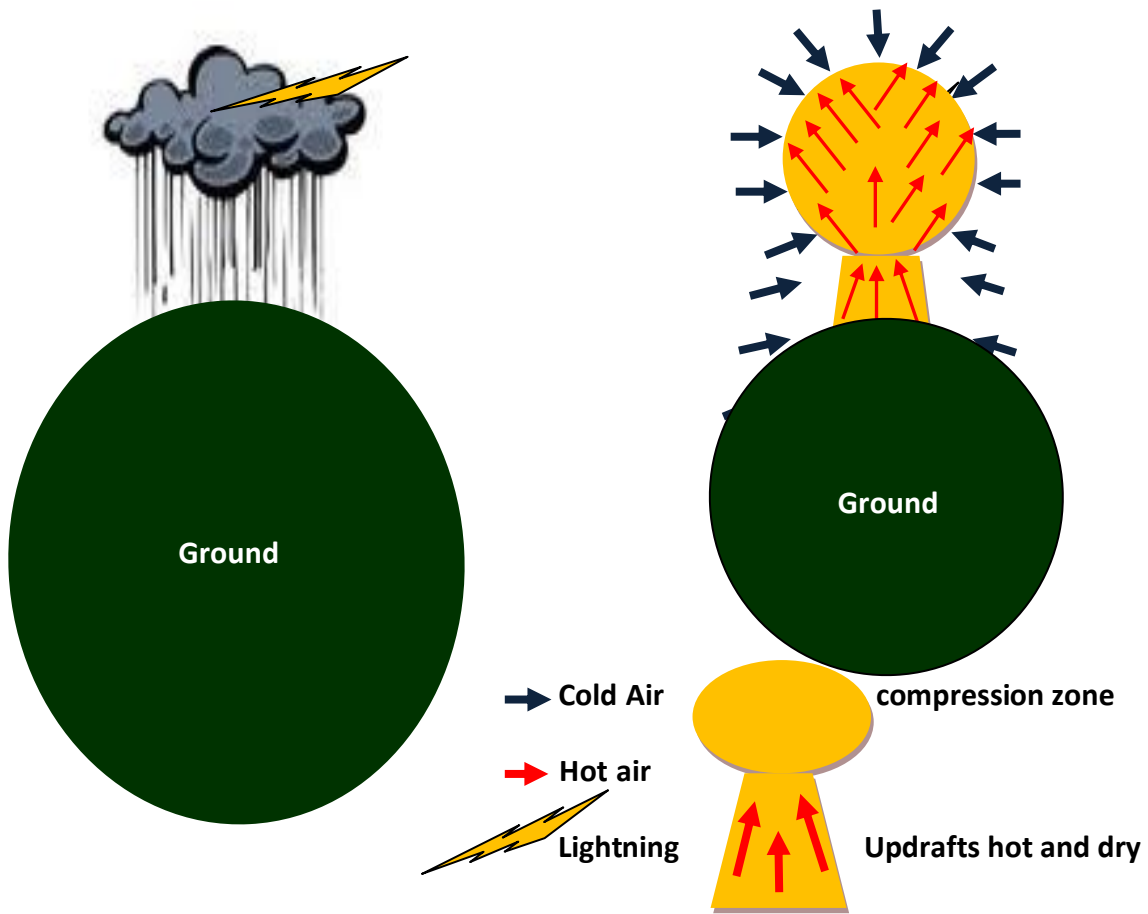
H₂ gas and is a mixture, they are subject to two opposing pressure forces exerted by one updrafts of warm air rising from the earth to the atmosphere and the second by the currents of cold air down from the atmosphere to the earth, there is then a compression resulting in strong agitation of the two gases are ionized by friction and shocks, as well as solar radiation, and knowing that electric sparks do not fail because it occurs between 2000-5000 storms per second <http://www.planetoscope.com/atmosphere/252-nombre-d-orages-dans-le-monde.html> and each storm cell can cause more than 100 flashes per minute

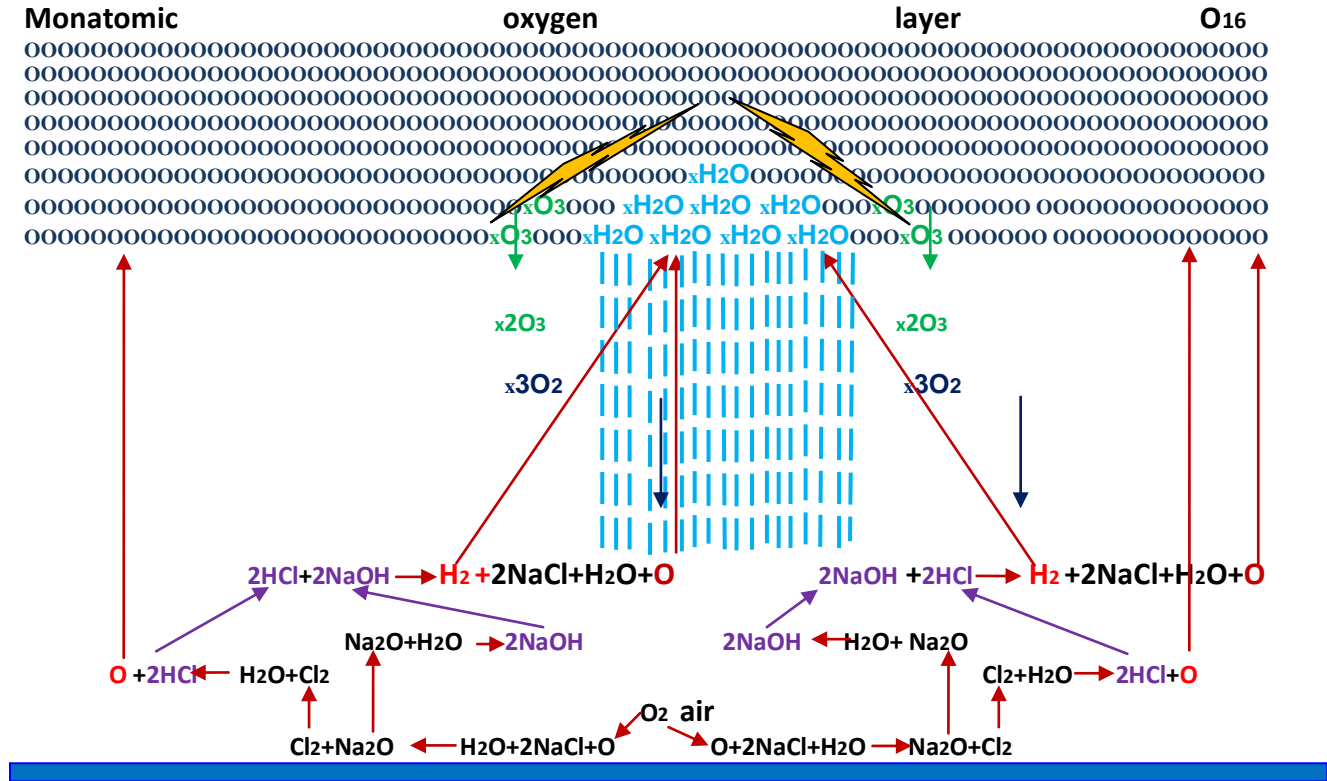
(<http://www.astrosurf.com/luxorion/meteo-orages3-eclairs.htm>),

