

Glossar zum Thema Brennstoffzellen

Alle wichtigen Begriffe zum Thema Brennstoffzellen nach

Alphabet sortiert!

Bitte wählen Sie:

[A](#) [B](#) [C](#) [D](#) [E](#) [F](#) [G](#) [H](#) [I](#) [J](#) [K](#) [L](#) [M](#) [N](#) [O](#) [P](#) [Q](#) [R](#) [S](#) [T](#) [U](#)
[V](#)
[W](#)
[X](#)
[Y](#)
[Z](#)

A

AFC Alkaline Fuel Cell = alkalische BSZ
Anode Positive Elektrode

B

BHKW Blockheizkraftwerk
Bipolar-Platten Bei BSZ Stacks ist die Bipolar-Platte ein Zwischenglied zwischen den einzelnen Zellen.
BHKW Anlage zur Energieerzeugung, hier werden nach dem Prinzip der KWK = Kraft-Wärme-Kopplung.
Brennstoffzelle Sie ist ein Energiewandler zur Umkehrung der Elektrolyse. In einer BSZ findet die Oxidation des Brennstoffs statt.
Brennwert Der Brennwert H_s (veraltet kalorischer Brennwert oder oberer Heizwert H_o)
BSZ Brennstoffzelle

C

CGH2 englisch Compressed Gaseous Hydrogen
CnHm Kohlenwasserstoff-Verbindung
CH4 Methan
CO Kohlenstoff-Monoxid

D	(nach oben)
Dampfreformer	Reformierungsprozess, bei dem Kohlenwasserstoff mit Wasserdampf verse
DMFC	englisch Direct Methanol Fuel Cell = Direkt Methanol BSZ
Druckgasspeicher	Transport- und Speichervorrichtung für gasförmige, unter Druck stehende S
E	(nach oben)
Elektrode	Elektrisch geladener Pol
Elektrolyse	Chemische Aufspaltung von Flüssigkeiten mit Hilfe von Strom
Elektrolyseur	Vorrichtung zum Aufspalten von Flüssigkeiten (Elektrolyse)
Elektrolyt	Ionen-transport-Medium - fest oder flüssig
Emission	Emission bedeutet allgemein Aussendung von Störfaktoren in die Umwelt. D
Energieträger	Substanz, die bei der Verbrennung Energie abgibt, in denen folglich Energie
Erdgas	Fossiler Brennstoff, Primärenergieträger wie Erdöl, nur gasförmig, Brennbar
Erneuerbare Energie	
Regenerative Energie	Energieträger, die "unendlich" lange zur Verfügung stehen, im Unterschied zu
F	(nach oben)
FC	englisch Fuel Cell = Brennstoffzelle
Fossile Energieträger	Aus Pflanzen entstandene feste, flüssige oder gas-förmige Primärenergieträ
Fuel Cell	englisch für Brennstoffzelle
G	(nach oben)
GH2	englisch Gaseous Hydrogen = gasförmiger Wasserstoff
Graphitspeicher	Kohlenstoff-Verbindungen zur Speicherung von Wasserstoff. Die Menge de
H	(nach oben)
Heizwert	Der Heizwert ist die bei einer Verbrennung maximal nutzbare Wärmemeng
Hochtemperatur-Brennstoffzelle	Brennstoffzellen, die bei Temperaturen von 600 bis 1.000 °C arbeiten. Sie e
I	(nach oben)
Immission	Emissionen, die auf die Umwelt einwirken, werden an dem Ort, an dem sie
J	(nach oben)
K	(nach oben)
Katalysator	Substanz, die eine Reaktion einleitet, sich selber dabei jedoch nicht umwan
Katode	Negative Elektrode
Kohlenstoff-Dioxid	Farbloses, nicht brennbares, geruchloses und ungiftiges Gas, das mit ca. 0,
Kohlenstoff-Monoxid	Reiz-, farb- und geruchsloses Gas, das bei unvollständiger Verbrennung vo
Kohlenwasserstoffe	Bezeichnung für organische Verbindungen, die nur aus Kohlenstoff und Wa
Kompressor	Aggregat zur Verdichtung kompressibler Medien.
Kraft-Wärme-Kopplung	Energieerzeugungs- und Umwandlungsverfahren, hier entsteht Strom und V
Kryogen	griechisch krýos: Kälte, Frost. In bezug auf technische Gase ist der tiefkalte
KWK	Kraft-Wärme-Kopplung
L	(nach oben)
LH2	engl. Liquid Hydrogen = flüssiger Wasserstoff
M	(nach oben)
MCFC	englisch Molten Carbonat Fuel Cell = Schmelzkarbonat-Brennstoffzelle
Metallhydridspeicher	Metall-Verbindung, die Wasserstoff aufnehmen und speichern kann.
Methan	Farbloses, geruchloses, mit bläulicher Flamme brennendes Gas mit einem I
N	(nach oben)
Niedertemperatur-Brennstoffzelle	Brennstoffzellen, die bei Temperaturen von 50 bis 200 °C arbeiten und auc
O	(nach oben)

P	(nach oben)
PAFC	engl. Phosphoric Acid Fuel Cell = Phosphorsäure-Brennstoffzelle
Partielle Oxidation	Reaktion eines Teils von einem Kohlenwasserstoff in einem Reformer mit L
PEM	Polymer Elektrolyt Membran = Proton Exchange Membrane = Protonen-Aus
Primärenergie	Der Energiegehalt von Primärenergieträgern, die noch keiner technischen U
Primärenergieträger	Primärenergieträger sind fossile Brennstoffe und erneuerbare Energien
Q	(nach oben)
R	(nach oben)
Reformierung	Umsetzung von Kohlenwasserstoffen mit Wasserdampf zu Kohlenstoff-Mon
S	(nach oben)
Sauerstoff	O ₂ , Bestandteil der Luft (knapp 21 %) Natürlicher Bestandteil der Atmosphä
Sekundärenergie	Der Energiegehalt von Sekundärenergieträgern oder von Energieströmen, o
Sekundärenergieträger	Koks, Briketts, Benzin, Biodiesl, Heizöl, Strom, Stückholz, Fernwärme
SOFC	englisch Solid Oxid Fuel Cell = Festoxid-Brennstoffzelle
Solare Wasserstoffwirtschaft	Energiwirtschaft, die die Solarenergie als Primärenergie und Wasserstoff a
SKE	Steinkohleeinheit- Maß für den Energiegehalt fossiler Brennstoffe. Normiert
Stickstoff	N ₂ , Hauptbestandteil der Luft (79 %)
T	(nach oben)
U	(nach oben)
V	(nach oben)
Verbrennung	Oxidation, Reaktion mit Sauerstoff
W	(nach oben)
Wasserdampf	Verdampftes Wasser, gasförmig
Wasserstoff	H ₂ , erstes und leichtestes Element des Periodensystems
Wirkungsgrad	Der Wirkungsgrad einer technischen Anlage ist ein Maß für das Verhältnis o
X	(nach oben)
Y	(nach oben)
Z	(nach oben)

{backbutton}