



INFORMACJA, al. Niepodległości 34, 61-714 Poznań, hol główny, tel.: 61 626 66 66; fax 61 626 67 44, e-mail: kancelaria@umww.pl

JAK WYKORZYSTAĆ WODÓR?

O możliwościach rozwoju technologii wodorowych w Wielkopolsce dyskutowano podczas styczniowych, prowadzonych w trybie zdalnym, obrad sejmikowej Komisji Gospodarki. Okazją do rozmów na ten temat była prezentacja przygotowana przez przedstawicieli firmy Sweco, pokazująca wybrane projekty wodorowe w naszym województwie. Wśród nich jest m.in. instalacja do spalania paliw (biomasy) i produkcji wodoru (z fotowoltaiki), na którą pozwolenie otrzymała pod koniec roku firma ZE PAK S.A. Na ulice Konina jeszcze w tym roku wyjedzie pierwszy autobus zasilany wodorem, a do Poznania do 2023 roku trafi 25 pojazdów Solaris Urbino 12 hydrogen. W Pile miałyby powstać osiedle zasilane w głównej mierze wodorem, a nad jeszcze innymi projektami, zakładającymi np. produkcję wodoru z odpadów plastikowych, pracują też w zakładach komunalnych w Koninie i Ostrowie Wielkopolskim.

„Zielona” transformacja jest jednym z priorytetów samorządu województwa, który stawia na czysty wodór i odnawialne źródła energii. Korzyści płynące z wykorzystania tego pierwiastka to nie tylko niskoemisyjny transport (autobusy, pociągi), ale też rozwój nowych technologii (w obszarze infrastruktury, produktów i usług), szanse dla przemysłu, lepsze zastosowanie różnych źródeł odnawialnych (instalacje geotermalne, wiatrowe, solarne).

Ponadto radni przyjęli sprawozdanie podsumowujące prace komisji w 2021 roku.

The screenshot shows a Zoom meeting interface with a presentation slide titled "Elektroliza wody – przyszła podstawa produkcji wodoru" (Water electrolysis – the future basis of hydrogen production). The slide features the logos of "Wielkopolska" and "SWECO". The text on the slide describes the process of water electrolysis, stating it is a process that uses electrical energy to decompose water into oxygen and hydrogen. The chemical equation $2 \text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow 2 \text{H}_2(g) + \text{O}_2(g)$ is provided. A diagram illustrates the electrolysis cell with an anode (+) and a cathode (-), showing the production of O_2 and H_2 respectively. The diagram also shows a power source (light bulb) connected to the electrodes, with electrons (e^-) flowing from the anode to the cathode. The slide is presented in a Zoom window with several participants visible in the top bar.



Dziękujemy za odwiedziny i zapraszamy ponownie