All conditions are met for it then there is a synthesis of water (similar to the one we have known in the laboratory):

H₂ + O + compression + electric spark → H₂O + heat

This form of water in large quantities, it falls as rain in large drops (rainstorms); obviously a large amount of the water thus formed remains in suspension in the form of clouds by condensation (coalescence) form regular rainfall (without lightning or thunder) but the origin of the formation of rainwater never formed from the condensation of water vapor that rises from the earth as such but more of a true combination reaction of H₂ and O





Salt water (oceans, seas, lakes, ponds, wet soils, transpiration from plants and living beings

BETWEEN U.S. AND THE LIGHTNING THUNDER ?

It is known that the synthesis of water is exothermic and explosive chemical reaction. So I would say:

Mixing volume and compressed at a rate of compression triggers favorable combination in an explosive chemical reaction (formation of H₂O) and said explosion said electric spark (ie lightning), the light flash reaches us first place (speed of light 299,792,458 m / s), then the sound of the explosion (thunder) (speed of sound 340 m / s less so than light) then rain (speed falls water drops is smaller than the sound)

THE FLASH

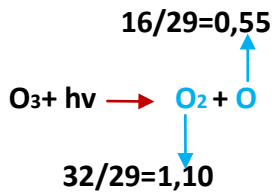
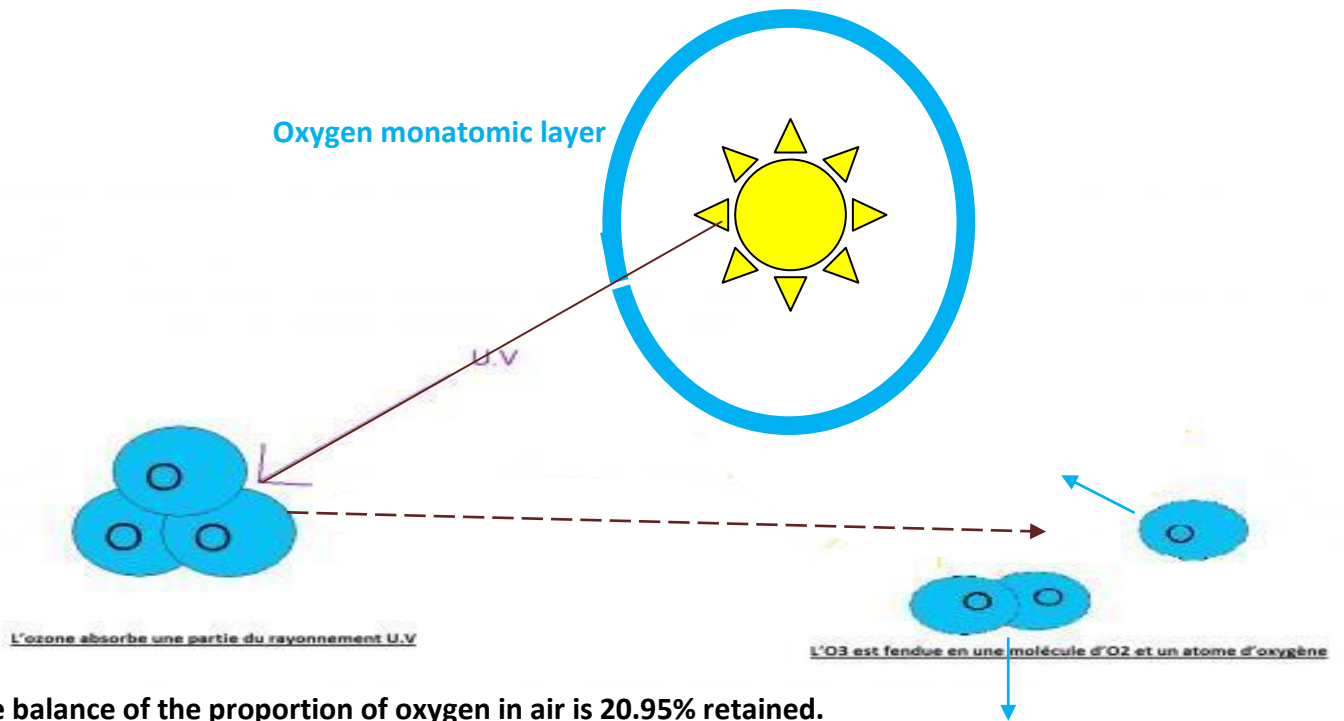
We all learned that lightning is the result of a reaction between two clouds, one charged with negative electricity and the other positive, or electricity clouds are formed of water H₂O molecules that are in them even bipolar, they have a negative side that the two electron pairs and the positive side of 2 protons H +, I think we really hard to imagine a negative and a positive cloud as a cloud consists of same material as the mist.

OZONE RECOVERY (O₃)

After this exothermic reaction, the oxygen of the surrounding layer of monoatomic oxygen under the influence of heat, electricity and emitted by lightning 3 atoms O are united is formed, the ozone that is produced as we know from any spark or arc, it is thus formed near electric shock because it occurs between 2000-5000 storms per second www.planetoscope.com/atmosphere/252-nombre-d-storms-in-the-monde.html and each storm cell can cause more than 100 flashes per minute www.astrosurf.com/luxorion/meteo-orages3-eclairs.htm regeneration is ensured.

REGERATION DIOXIDE O₂

The faster we noticed that our atmosphere loses oxygen (O₂) which reacts with NaCl and is returned to the atmosphere as (O) atoms escaping, now how oxygen (O₂) us is provided to compensate for these losses and fuel our atmosphere (maintains the balance of its proportion in the air 20.95%) why I say that the life of ozone molecules (O₃) is very short, they absorb UV radiation and decompose easily to restore dioxide (O₂) and (O) atoms, O atoms are lighter than air ($O = 16/29 = 0.55$) return to their layer of oxygen monatomic and dioxide (O₂) is heavier than air ($O_2 = 32/29 = 1.10$) slowly descends to feed our atmosphere (I would say it's raining in reality) and compensate for the volume that is escaped as atoms following reactions we saw.



