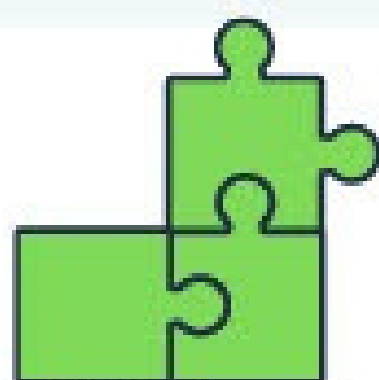
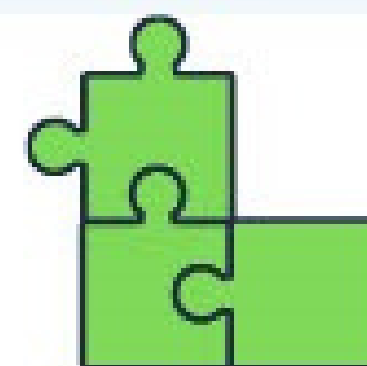


JMÉNO:

TŘÍDA:



SESTAVENÍ VODÍKOVÉHO AUTA



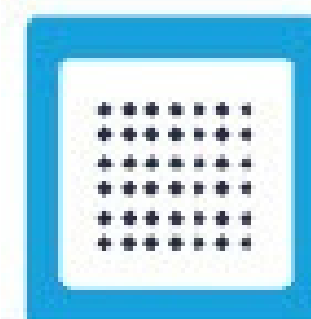
UČEBNÍ CÍLE: Po úspěšném absolvování této lekce bude student schopen:

- Prokázat schopnost využívat energii k rozbití chemických vazeb pomocí sady H2DIY;
- Vyrobit elektřinu pomocí chemické reakce;
- Vysvětlit co je elektrolýza a jak se používá k štěpení vody;
- Sestavit vlastní podvozek DIY auta;
- Analyzovat a interpret různé aplikace vodíku včetně skladování a přepravy energie.



Definuj proces a cíl elektrolýzy:

Nyní, když víte, co je vodík a jak jej vyrábět, dokážete vyrobit elektřinu pomocí palivového článku. Elektrolyzátor v této sadě lze použít jako palivový článek vstříkáváním vodíku a kyslíku.



Postupujte podle pokynů uvedených v prezentaci 3 a / nebo se podívejte na video, kde najdete konkrétnější pokyny. Jakmile sestavíte podvozek, zkombinujte jej s technologií palivového článku, kterou jste sestavili v předchozí lekci a připojte ji k automobilu jako zdroj energie.

Jaké jsou další příklady použití vodíku jako zdroje energie?

Jak je vodík využíván v přepravě?

Vysvětlete, proč se k pohonu automobilů s palivovými články používá vodík a ne kyslík: