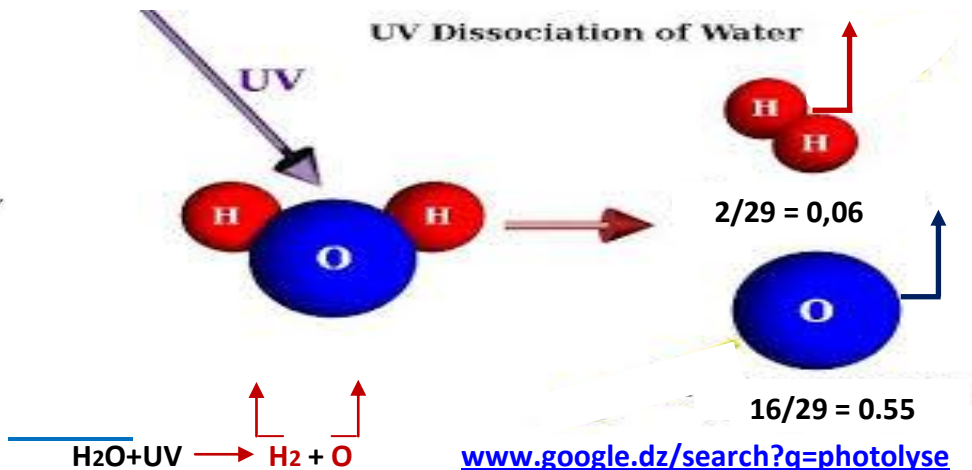
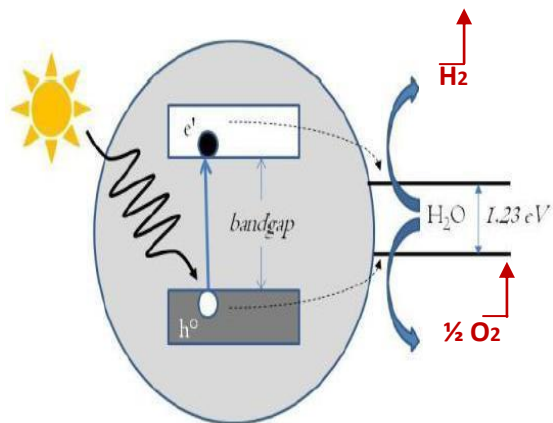


RAINWATER IS FORMED BY CHEMICAL REACTION ITSELF IN THE ATMOSPHERE (en)

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:

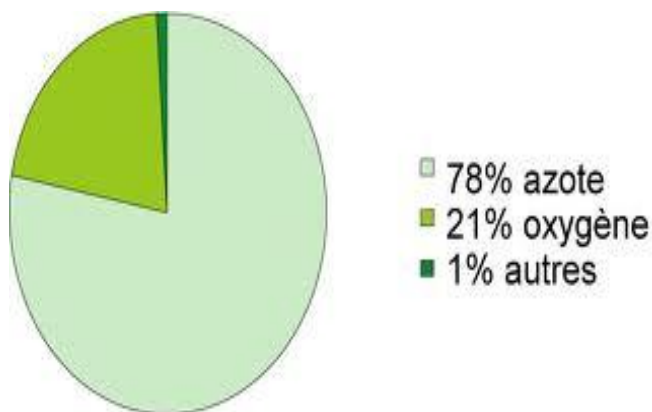


www.google.dz/search?q=photolyse

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:

COMPOSITION OF THE AIR OF OUR ATMOSPHERE:



| | | | |
|-----------|-------|--------------------|--------|
| Diazone | 78,03 | Dioxyde de carbone | 0,03 |
| Dioxygène | 20,99 | Dihydrogène | 0,01 |
| Argon | 0,93 | Néon | } 0,01 |
| | | Hélium | |
| | | Krypton | |
| | | Xénon | |

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

Air density : $\frac{29}{29} = 1$

Atoms :

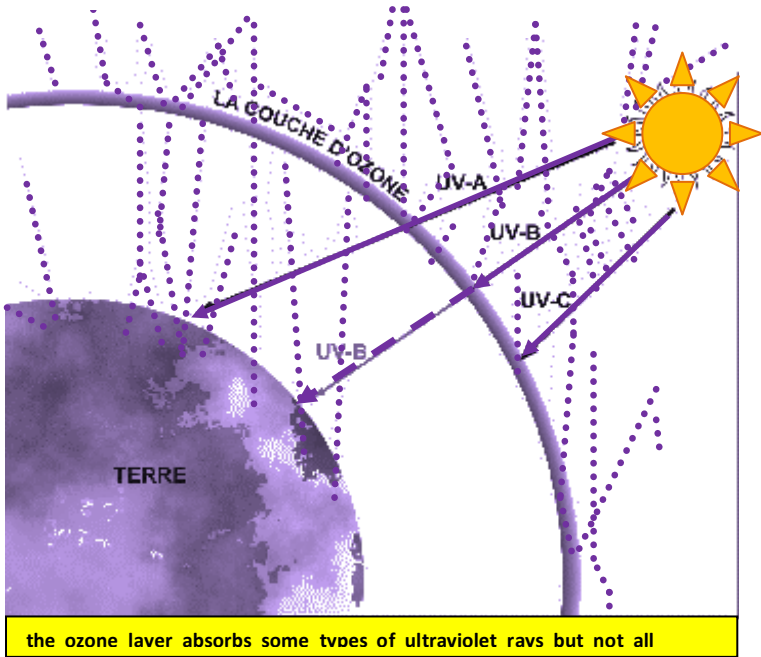
density of hydrogen H : $\frac{1}{29} = 0.03$ lighter than air
 density of the nitrogen atom N : $\frac{14}{29} = 0.48$ " " "
 density of the sodium atom Na : $\frac{23}{29} = 0.79$ " " "
 density of oxygen atom O : $\frac{16}{29} = 0.55$ " " "
 density chlorine atom Cl : $\frac{35}{29} = 1.20$ heavier than air