I would conclude that the lightning, thunder, rain is realized at the same time (3 in1) then ozone and carbon dioxide (2in1) The temperature may rise considerably (300 °) heat inside the compression zone and the explosion and the formation of H₂O and O₃ (both reactions are exothermic), some connection can be realized as (NO, NH₃ decomposes into → N₂ +3 H₂).

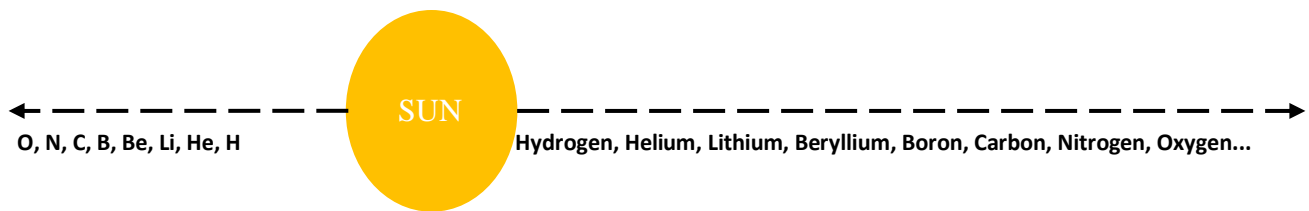
After tilting the earth and passing of the storm, the area monatomic oxygen closes. You probably noticed that I have not spoken of nitrogen, it is because he has a certain inertia to respond, it only responds to a temperature of 300 ° to give NH₃, it is not available at the atmospheric layer surrounding soil.

WHEN DEGASSING PLANET EARTH

The planet earth known as degassing all the planets after the Big Bang, but by position (distance from the sun), it was just below the monatomic oxygen layer, and the whole amount of hydrogen that came with it (the earth was a fireball

www.emse.fr/~bouchardon/enseignement/processus-naturels/up1/web/wiki/Q%20-%20Energie%20interne%20-%20la%20chaleur%20interne%20sur%20Terre%20-%20Letellier.htm), had escaped but she is facing this layer of monatomic oxygen and formed

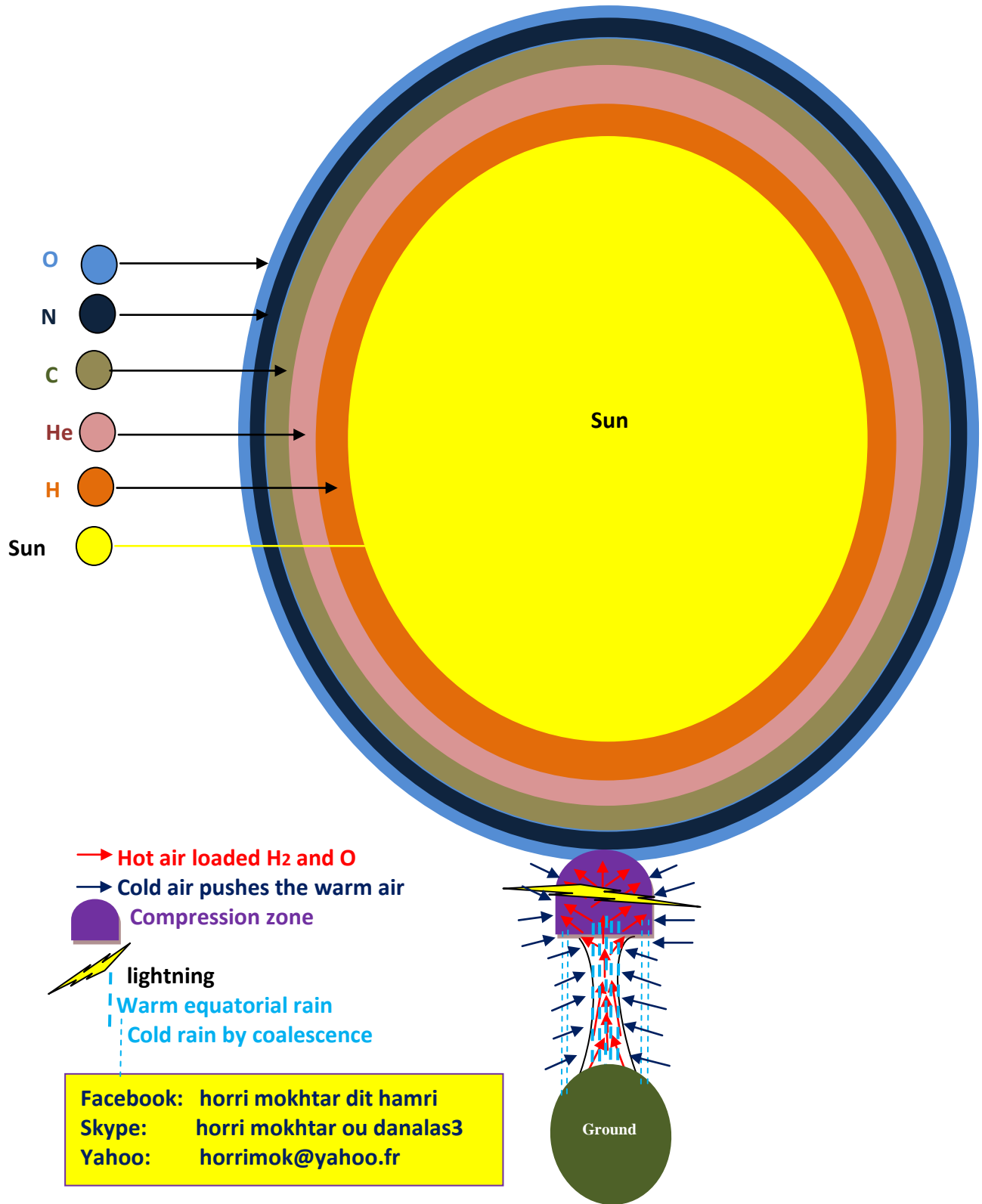
all the water you can find on earth in unimaginable and continuous storms (while hydrogen if we speak), thus constituting the oceans, seas and other, a balance is established, then through the decomposition of water in the oceans, the amount of hydrogen released is still trying to escape the closer to the sun for maintain combustion but the monatomic oxygen layer prevents him, he is united and returns as rain because the gases from the chemical evolution are organized in height according envelopes stacked around the sun, the more Light is the closest.



