

Cahier des charges de travaux de recherches et développements de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer

Informations générales de la société Holomorphe

Dénomination sociale : S.A.S.U. à capital variable HOLOMORPHE / Capital social : 100 euros

Adresse du siège social : 31 Avenue de Ségur - ABC LIV Ségur - 75007 Paris / Siret : 88363255600014

Registre du commerce et des sociétés : R.C.S. PARIS - Greffe du Tribunal de Commerce de PARIS

Activités : Commerce de gros de produits chimiques - Edition de logiciels applicatifs / Code NAF : 4675Z

Numero TVA intracommunautaire : FR06883632556 / Président : Monsieur Jason ALOYAU / Date d'immatriculation : 26 Mai 2020

Contact

Personne à contacter	Adresse du siège social	Téléphone	E-mail professionnel
Monsieur Jason ALOYAU	31 Avenue de Ségur 75007 Paris	07.49.16.33.29	jason.aloyau@holomorphe.com

Objectif des travaux de recherches et développements de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer

L'objectif principal des travaux de recherches et développements de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer est de calculer le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.

Etat de l'art de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer

Tout d'abord, l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer se base sur le principe de la polarisation électronique de la molécule d'eau car la molécule d'eau est une molécule polaire.

Puis, son fonctionnement requiert un circuit électronique LC à la fréquence de résonance du circuit afin d'entamer un phénomène de résonance pour pouvoir créer une accumulation d'énergie sous forme électrique voire électromagnétique aux bornes du condensateur.

Lorsque cette énergie emmagasinée aux bornes du condensateur est supérieure à l'énergie de dissociation de la liaison covalente entre l'atome d'hydrogène et l'atome d'oxygène de la molécule d'eau, l'atome d'hydrogène et l'atome d'oxygène sont respectivement attirés vers le pôle négatif et le pôle positif du condensateur électrique et nous obtenons une production de dihydrogène et dioxygène.

Selon les brevets de Stanley Meyer, la production du mélange gazeux de dihydrogène et de dioxygène s'augmente avec l'augmentation de la tension électrique aux bornes du condensateur à condition de rester à la fréquence de résonance du circuit électronique LC sans l'utilisation d'électrolyte.

Ainsi, nous devons retenir que l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer est un circuit électronique LC dont le condensateur peut être configuré de différentes manières et l'eau est considéré comme un matériau diélectrique qui subit le phénomène de polarisation électronique et non pas le phénomène d'électrolyse.

Maintenant, le calcul du rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer doit être effectué pour comprendre davantage cette technologie.

Cahier des charges de travaux de recherches et développements de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer

Tâches à accomplir

Toutes les expérimentations devront toujours être effectuées à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.

Numéro de la tâche	Nom de la tâche
1	Démontrer mathématiquement la formule de l'inductance d'une bobine électrique cylindrique.
2	Démontrer mathématiquement la formule de la capacité d'un condensateur électrique plan en utilisant l'eau comme isolant ou matériau diélectrique en régime sinusoïdal pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe.
3	Démontrer mathématiquement la formule de la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe.
4	Démontrer mathématiquement la tension électrique aux bornes du condensateur électrique plan du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.
5	Démontrer mathématiquement la charge électrique aux bornes du condensateur électrique plan du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.
6	Démontrer mathématiquement la quantité de matière d'électrons aux bornes du condensateur électrique plan du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.
7	Démontrer mathématiquement la quantité de matière de dihydrogène produite aux bornes du condensateur électrique plan du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.
8	Démontrer mathématiquement la quantité d'énergie embarquée dans la quantité de matière de dihydrogène produite aux bornes du condensateur électrique plan du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.
9	Démontrer mathématiquement le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.
10	Démontrer mathématiquement la température de fonctionnement de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.
11	Démontrer mathématiquement la pression de fonctionnement de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative pouvant faire intervenir des termes en nombre complexe en fonction du temps et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer.

Cahier des charges de travaux de recherches et développements de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer

Numéro de la tâche	Nom de la tâche
12	Calculer expérimentalement le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer avec une tension électrique d'entrée égale à 230 volts à 50/60 Hz en utilisant un seul condensateur plan.
13	Calculer expérimentalement le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer avec une tension électrique d'entrée égale à 230 volts à 50/60 Hz en utilisant deux condensateurs plan en dérivation.
14	Calculer expérimentalement le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer avec une tension électrique d'entrée égale à 230 volts à 50/60 Hz en utilisant quatre condensateurs plan en dérivation.
15	Calculer expérimentalement le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer avec une tension électrique d'entrée égale à 230 volts à 50/60 Hz en utilisant huit condensateurs plan en dérivation.
16	Calculer expérimentalement le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer avec une tension électrique d'entrée égale à 230 volts à 50/60 Hz en utilisant seize condensateurs plan en dérivation.
17	Calculer expérimentalement le rendement énergétique de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer en régime sinusoïdal sans partie négative et à la fréquence de résonance du circuit électronique LC de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer avec une tension électrique d'entrée égale à 230 volts à 50/60 Hz en utilisant trente-deux condensateurs plan en dérivation.
18	Rédiger un rapport scientifique écrit dans la langue française et la langue anglaise pour lister les résultats de chaque tâche confirmés au nom de votre laboratoire.
19	Diffuser les rapports scientifiques en ligne sur un site internet dédié pour le monde de l'énergie voire le monde de l'hydrogène dont le téléchargement du rapport scientifique sera payant pour le compte de la société Holomorphe et votre laboratoire.

Documentations

Procédés et appareils pour la production de gaz combustible et la libération accrue de énergie thermique provenant de ce gaz -
US5149407A

Procédé de production d'un gaz combustible - US4936961A

Circuit de contrôle de tension du générateur de gaz - US4798661A

Générateur d'hydrogène à cavité résonnante qui fonctionne avec une tension pulsée potentiel électrique - CA1234773A

Système générateur d'hydrogène - CA1234774A

Circuits de commande et de commande pour une pile produisant de l'hydrogène gazeux - WO1992007861A1

Cellule électrolytique - US4124463A

Recherche fondamentale pour le brevet américain US4936961A

Schéma de circuit électronique du brevet US 5149407 (électrolyseur à eau de Stanley Meyer)

À propos de Stanley Meyer

Cahier des charges de travaux de recherches et développements
de l'électrolyseur à eau de Stanley Meyer

Quelques théories à connaître sur l'électrolyseur à eau Stanley Meyer

Générateur d'hydrogène de la société Holomorphe

Société Holomorphe