

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

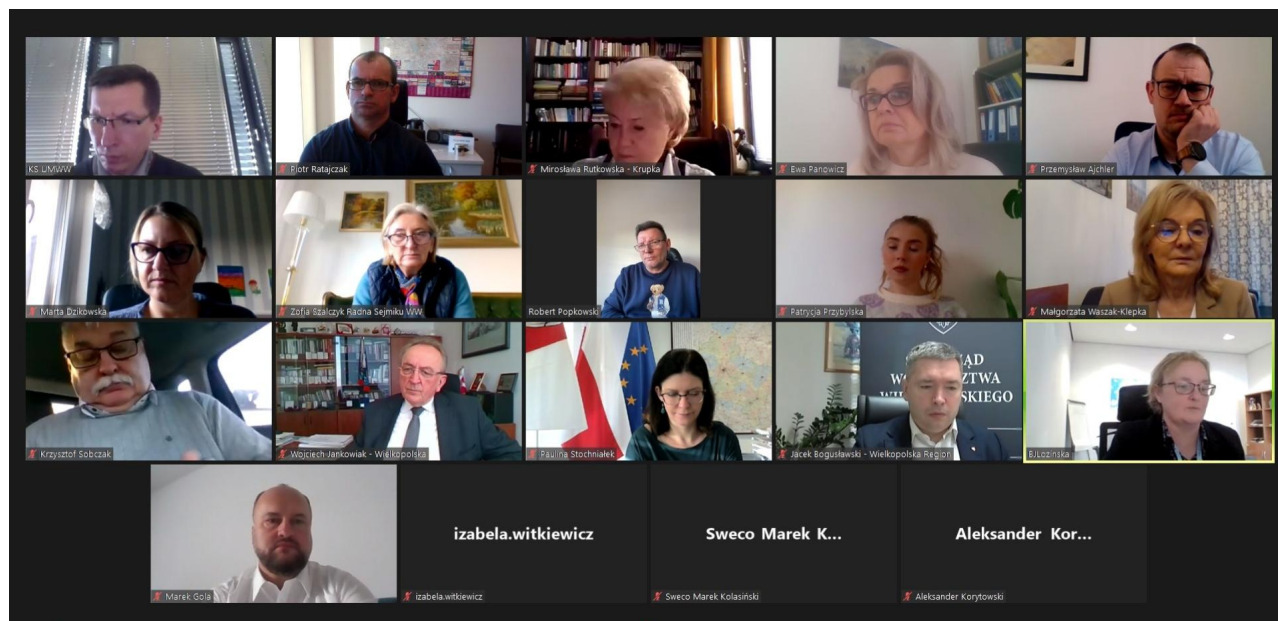
JAK WYKORZYSTAĆ WODÓR?

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 electrolysis process: "Elektroliza wody to proces polegający na wykorzystaniu energii elektrycznej do rozłożenia wody na tlen i wodór." (Water electrolysis is a process involving the use of electrical energy to decompose water into oxygen and hydrogen). Below this, the chemical equation is given: $2 \text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow 2 \text{H}_2(g) + \text{O}_2(g)$. A diagram illustrates the electrolysis cell with an anode (+) and a cathode (-). The anode is labeled "Pt(s)" and "Anoda +", and the cathode is labeled "Katoda -". Bubbles of O_2 are shown at the anode and H_2 at the cathode. A light bulb icon is connected to the circuit, and a small diagram shows a solar panel connected to a power source. The Zoom interface includes a top bar with participant names (Piotr Rajczak, Marta Dzikowska, Robert Popkowski, Sweco Marek Kolasinski, Aleksander Korytowski, B.Lozinska) and a bottom bar with system icons and a taskbar.



Dziękujemy za odwiedziny i zapraszamy ponownie