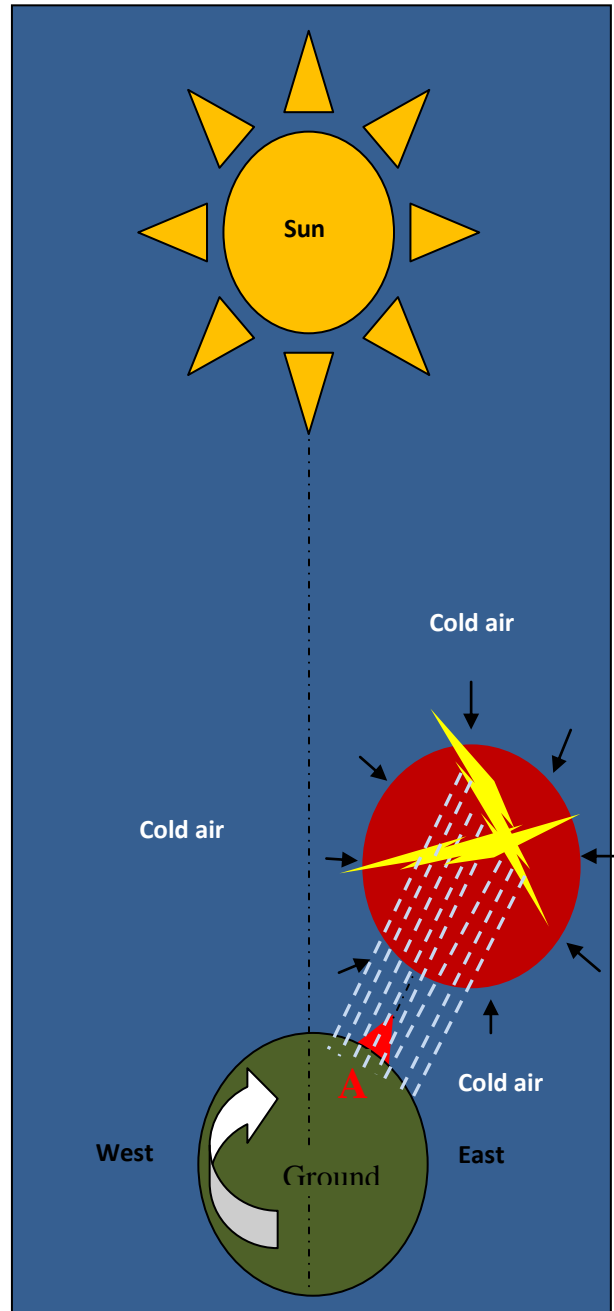
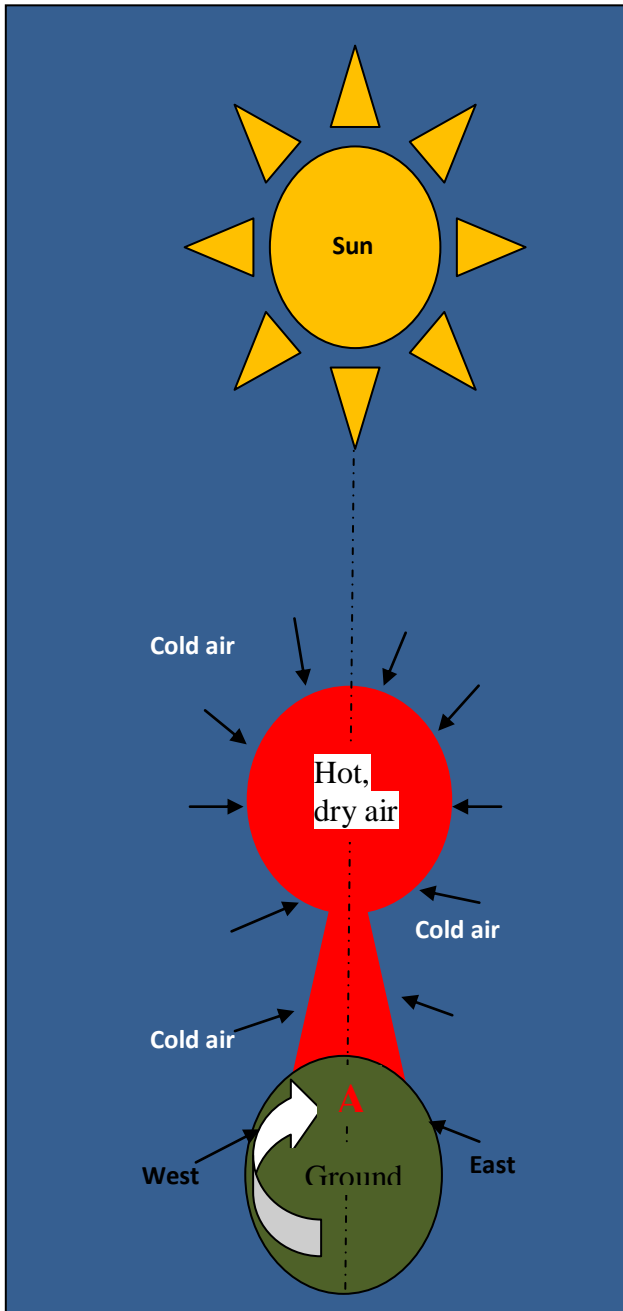
Layer of oxygen monatomic allows the formation of water with hydrogenis mounted and ozone
Decomposition the ozone in atmosphere feed our low O₂ oxygen and layer in monatomic O
Decomposition of water compensated by oxygen O devore training of water and ozone layer of oxygen monatomic

Nothing is created, nothing is lost, everything is transformed said ANTOINE LAURENT DELAVOISIER

Facebook: horri mokhtar dit hamri Skype: horri mokhtar ou danalas3 Yahoo: horrimok@yahoo.fr



A is the hottest spot on earth, the updrafts of warm and dry air are the most important, it enters the cold air chases of all sides (cold air pushes the hot air) once the earth tilts is updrafts reduce the air cold contains hot air, compresses it and favorable compression ratio, the hydrogen and oxygen combine into a real explosive chemical reaction, is formed from rain water.