Molecules :

density of the hydrogen molecule H₂ : $\frac{2}{29} = 0.06$ " " "
 density of nitrogen molecule N₂ : $\frac{28}{29} = 0.96$ " " "
 density of the water molecule H₂O : $\frac{18}{29} = 0.62$ " " "
 density of the hydrogen chloride molecule HCl : $\frac{36}{29} = 1.24$ heavier than air

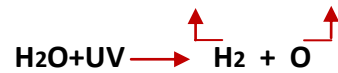
density 2 H₂O molecules of water : $\frac{36}{29} = 1.24$ heavier than air
 density of the oxygen molecule O₂ : $\frac{32}{29} = 1.10$ " " "
 density per chlorine Cl₂ : $\frac{70}{29} = 2.41$ " " "
 density sodium molecule Na₂O : $\frac{62}{29} = 2.13$ " " "

You may notice that the UV-A and UV-B reach to the ground



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

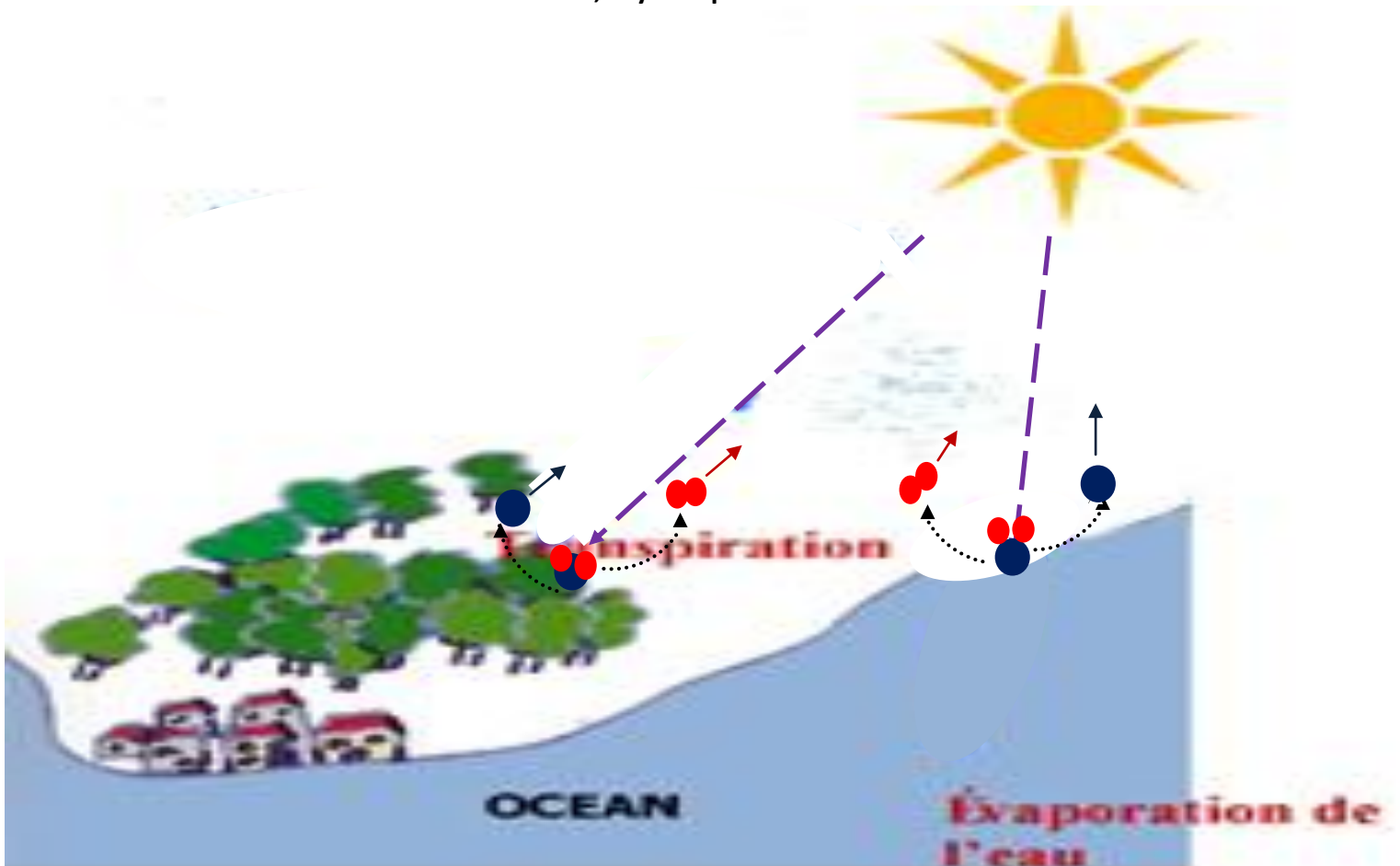
- 1 - its proportion in the air with respect to nitrogen and oxygen.
- 2 - density of 2 molecules of water ($36/29 = 1.24$) heavier than air so as they have the property of attracting each other to form an assembly undetermined consideration agitation.
- 3 - UV photolysis.



HOWEVER YOU PROBABLY WOULD GUESS WHERE IN FUTURE

SYNTHESIS OF WATER IN THE ATMOSPHERE (FORMATION OF RAINWATER)

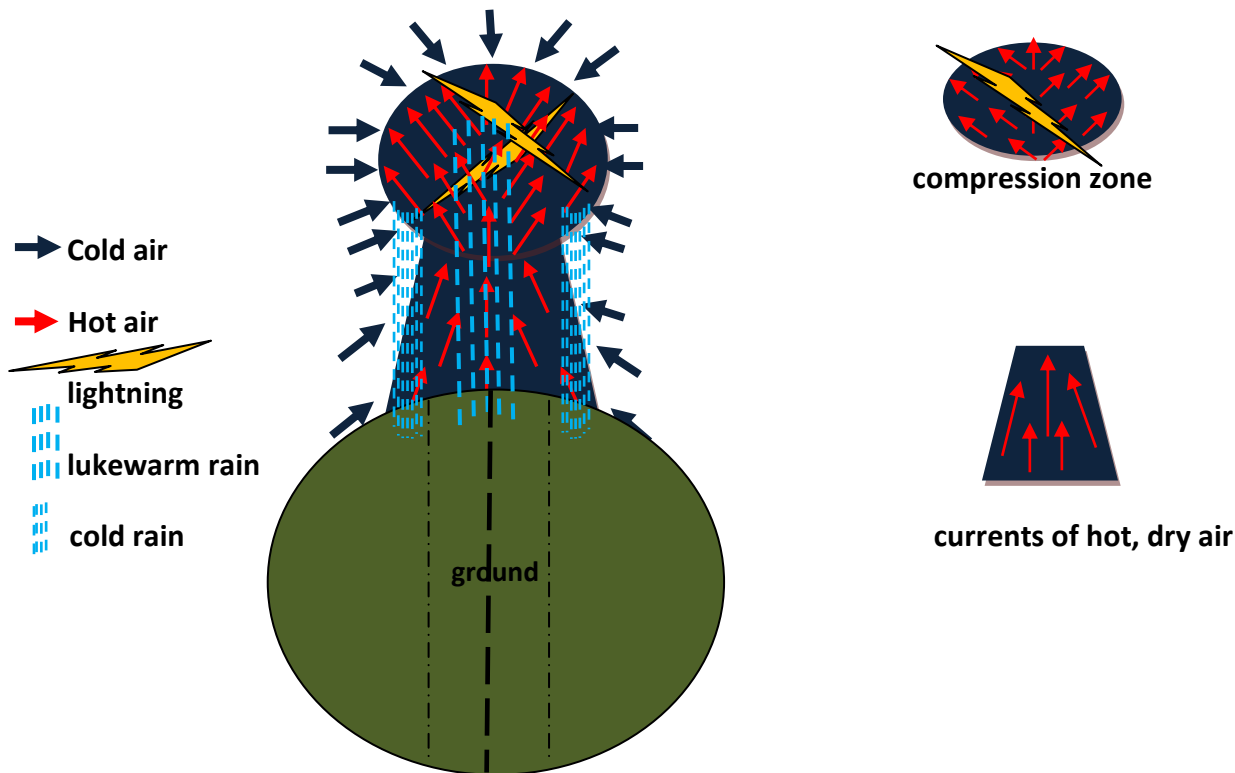
H₂ molecules ($2/29 = 0.06$) and O atoms ($16/29 = 0.55$) generated by decomposition of water in oceans, seas, steam and others rise to mount the form of current hot, dry air upward.



These updrafts of warm, dry air loaded with molecular hydrogen and monatomic oxygen face a cold front plows down or possibly is this rising resistance to mechanical force, there is opposition two forces, 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 are missing not 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>), and each storm cell can cause more than 100 flashes per minute

$H_2 + O + \text{compression} + \text{electric spark} \rightarrow H_2O + \text{heat}$ (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 formed a once from the condensation of water vapor that rises from the earth as such.



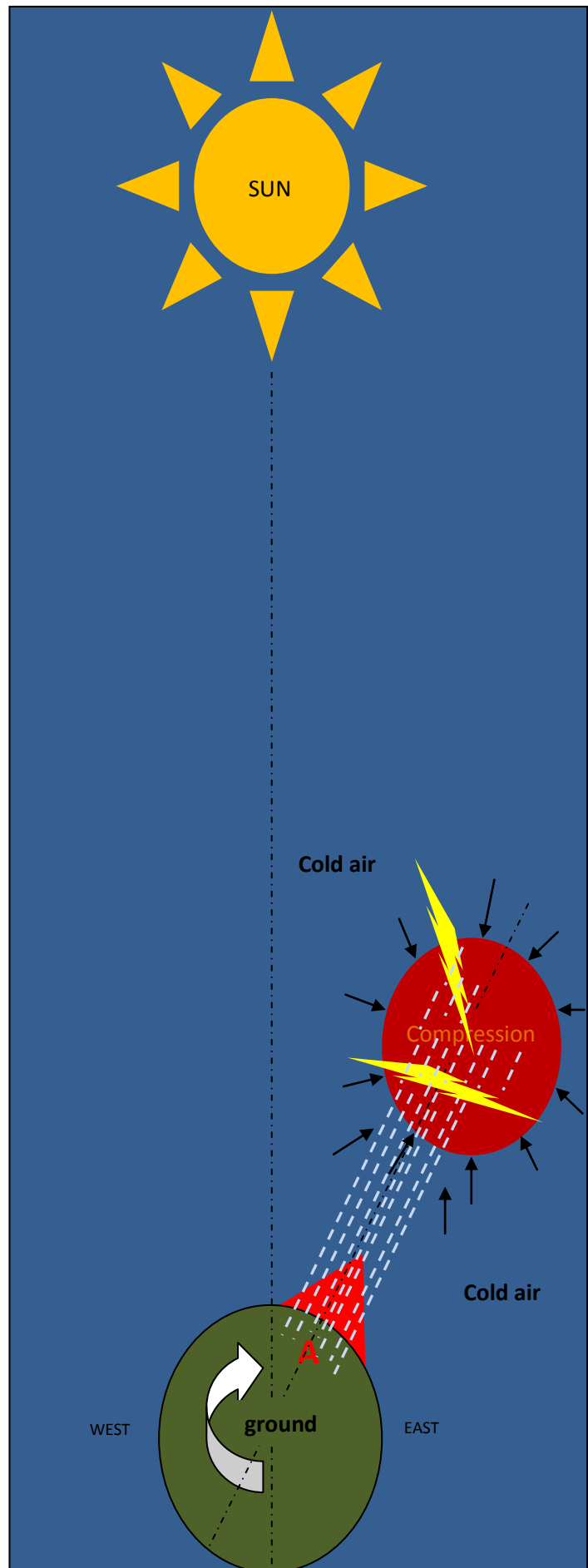
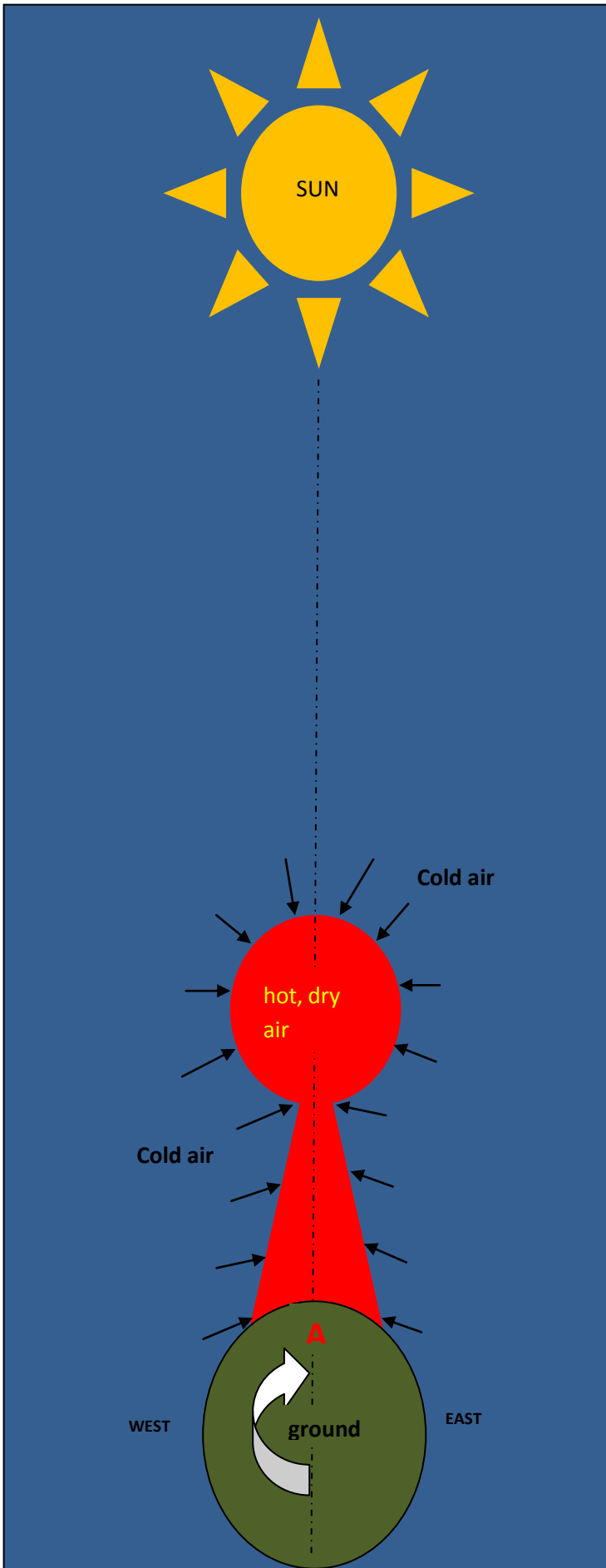
BUT BETWEEN U.S. FOR "LIGHTNING AND THUNDER"?

It is known that the synthesis of water is exothermic and explosive chemical reaction .

So I would say :

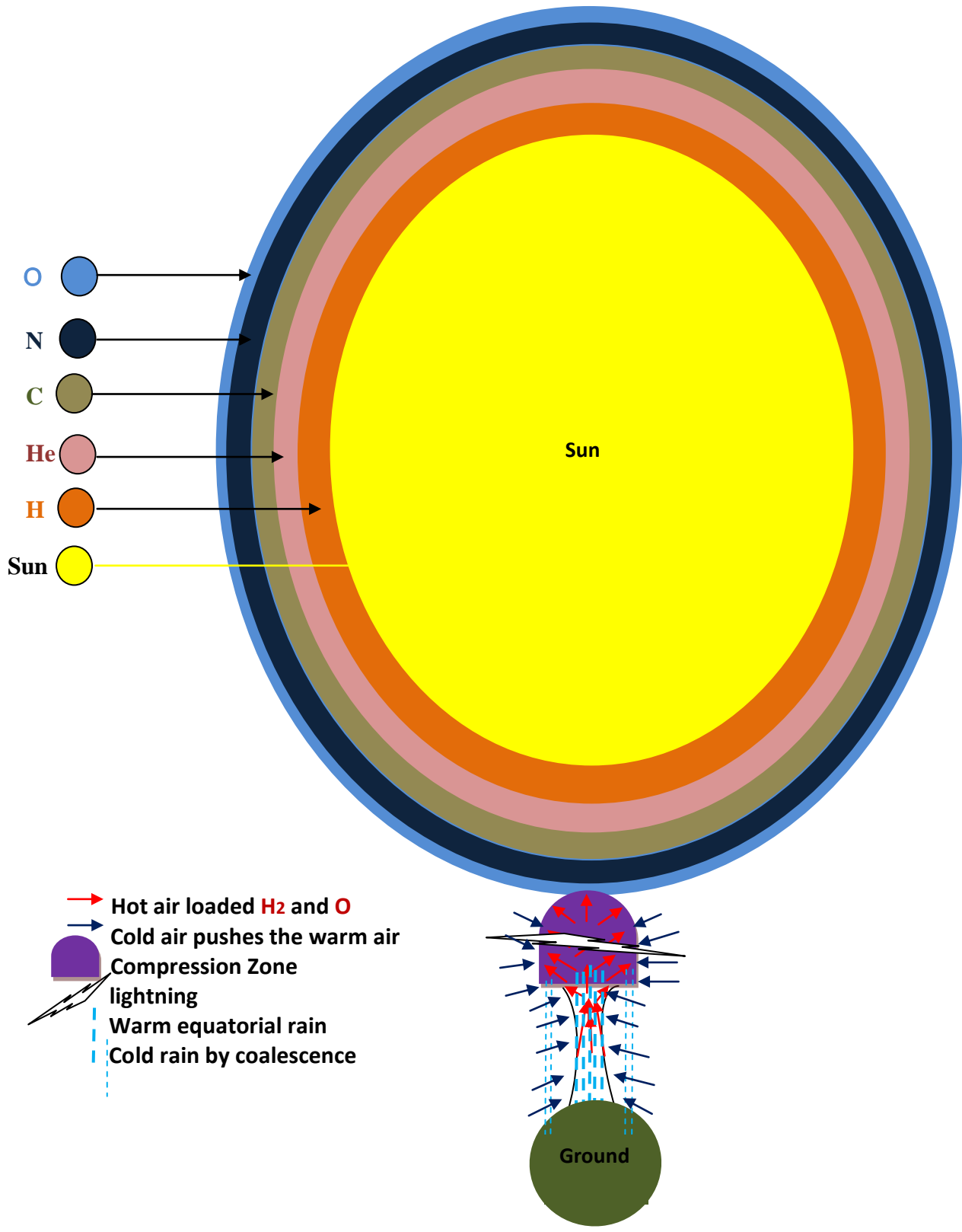
Compression volume mixture of H_2 and O at a favorable rate triggers their combination in an explosive chemical reaction (formation of H_2O) and said explosion said electric spark (ie lightning) , the light flash reaches us first (the speed of light 299,792,458 m / s), then the sound of the explosion (thunder) (speed of sound 340 m / s less so than light) then rain (speed falling drops of water is less than that of sound) it means that lightning and thunder are the result of the combination reaction , I think we really hard to imagine a negative cloud and cloud positive since all cloud is composed of water , whose molecules are bipolar itself , they have a negative side of one 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 that hunting on all sides (cold air pushes the warm air) once the earth tilts is reduced thermals, cold air contains hot air, it compresses and favorable compression ratio, hydrogen and oxygen combine in a true reaction explosive chemical, forms of rainwater.



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 (up exhausted hydrogen if one may 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 maintain its combustion but the monatomic oxygen layer prevents him , he is united and returns as rain because the gases from the chemical evolution organize height following envelopes stacked around the sun, the lighter is the closest .



L'EAU DE PLUIE SE FORME PAR REACTION CHIMIQUE PROPREMENT DITE DANS L'ATMOSPHERE (fr)

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

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 :

UV Dissociation of Water

$H_2O + UV \rightarrow H_2 + O$

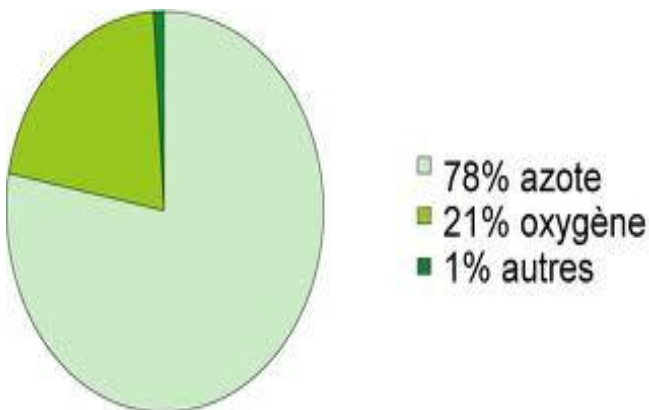
Calculs de densité relative à l'air (29 g/mol) :

- Densité de H_2 : $2/29 = 0,06$
- Densité de O : $16/29 = 0,55$

Source : www.google.dz/search?q=photolyse

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 servons énormément dans le traitement du sujet :

COMPOSITION DE L'AIR DE NOTRE ATMOSPHERE:



| | | | |
|-----------|-------|--------------------|--------|
| Diazote | 78,03 | Dioxyde de carbone | 0,03 |
| Dioxygène | 20,99 | Dihydrogène | 0,01 |
| Argon | 0,93 | Néon | } 0,01 |
| | | Hélium | |
| | | Krypton | |
| | | Xénon | |

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

Densité de l'air: $29/29 = 1$

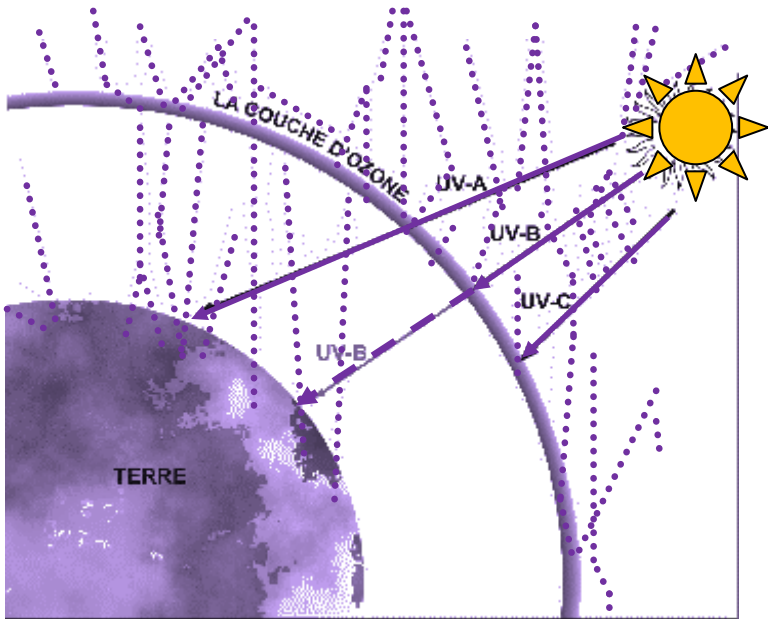
Atomes :
 Densité de l'atome d'hydrogène H : $1/29 = 0,03$ plus léger que l'air
 Densité de l'atome d'azote N : $14/29 = 0,48$ " " " "
 Densité de l'atome de sodium Na : $23/29 = 0,79$ " " " "

Atomes :
 Densité de l'atome d'oxygène O : $16/29 = 0,55$ plus léger que l'air
 Densité de l'atome de chlore Cl : $35/29 = 1,20$ " " " "

Molécules:
 Densité de la molécule d'hydrogène H_2 : $2/29 = 0,06$ " " " "
 Densité de la molécule d'azote N_2 : $28/29 = 0,96$ " " " "
 Densité de la molécule d'eau H_2O : $18/29 = 0,62$ " " " "
 Densité de la molécule chlorure d'hydrogène HCl : $36/29 = 1,24$ "

