

### Som van het bewijs: Plasmolyse maakt van Water een Brandstof

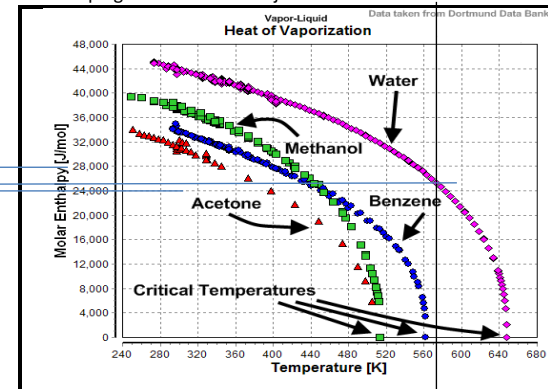
Ir C.L.P.M. Pompe - 25-11-2015  
[caspar.pompe@watergas.nu](mailto:caspar.pompe@watergas.nu)  
 mobiel: + 31 6 5252 5935



Proefopzet eerste stap.

Plasmavlam smelt wolfram

Verdampingswarmte afhankelijk van druk



Plasmolyse:

300°C

90 ml water levert 0,11 min 0,16 plus 1,27 is 1,23 kWh

#### Input van elektriciteit

Plasmatron heeft een vast Amperage van 6 Ampere  
 De opstart-netspanning bedraagt 220 Volt Het startvermogen is dus 1,32 kWh  
 Het apparaat wordt van buiten niet erg warm, dus de efficiency is ingeschat op 85% 1,12 kWh  
 De spanning zakt na ontstaan van plasma met 90% Dus het procesvermogen bedraagt 0,11 kWh

#### Opwarming 90 ml water tot 3000 °C

| van     | tot      | is | °C   | kJ/kg°C | kWh/kJ   | kg   | kWh         |            |
|---------|----------|----|------|---------|----------|------|-------------|------------|
| van 10  | tot 300  | is | 290  | 4,19    | 1/3600   | 0,09 | 0,03        |            |
| van 300 | tot 301  | is | 1    | 1389    | 0,000278 |      | 0,03        |            |
| van 301 | tot 3000 | is | 2699 | 1,41    | 0,000278 |      | 0,10        |            |
|         |          |    |      |         |          |      | <b>0,16</b> | <b>kWh</b> |

#### Bindingsenergie in één liter water

1 kg water contains 1000 gram/18 gram = 55,5 mol water

(source: Wikipedia)

|                                    | kJ/mol | kJ/ltr | kWh/ltr | kWh         |
|------------------------------------|--------|--------|---------|-------------|
| Bonding Energy of H <sub>2</sub> O |        |        |         |             |
| Bonding energy of H-OH             | 493,4  | 55,6   | 27.411  | 0,000278    |
| Bonding energy of O-H bond         | 424,4  | 55,6   | 23.578  | 0,000278    |
| Total                              | 917,8  | 50.989 | 14,2    | <b>1,27</b> |

Wikipedia:

The **bond energy** is an average calculated from the sum of the bond-dissociation energies of all bonds in a molecule.<sup>[3]</sup>

For example, an HO-H bond of a water molecule (H-O-H) has 493.4 kJ/mol of bond-dissociation energy,

and 424.4 kJ/mol is needed to cleave the remaining O-H bond.

Hydrogen bond-dissociation energy in water is about 23 kJ/mol.<sup>[4]</sup>

(is niet in de beschouwing meegenomen)

[A. \(nog onder radar\)](#)

[B. \(nog onder radar\)](#)

[www.hho-heating-systems.com/](http://www.hho-heating-systems.com/)

[www.httcanda.com](http://www.httcanda.com)

Watergas.NU promoot de toepassing van 'watergas'-technologie in de industrie.

In de afgelopen vijf jaar hebben we een netwerk van watergas ontwikkeld.

Bedrijven hebben moeite watergas-toepassingen te vermarkten. Normale natuurkunde kan het niet bewijzen.

Momenteel kennen we 5 bedrijven, zoals (zie blauw balk) die Water-CV's hebben ontwikkeld die lopen op Watergas!

Deze Water-CV's hebben een COP's van tenminste 20.

'Watergas' = 'gas van water'

Een andere manier om water-energie te oogsten is met Plasma Technologie.

Plasma Technologie kan wél met gewone natuurkunde uitgelegd worden.

Momenteel kennen we verschillende bedrijven in de plasma vergassing: 'Waste2Energy'!

Deze berekening toont aan dat Water-Plasmatech een COP van tenminste 10 haalt.