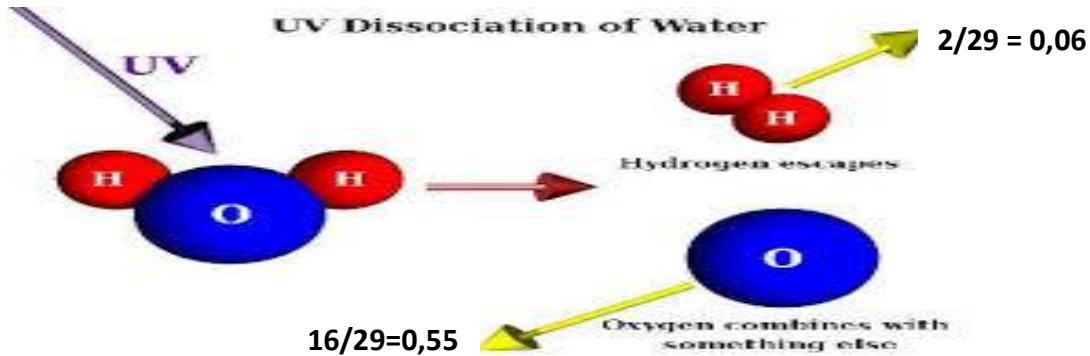
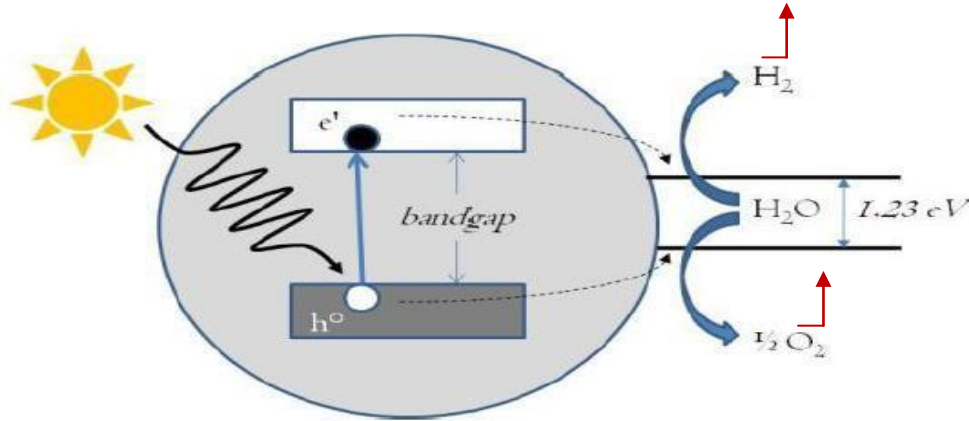
بسم الله الرحمن الرحيم و صل اللهم على محمد نبيك و رسولك و حبيبك و سلم آمين

الجديد في التفسير العلمي للآية 22 من سورة الحجر (و أرسلنا الرياح لواقح فأنزلنا من السماء ماء.....)

نظرية تكوين ماء المطر المتعارف عليها هي أن *الماء يتبخر بفعل حرارة الشمس و يصعد الى السماء ثم يتكثف فينزل على شكل مطر* فنتسائل اذا كان الحال هكذا فما بال البرق لأن علاقته بالمطر وثيقة جدا و المتعارف عليه هو *اصتدام سحب موجبة بسحب سالبة ينتج عنه تفريغ كهربائي الذي هو البرق* و لكننا نعلم أن كل السحب و الضباب تتكون من جزيئات ماء و لا يخفى على أحد أن جزيء الماء في حد ذاته هو ذو قطبين موجب من ناحية ذرتي الهيدروجين و سالب من الناحية المعاكسة لهما لذرة الأكسجين و هنا يصعب علينا تخيل سحابة موجبة و سحابة سالبة و هما مركبتين من نفس المادة. لنتسائل أيضا اذا كان المطر يأتي نتيجة تكثف بخار الماء ففي فصل الصيف يكون التبخر أكثر و رغم هذا لاينزل الماء مثل الشتاء حيث يكون التبخر شبه

منعدم في بعض البقع من الأرض. فهذه ظاهرة طبيعية فسرت على عجل فهضمتها الانسانية. فبعد 24 عام من ترتيب معلومات علمية معتمدة عالميا توصلت الى برهنة أن ماء المطر لم يتكون في يوم من الأيام حسب النظرية المعهودة. كيفا ذلك؟

بخار الماء لا يتمكن من الصعود و لكنه يتعرض الى تحلل ضوئي:

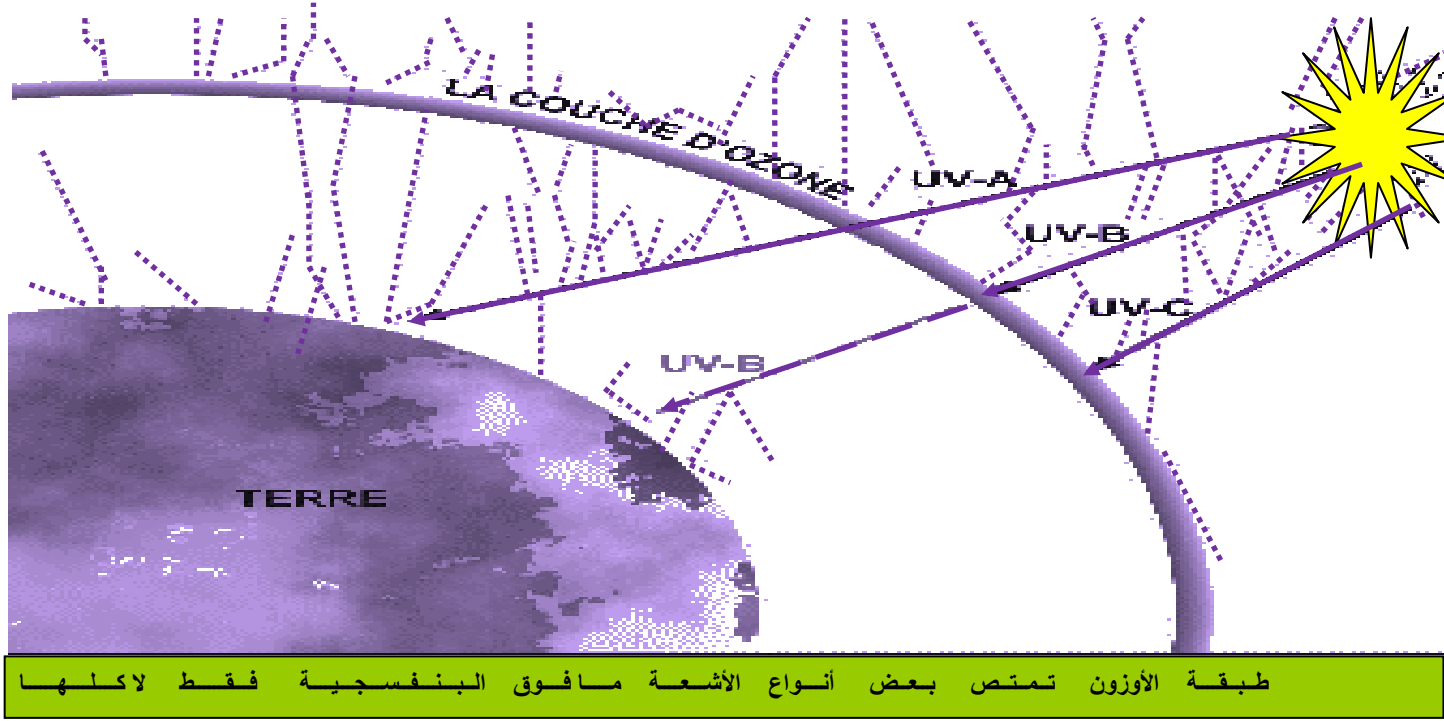


www.google.dz/search?q=photolyse



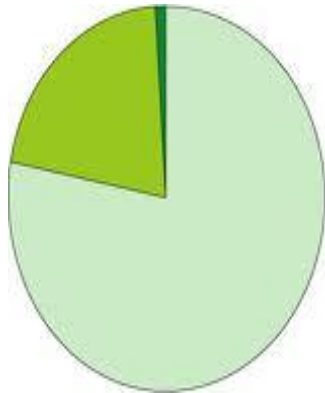
كم هي نسبة الرطوبة عندما تبلغ 100% هذا يعني أنه يوجد جزيء ماء مقابل من 40 إلى 50 جزيء آخر من مكونات الهواء من أوزون و ثاني الأوكسيد و الغازات النادرة و الغبار.

ثم انظر كيف أن نوعين من الأشعة الضوئية ما فوق البنفسجية تصل حتى الأرض

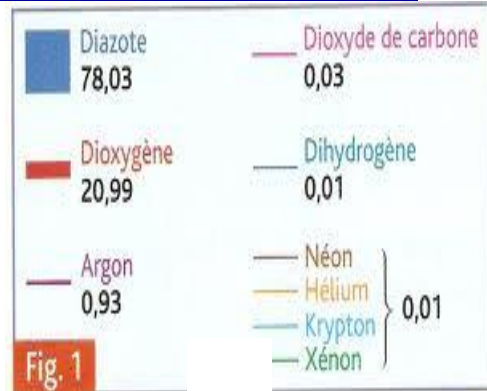


أود أن أذكر ببعض المعلومات التي ستساعدنا كثيرا في الطرح قبل الدخول في صلب الموضوع

<https://www.google.dz/search?q=composition+de+l%27air+que+nous+respirons&tbm>



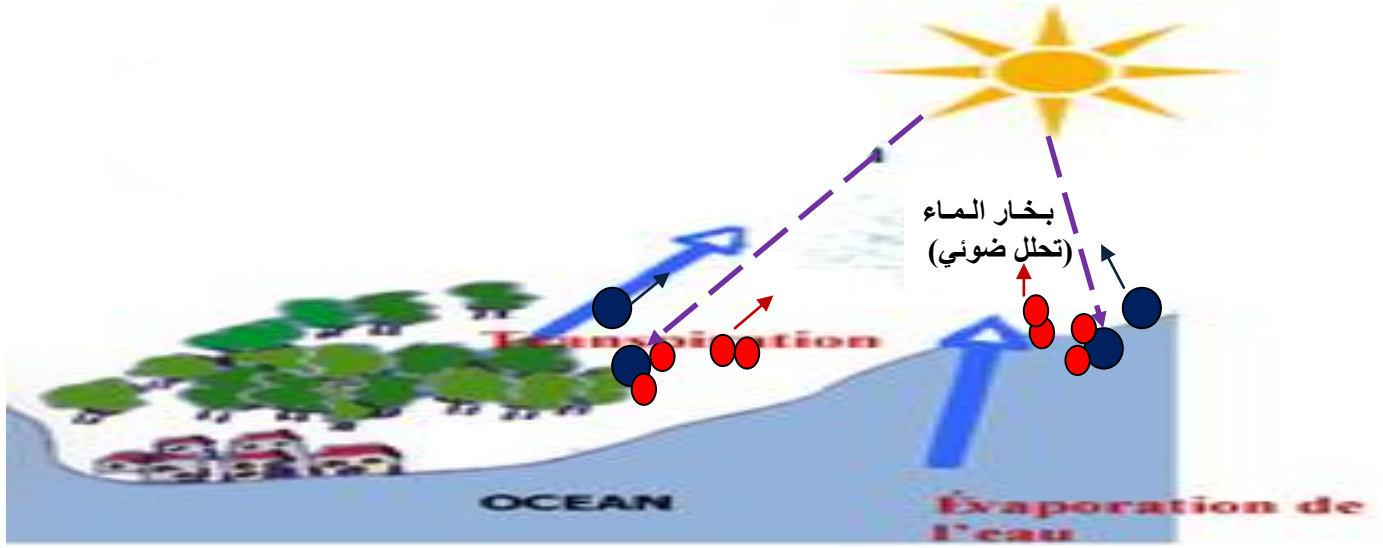
78% azote
21% oxygène
1% autres



كثافة الهواء: $1 = 29/29$

كثافة الجزيئات:		كثافة الذرات:	
أخف من الهواء	$0.06 = 29/2 : H_2$	أخف من الهواء	$0.55 = 29/16 : O$
أخف من الهواء	$0.96 = 29/28 : N_2$	أخف من الهواء	$0.03 = 29/1 : H$
أخف من الهواء	$0.62 = 29/18 : H_2O$	أخف من الهواء	$0.48 = 29/14 : N$
أثقل من الهواء	$1.10 = 29/32 : O_2$		
أثقل من الهواء	$1.24 = 29/36 : 2H_2O$		

كما هو الحال بالنسبة لمياه المحيطات و البحور و غيرها فانها تتعرض الى التحلل الضوئي المؤدي الى تحرير الهيدروجين و الأكسجين بفعل الأشعة ما فوق البنفسجية



<http://www.volodalen.com/13physiologie/oxygene.htm>

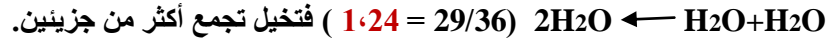
www.ask.com/question/what-type-of-reaction-is-2NaCl-2H2O-Cl2-2NaOH-H2

فلعلمكم تنبأتم للهدف المراد بلوغه و هو أن بخار الماء ليست له أية حظوظ للصعود و أنه لا يتعدى مستوى الضباب للأسباب التالية:

1 ضئالة نسبة بخار الماء في طبقتنا الجوية الأرضية مقارنة مع ذات النيتروجين و ثاني الأوكسيد فانه اذن يدخل ان استطعت القول مع النواذر

2 تكسير رابطة جزيئات الماء الغازي بفعل الأشعة ما فوق البنفسجية و تحرير جزيئات الهيدروجين ($29/2=0.06$) و ذرات الأوكسجين ($29/16=0.55$) كلاهما أخف من الهواء اذن فانهما يصعدان.