Molécules:
 Densité de la molécule d'oxygène O_2 : $32/29 = 1,10$ plus lourde que l'air
 Densité de la molécule de chlore Cl_2 : $70/29 = 2,41$ " " " "
 Densité de la molécule de sodium Na_2O : $62/29 = 2,13$ " " " "
 Densité de 2 molécules d'eau $2H_2O$: $36/29 = 1,24$ " " " "

Vous pouvez remarquer que les UV-A et les UV-B arrivent jusqu'au sol



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

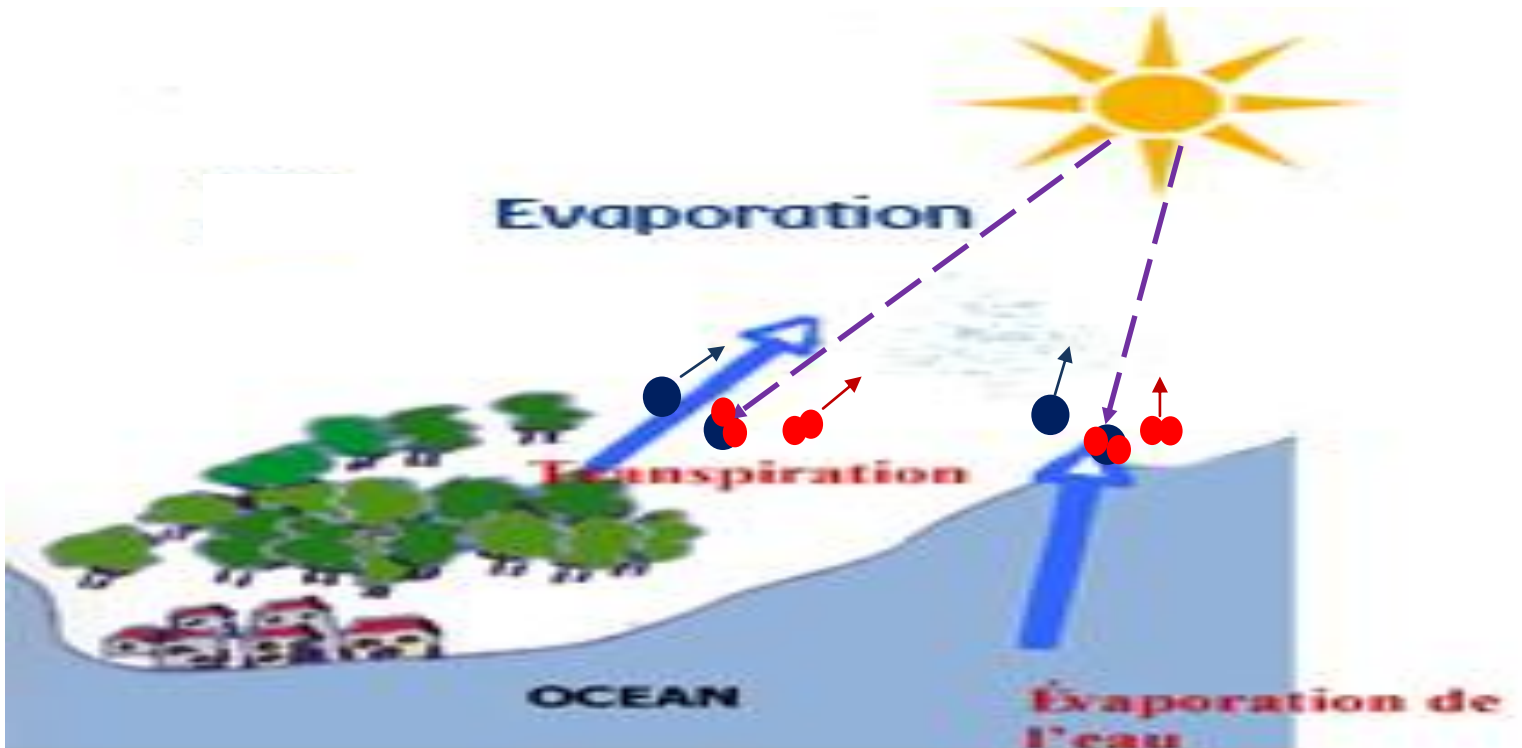
Les handicaps qui n'offrent aucune chance à la vapeur d'eau de s'élever au-delà du stade de brouillard sont :

- 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.



**CEPENDANT VOUS AVEZ SANS DOUTE DEVINE OÙ VOUDRAIS EN VENIR
SYNTHÈSE 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



