



Technical parameter:

Model	FEY3000®
Software	C++ full automatic machine
Display blue	White process text in Dutch or English
Input power	3 phase 400 V (50-60) HZ±10%
Rated capacity(KVA)	9
Working current(A)	
Max.Work pressure(Mpa)	0.2
Max.Relative humidity(%)	
Rated gas production(L/H)	3000±10%
Water consumption(L/H)	1.5
Maximum cutting thickness(mm)	
Effective perforation thickness(mm)	
Cooling way	Air cooling
Insulation class	F
Power supply protection grade	IP21S
Flame temperature(°C)	
Working medium	Filtered water or deionized water
Way to work	continuous
Environment temperature(°C)	0-40
Appearance size(L×W×H)mm	600×600×1150

Security	Process breaker button
	Protected against dry running
	Overpressure protection
	Earth leakage protection
	Output gas fine tuning pressure control

	temperature protection
Certificaat	CE
	Kwh meter incl. logbook



Oxyhydrogen gas maken op locatie met water en elektriciteit: machine FEY3000®

Terugverdienmodel:

Huidige fossiele flessen gas prijzen.
Prijzen verschillen met uw inkoper en prijsafspraken.



1: HUUR Gascilinders

€ 47,50 Incl. BTW

Voor alle normale industriële gas cilinders berekenen wij een jaar huur van € 39,27 exclusief BTW (47,50 inclusief BTW)
Dit geldt voor 10 Liter, 20 Liter en 50 Liter cilinders.

> Bestellen



Acetyleen vulling 50 liter

€ 118,00 Incl. BTW

Acetyleen
Lassen en snijden

> Bestellen

* Acetyleen vulling is 9,5 kg



Propaan 33,3 kg vulling

€ 85,00 Incl. BTW

> Bestellen



Zuurstof vulling 50 liter

€ 30,00 Incl. BTW

Zuurstof
Lassen en Snijden

> Bestellen

*Zuurstof vulling 50 vloeibaar liter is 10,9 M³ gas (1 liter gas € 0,0028)

<http://www.multigaz.nl/industriële-gassen.html>

<http://www.essent.nl/content/zakelijk/tarieven/index.html>

Kosten vergelijking tussen Oxy-hydrogen snijden / Acetyleen en Propaan

Gebruikte meters: stopwatch, mass flow meter, 3 fase kwh meter, automatische snij machine

Staal plaat : 1m lang, 60mm dik

Test methode: uitvoering 10 x herhalen

Prijzen inclusief belasting:

Propaan: €2.55/kg

Acetyleen: €12.49/kg

Zuurstof: €30.00/fles = €0.36/m³

Elektriciteits prijs: €0.0726/Kwh

Vergelijking	Acetyleen	Propaan	Oxy-hydrogen gas
Tijd snelheid snijden	3 min55 sec	4 min 30 sec	4 min 00 sec
Zuurstof verbruik	180 L	250L	151,7 L
Fossiele gas verbruik	0.061kg	0.06kg	0.45 Kwh
Zuurstof kosten	€0.495	€0.688	€0.417
Gas kosten	€ 0.761	€0.153	€0.033
Totale kosten	€ 1.256	€0.841	€0.45

Rekenvoorbeeld kostenbesparing hardsolderen/lassen:

Acetyleen vulling

C²H²



50L € 118,00 (inclusief vracht en overige kosten, exclusief huur per cilinder per jaar € 47,50)

Acetyleen wordt gebruikt bij het autogeen lassen of snijden, in combinatie met zuurstof

Zuurstof vulling



50L € 30,00 (inclusief vracht en overige kosten, exclusief huur per cilinder per jaar € 47,50)

Zuurstof wordt gebruikt bij het (autogeen) lassen en snijden, vaak in combinatie met acetyleen.

----- + Totaal kosten incl btw

€ 148,00

De maximale stroomkosten met de FEY3000-machine zijn op een volledige werkdag 8 uur x (€ 0,07 per Kwh x volledige belast FEY3000 machine 9Kwh) = € 5,04 per/dag

Met een hele dag 8 uur continu hardsolderen/lassen is je zuurstof/acetyleen fles ook leeg, kosten € 148,00.

Besparing per dag is dan € 148 - € 5,04 = € 142.96 *

** Onze FEY3000 machine heeft geen vlamdover nodig (besparing) wat je jaarlijks ook zou moeten vervangen i.v.m. betrouwbaarheid/veiligheid. Als u 10 gascilinders moet huren, tikt dat ook aan.*



Vuistregel, besparing 35 fossiele flessengas per/j is uw investering terug in 5 jaar.
Een EWM lasapparatuur verdient zich niet terug!

<http://www.ewm-group.com/en/ewmprodukte/geraete.html>

Unique Selling Points FEY 3000® machine

Hier onze praktijk ervaring/berekening efficiëntie berekening.

De huidige theorie van Brown's Gas stelt dat Brown's Gas een mengsel mix is van waterstof en zuurstof.

De eenvoudigste manier om Brown's Gas maken is om een electrolyzer te gebruiken, die elektriciteit gebruikt om water te splitsen in elementen van waterstof en zuurstof. Op het moment dat het water splitst, zijn waterstof en zuurstof in hun monoatomisch staat, dit is H voor waterstof en O voor zuurstof.