3 نعم أن جزيئات الماء تتجاذف لتتجمع و بفعل الحركة البونوية كل مااجتمع جزيئات فقط فاهما يكتسبان ثقل أكبر من ذي الهواء فينزلان ببطء الى الأرض



و الآن يطرح السؤال الحتمي و الكبير فكيف إذن يتكون ماء المطر؟

تكون ماء المطر؟:

إن جزيئات الهيدروجين و ذرات الأوكسجين كونها أخف من الهواء تجرها التيارات الهوائية الساخنة و الجافة المكونة لقوة ميكانيكية صاعدة (و أرسلنا الرياح.....) و كل ما ارتفعنا في الجو فان الحرارة تنخفض مما يفسر أن حجم الهواء الساخن و

الصاعد هذا يتصادم بجهة لهواء بارد الذي يدفعه إلى الأسفل مكونا قوة ميكانيكية هابطة (نعرف أن الهواء البارد يدفع

الهواء الساخن) فبفعل الانضغاط الذي يتعرض له الحجم الهوائي الساخن و المحاط بالهواء البارد من جميع الجوانب الآية

14 من سورة النبأ) وأنزلنا من المعصرات ماء ثجاجا)، يحدث لقاح لذرات الأوكسجين بجزيئات الهيدروجين (..لواقح..) في

انفعال كيميائي انفجاري (كما تعلمنا في المخبر) فتنشأ من خلاله جزيئات الماء بكثرة تسقط على شكل مطر (فلنزلنا من

السماء ماء.....) و حيث أن الانفعال انفجاري كما قلنا فهو الذي يتولد عنه البرق (الآية 48 من سورة الروم: و يجعله كسفا فترى الودق يخرج من خلاله) فالبرق و الرعد و المطر اذن عملية واحدة.

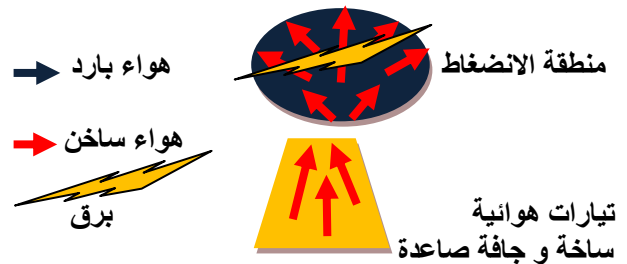
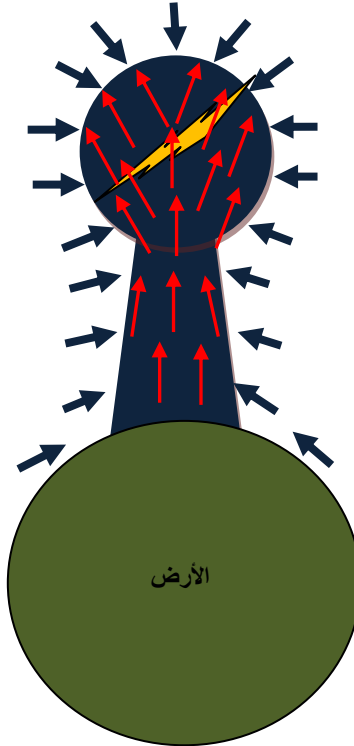
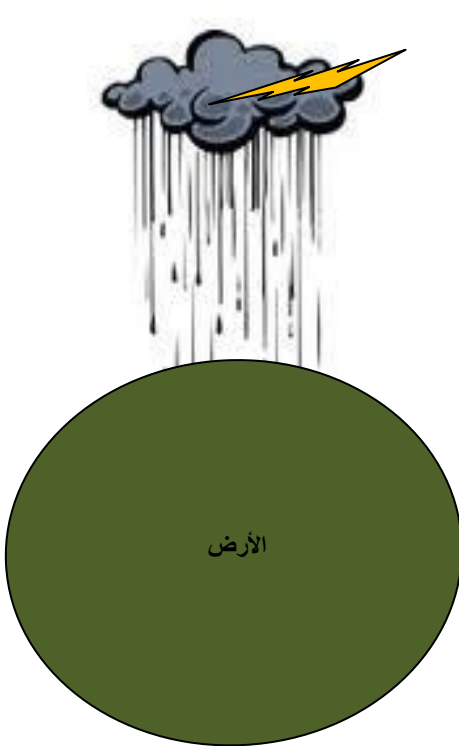
- فيصلنا ضوء البرق 299.792.458 م/ثانية