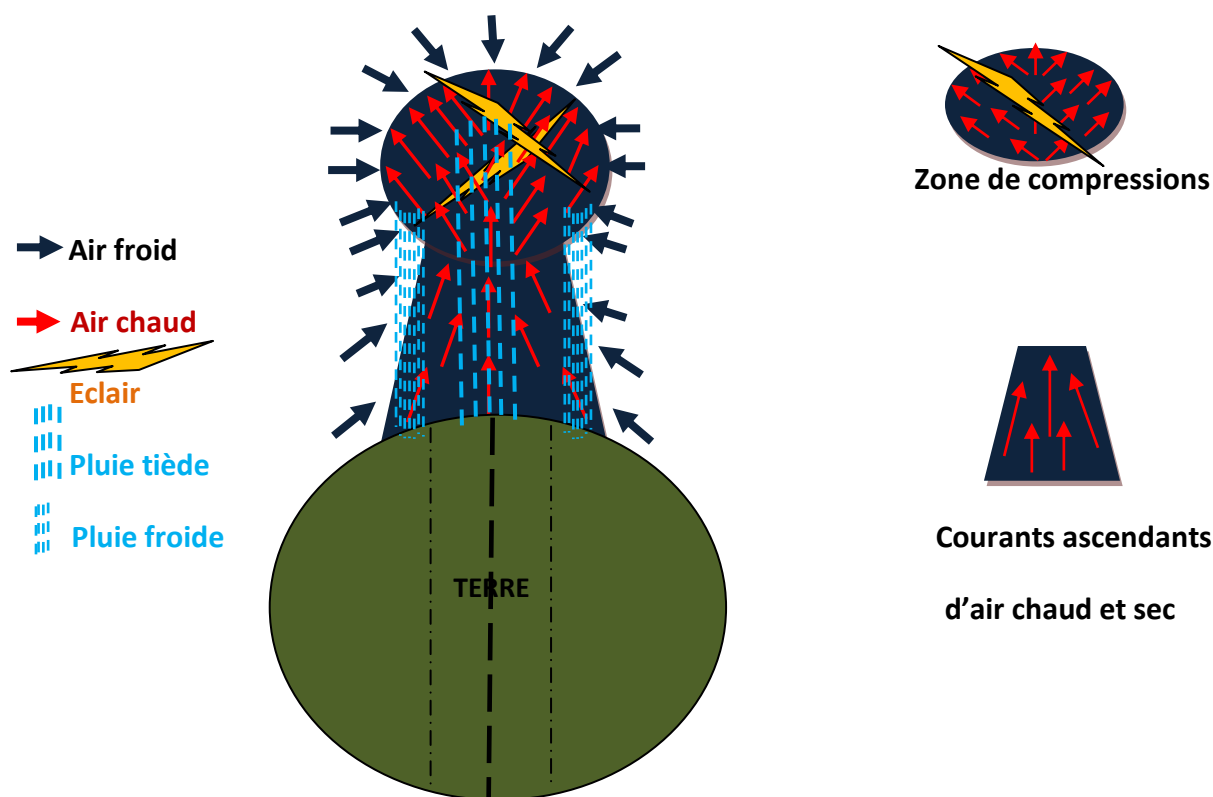
Ces courants ascendants d'air chaud et sec chargés d'hydrogène et d'oxygène se heurtent à un front froid qui les chasse vers le bas ou à la rigueur constitue une résistance à cette force mécanique montante, on assiste à l'opposition de deux forces, les deux gaz sont soumis à une compression qui en atteignant 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 <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 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.



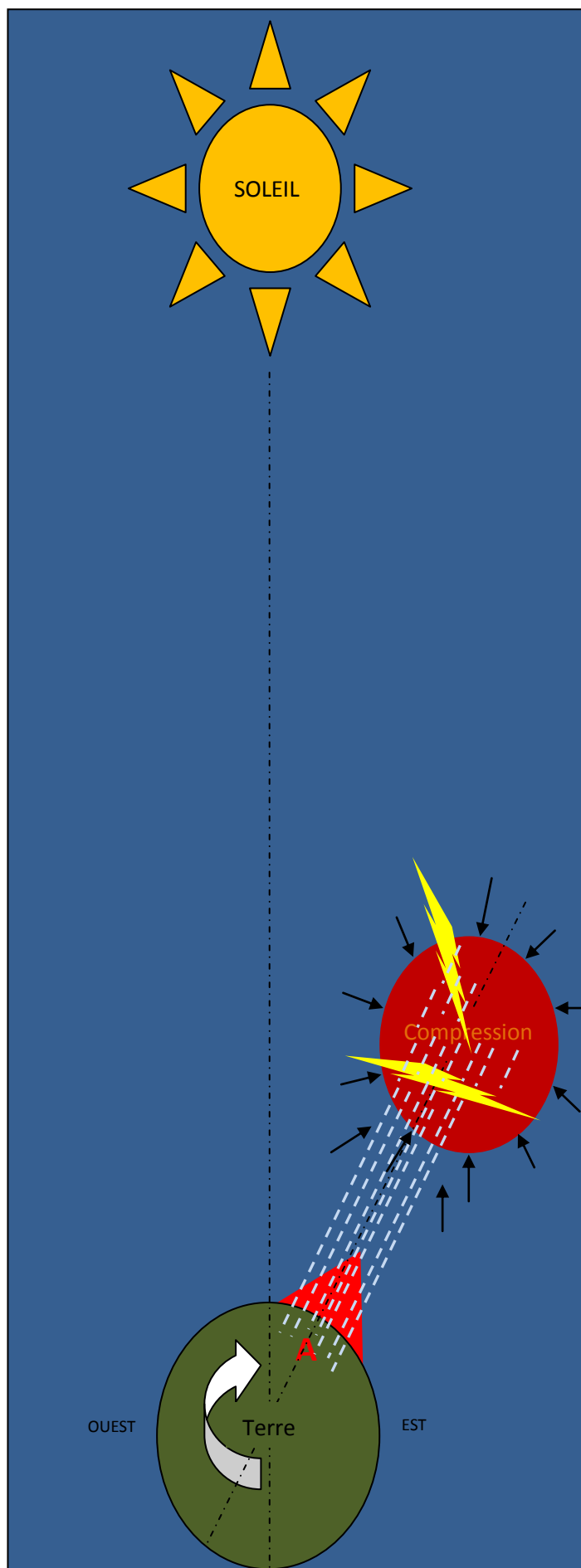
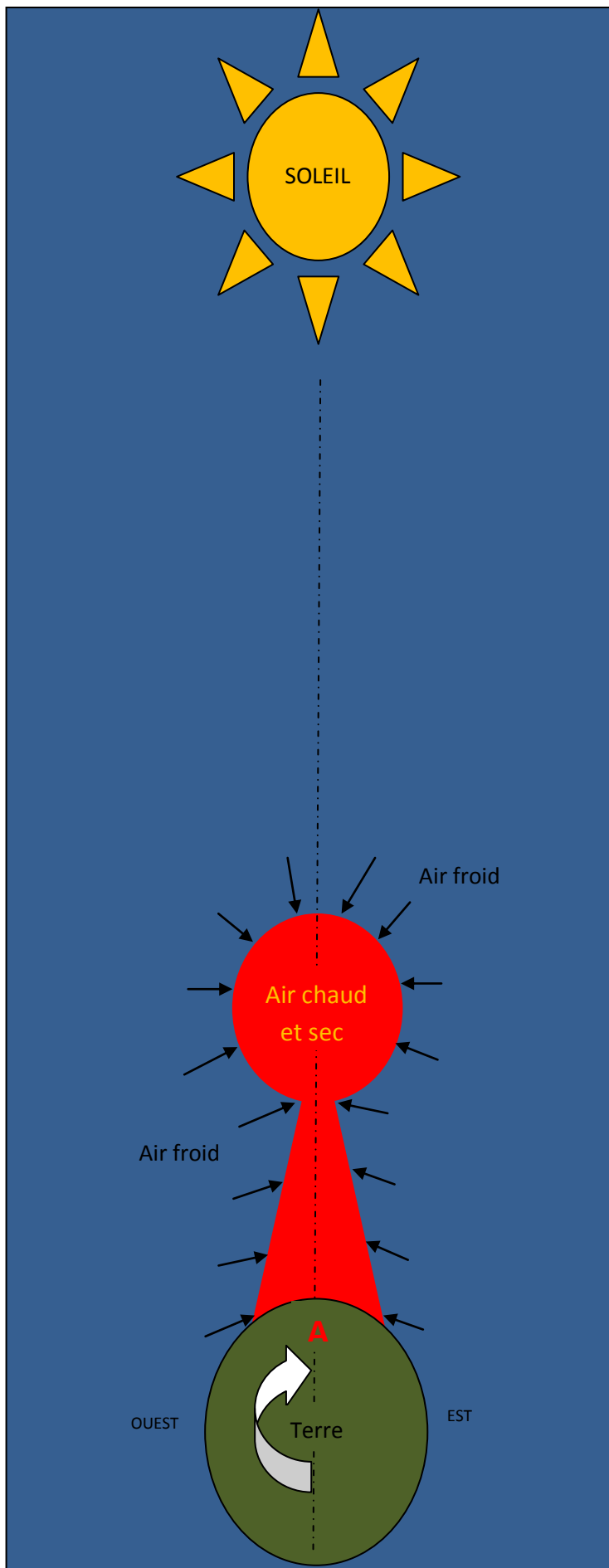
MAIS ENTRE NOUS POUR « L'ÉCLAIR ET LE TONNERRE » ?

