

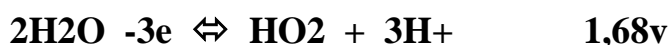
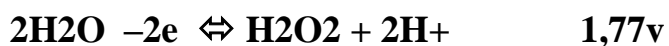
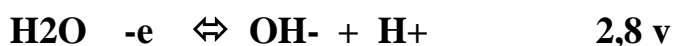
Concept OXYHN

Le concept de ce projet est basé sur les phénomènes qui se trouvent dans la nature.

En vue que les plantes absorbent CO_2 de l'air et dégagent le O_2 , j'ai regardé sur la chlorophylle et je trouve que O_2 arrive par la dissociation de l'eau absorbée par la racine.

La chlorophylle a la propriété de céder un électron qui vite va le recouperai de l'eau, (correctement est la dé-protonation de l'eau) donc elle sait bien faire la dissociation de l'eau. Après la dissociation de l'eau l'hydrogène va se combiner avec CO_2 pour faire du sucre et l'oxygène va être éliminé en air.

Pour ça j'utilise la chlorophylle dans l'électrolyte de mon réacteur OXYHN, qui a une conception adaptée pour faciliter la dissociation de l'eau en radicaux H , O , OH , OH_2 et H_2O_2 , O_2 avec une consommation réduite de l'énergie électrique :



Comme j'ai pas la possibilité de maîtriser la tension, j'utilise une source de courant en impulsion modulée et j'ai une bonne production de gaz OXYHN avec une consommation d'énergie électrique raisonnable :

pour 1 litre/minute = 100Wh. (voir les vidéos sur YouTube)

J'ai observé que le gaz OXYHN dégage des radiations électromagnétiques avec un appareil de détection des ondes électromagnétiques. Après, avec un autre appareil qui peut mesurer les ions négatifs j'ai trouvé que tout au tour du réacteur, tube silicoteux, même au tour du barboteur il y a des ions négatifs. Il y a des possibilités multiples mais ici je peux nommer :

- 1- Le gaz OXYHN est bien chargé avec des ions négatifs et il fait des émissions dans l'environnement.

2- Il absorbe des protons de l'environnement et les éléments de l'environnement reste chargés négatives .

3- Résonance .

Après tout ça la conclusion est que le gaz OXYHN est bien chargé électriquement. Il y a des radicaux énumérés avant.

1= générateur gaz OXYHN

2, 8, 13, 14 = conduites

3 = barboteur

4, 21 = eau

5 = générateur des ultrasons

6 = brouillard

7 = disperser

9 = galerie admission

10 = moteur

11 = échangeur chaleur

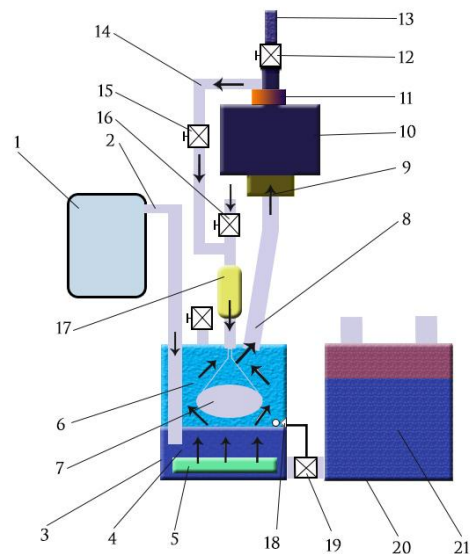
12, 15, 16 = robinet

17 = ionisateur

18 = capteur de niveau

19 = vanne

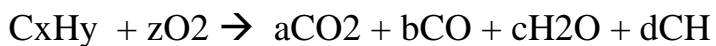
20 = réservoir d'eau



Le but de mon projet est de faire un économiseur de carburant et de réduire les émissions nocives de CO , NOx .

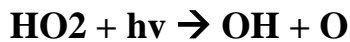
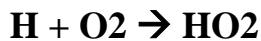
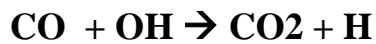
Concernant le CO , CO2 et CH = hydrocarbures non brûlés :

La combustion incomplète de hydrocarboné in oxygène :

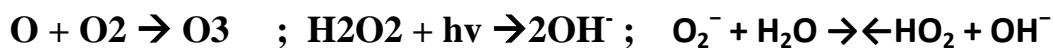


Comme je vais recirculer les gazs d'échappement après l'explosion on va avoir de H2O, CO2, CO et CH .