- ثم صوت الرعد (صوت الانفجار) انظر سرعة الصوت 340 م/ثانية يعني أقل من سرعة الضوء

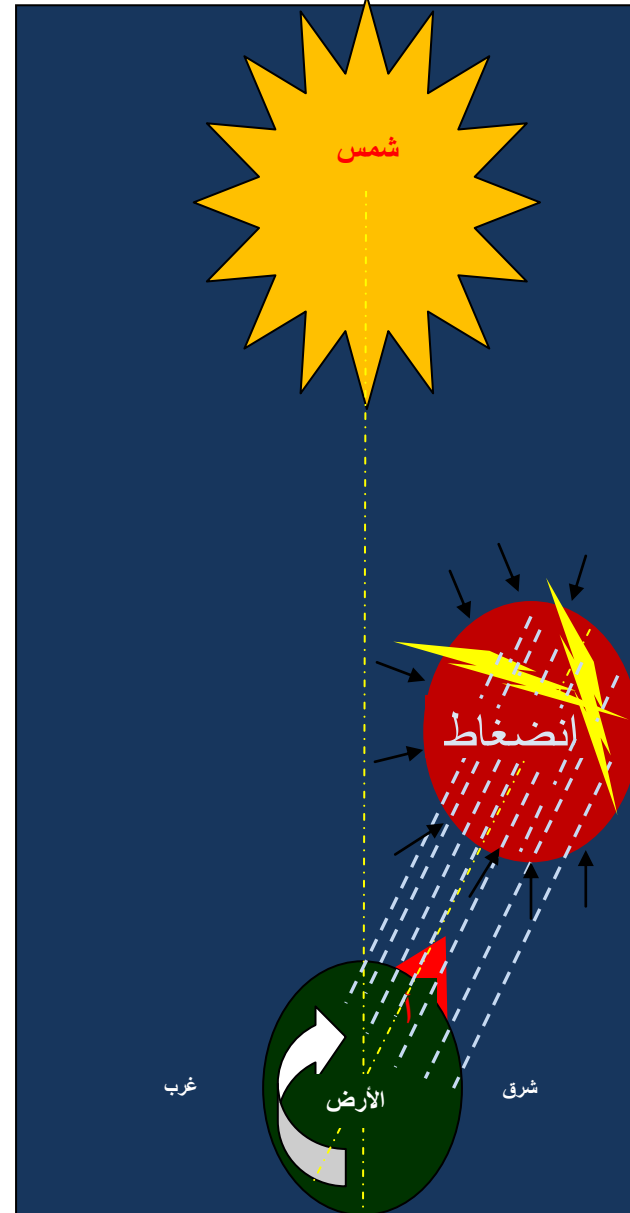
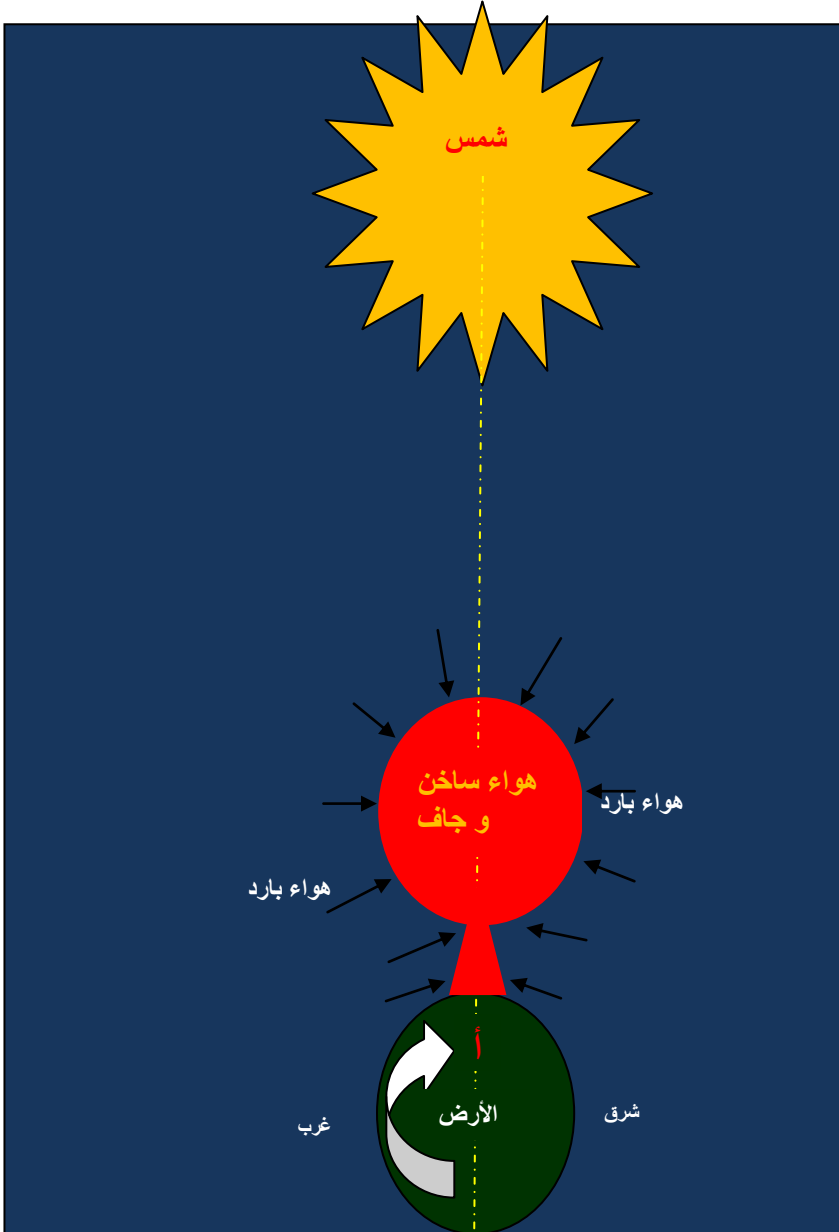
وأخيرا حبات المطر التي تصل الى الأرض بعد الضوء و الصوتكون سرعة نزولها أقل من سرعتي الضوء و الصوت



و كيف أن ماء المطر حتما ظهور (مقطر) لأنه مكون من الغازين فقط(الآية 48 من سورة الفرقان..... و هو الذي أرسل الرياح بشرا بين يدي رحمته وأنزلنا من السماء ماء طهورا) (distillée) وقد يقال: لكننا نشهد مطرا دون رعد و لا برق فأقول أن كمية كبيرة من المياه المصطنعة تبقى في السماء على شكل غيوم بعد العاصفة فتتكثف و تسقط على شكل مطر أينما سبقت هذه الغيوم (الآية 27 من سورة السجدة: أولم يروا أننا نسوق الماء إلى الأرض الجرز....) ولكن أصل التشكيل هو تفاعل كيميائي (لقاح) إذن ماء المطر لم يتكون مرة واحدة من بخار الماء الصاعد كما نزع.



بفعل القوة الميكانيكية الصاعدة النقطة أ هي الأكثر حرارة على وجه الأرض ، فتيارات الهواء الساخن هي الأكثر أهمية و الهواء الصعود (لأن الهواء البارد يدفع فإنها تدخل في منطقة هواء بارد يدفعها من جميع الجوانب إلا من ناحية فتحة الساخن) و بعد إمالة الأرض نحو الشرق و ترك هذه النقطة أ فالهواء البارد يغلق الفتحة المتبقية فيحيط الهواء الساخن و المشبع بالهيدروجين و الأكسجين كلية فيشكل شبه بالون و هنا يقع انضغاط عنيف و يبلوغ نسبة انضغاط مناسبة فيقع اللقاح في انفعال كيميائي انفجاري محض فنرى ضوء البرق ثم نسمع صوت الرعد (الانفجار) ثم نشهد مطر و هكذا يسهل علينا ربط المطر بالبرق و الرعد.



كيف يتجدد الأوزون O3 ؟

الأوزون يتكون علميا بجوار البرق أو شرارة كهربائية و نحن نعلم أن 2000 إلى 5000 عاصفة في الثانية تقع على مستوى الأرض يعني من 172.800.000 إلى 432.000.000 عاصفة في 24 ساعة.

<http://www.planetoscope.com/atmosphere/252-nombre-d-orages-dans-le-monde.html>.

و كل خلية عاصفة تفرغ 100 برق في الدقيقة إذن يمكننا تخيل كمية الأوزون المتكون بحذوها.

<http://www.astrosurf.com/luxorion/meteo-orages3-eclairs.htm>



والله و رسوله أعلم