Normale elektrolyse cellen zullen de waterstof en zuurstof laten vallen in hun *diatomische staat* (twee atomen die samen één molecuul vormen). Di - atoom : de waterstoftank gevormde H₂ en de gevormde zuurstof O₂. In di - atomaire toestand is een lagere energietoestand, **energie verschil is te zien als warmte in de electrolyzer**. Deze energie is nu beschikbaar voor de vlam.

Wat als een aanzienlijk aantal van deze H en O -atomen niet hervormen in di - atomaire moleculen? We beginnen met het toevoegen van 442,4 Kcal per mol om water te splitsen met behulp van elektrolyse. Dit is een endotherme (energieabsorberende) actie. Maar als we geen, of weinig, 're-bonding' in di - atomaire moleculen krijgen, en onze "oxyhydrogen" electrolyzer niet zou opwarmen, omdat er geen exotherme reactie zou leiden tot overmatige warmte, buiten de agitatie van de vloeistof door het verkrijgen van bubbels. Dit ' gebrek aan warmte "in de electrolyzer is wat ik merkte in mijn experimenten tegenover de werkelijk geproduceerde Brown's Gas van nu.

We zien ook een aanzienlijk groter volume gas geproduceerd door de oxyhydrogen electrolyzer, boven elke redelijke verwachting van een 'normale' electrolyzer.

De monoatomisch mollen zou twee keer het volume hebben dat van de twee atomen mol voor hetzelfde gewicht van water elektrolyse.

Er zou ook een aanzienlijk groter volume gas geproduceerd zijn door de "oxyhydrogen" electrolyzer, boven elke redelijke verwachting van een 'normale' electrolyzer. De monoatomisch mollen zou twee keer het volume zijn, dat van de twee atomen mol voor hetzelfde gewicht van water elektrolyse. Free E Yourself- onderzoek/ experimenten zien : - efficiëntie?, maar veel meer volume dan je zou kunnen verwachten door uitgaande van een maximale efficiëntie van een normale electrolyzer.

Gepubliceerde literatuur van andere onderzoeker op Brown's Gas stelt dat 1

liter water 1866,6 liter Brown's Gas zou maken . Normaal diatomische $H_2 : O_2$ is 933,3 liter gas per liter water. En Brown's Gas verdringt meer volume dan normaal vanwege de monatomisch bestanddeel . Het onderstaande voorbeeld toont de toename van het volume en mijn experimenten met mijn FEY3000 machine.

Als we aannemen dat we steeds aanzienlijke hoeveelheden H en O in onze fakkel gassen hebben , wat zou er dan gebeuren wanneer we het branden ?

Opgemerkt is dat we een "koude " oxyhydrogen vlam hebben , ? En het is algemeen opgemerkt dat Brown's Gas brandt met een zeer lage temperatuur vlam.

Als we alle H en alle O zonder H_2 en O_2 nemen, en dit direct reduceren naar water . We zouden gaan van een sterk uitgebreid gas naar vloeibaar , een reductie van 1.860 liter gas , met weinig uitbreiding veroorzaakt door hitte . Dat zou nogal een vacuüm produceren! En als onze " oxyhydrogen vlam " dit deed , zou de reactie een " implosie " , zijn! Praktijk testen laten ook een sterke vacuüm zien na de implosie!.

En als de H en O weer in de vorming van water terug keert , zouden we (voor vier mol H en twee mol O) 442,4 Kcal van beschikbare energie hebben, in plaats van slechts 115,7 Kcal verkrijgbaar bij $2H_2 : O_2$.

De extra beschikbare energie op atomaire niveau zou kunnen zijn voor een aantal van de vreemde effecten van Brown's Gas , zoals verhitten van wolfram , die temperaturen creëren dicht op het oppervlak van de zon . "Normaal" $2H_2 : O_2$ vlammen kunnen deze temperaturen niet bereiken .

Eigen FEY-video "oxyhydrogen" vs acyteleen smelten van wolfram tot kraken en smelten beweegt.

https://www.youtube.com/watch?v=7_zdZMpd04o

De speciale imploderende hoge energie reactie laat onbekende dingen zien , zoals de mogelijkheid om schoon laser -achtige gaten te maken in hout, metaal en keramiek . De mogelijkheid van veranderende temperatuur wanneer toegepast op verschillende materialen .

Tijdens een Brown's Gas monatomisch waterstof (H) en monatomisch zuurstof (O) vlam , hoeven we geen extra energie toe te voegen , omdat de moleculen al in hun eenvoudigste en hoogste energie atomaire vorm zijn . Dit betekent dat de "perfecte" Oxyhydrogen Gas 3,8 keer de mogelijke ' hitte' energie heeft dan die van een "gewone" H_2 en O_2 vlam (442.4 Kcal/115.7 Kcal) .

Zo kunnen we ' plasma ' soort temperaturen en effecten krijgen als we lassen , omdat het potentieel atoomenergie er is!

FEY is nieuwsgierig naar de efficiëntie berekening van:

Schaliegas /of

(de biogas beerput)

<http://www.uitzendinggemist.nl/afleveringen/1304896>

Als waterstof al met zonne-elektriciteit kan worden opgewekt en commercieel vermarkt wordt, dan zit onze techniek voor het maken van 'oxyhydrogen"goed. Dit omdat het ruim onder het verstookte warmte en wattage van waterstof te maken is!

Free E Yourself

Fabriek : Veerpolder 29, 2361 KX Warmond, Nederland

Mobile phone: +31(0) 683712254, E-mail edwin@freeeyourself.com

Giro NL57 INGB 0005 3051 85 KvK-number number 34280796, BTW/TAX number NL8183.77.446.B01