OH dans la présence de O2 va réagir avec CO :



En fonction des types des hydrocarbures aura lieu de réaction ramifiés avec formation de radicaux libre intermédiaires et oxydants comme : OH, HO₂ et H₂O₂ qui peut être obtenu par réactions directes ou par contacts des produits des autres réactions comme :



La caractéristique de cette méthode est de régénérer le groupe OH dans le cadre de réaction qui va actionner comme un catalyseur, qui va accélérer la réaction parce que il y a une grande réaction avec les radicaux libre.

Pour quoi est bonne l'eau dans la combustion ?

„La **réaction du gaz à l'eau**, ou **réaction de Dussan**, est une réaction chimique convertissant un mélange de monoxyde de carbone CO et de vapeur d'eau H₂O en un mélange de dioxyde de carbone CO₂ et d'hydrogène H₂ :

$\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2$. La réaction est légèrement exothermique, libérant 42 kJ/mol.”

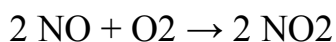
Concernante le NO_x :

Après la combustion: $\text{O}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2 \text{NO}$

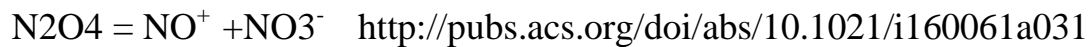
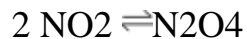
En présence de l'eau NO interaction avec O₂ pour avoir HNO₂ :



NO peut être oxydé dans la pression atmosphérique par l'oxygène en air :



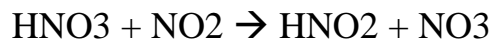
NO₂ existe en équilibre avec N₂O₄:



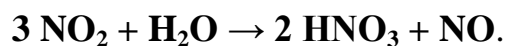
NO₂ est paramagnétique et N₂O₄ est diamagnétique.

Comme suggéré par la faiblesse de la liaison N-O, NO₂ est un bon oxydant. Par conséquent, il va se brûler, parfois de manière explosive, avec de nombreux composés tels que des hydrocarbures.

Par la hydrolyse:



La réaction suivante est possible dans le barboteur :



„ L'acide nitrique entre dans la composition des pluies acides, où il se forme par hydratation du dioxyde d'azote, un important polluant atmosphérique ‘

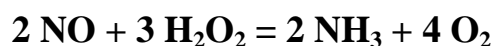
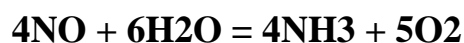
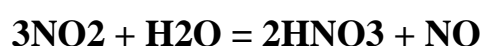
Après:

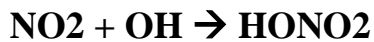
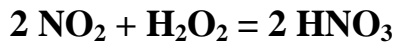


On peut dire que l'acide nitrique est un très bon oxydant et on peut voir son rôle de catalyseur .

Le second terme catalytique est déterminé par l'accumulation de NO₂.

Est possible aussi:





Aussi on peut avoir des ions de nitrogène et oxygène qui vont réagir avec radicaux H pour faire NH_3 et HNO_3 , HNO_2 , N_2H_4 et N_2O , N_2O_3 , N_2O_5 qui sont aussi des combustibles.

En conclusion le concept OXYHN est un :

- 1- générateur de combustibles et oxydantes donc il va faire des économies sur le carburant fossile .
- 2- réduit les émissions nocives sur un moteur classique.
- 3- Est un co-générateur performant (peut produire de l'énergie thermique et mécanique) avec une réduction de carburant fossile.

Mes expériences présentées sur YouTube :

<https://www.youtube.com/watch?v=PnbbEEVe-E>

<https://www.youtube.com/watch?v=PBt2Ijx-c8s>

<https://www.youtube.com/watch?v=4ALaObIVm5Y>

<https://www.youtube.com/watch?v=gb6sibFp3M4>

<https://www.youtube.com/watch?v=QaG-kMgCyOE>

<https://www.youtube.com/watch?v=8NOml3TbXms>

https://www.youtube.com/watch?v=m_B81vGFrqE&list=UUZBI-k4Z-kiS02OfhjXeYlQ

https://www.youtube.com/watch?v=R_xUI33OwS8

<https://www.youtube.com/watch?v=yu8SF6qWEU0&x-yt-ts=1422579428&x-yt-cl=85114404>