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

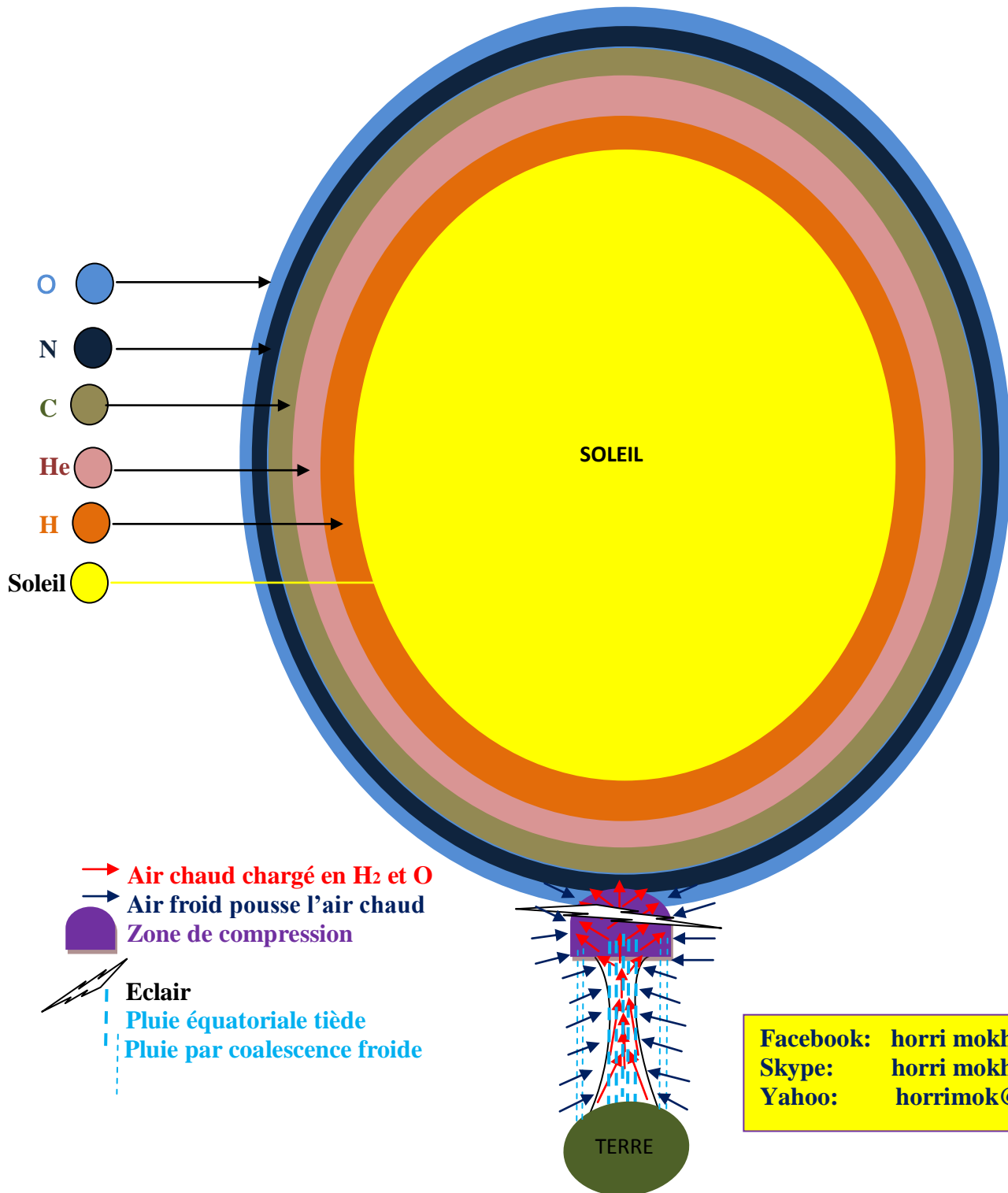
A est le point le plus chaud de la terre, les courants ascendants d'air chaud et sec sont les plus importants, il pénètre dans l'air froid qui le chasse de tous les cotés (l'air froid pousse l'air chaud), une fois que la terre bascule vers l'est, les courants ascendants diminuent, l'air froid renferme 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 incroyables 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.



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