

JMÉNO:

TŘÍDA:



ROZBITÍ MOLEKULY VODY



UČEBNÍ CÍLE:

Pomocí palivového článku (elektrolyzáru) v DIY sadě bude schudent schopen:

- Identifikovat vodík a kyslík jako samostatné molekuly.
- Změřit poměr vodíku a kyslíku ve vodě.
- Analyzovat efektivitu vodíku jako zdroje energie.

Co je vodík?

Kde se využívá vodík?

Popiš některý ze způsobů získávání vodíku:

Postupuj dle instrukcí v prezentaci a/nebo se podívej na podrobné video. Během experimentu nezapomeň sledovat, jak se stříkačky plní plynem.

zodpověz následující otázky:

Co je elektrolyzáru?

kteké ze dvou stříkaček se rychleji plnila plynem?

Ze které strany uniká vodík a proč?

Vysvětli, proč kyslík uniká z druhé strany:

PIŠ SI
POZNÁMKY
V PRŮBĚHU
PREZENTACE



JMÉNO:

TŘÍDA:



ROZBITÍ MOLEKULY VODY



Porovnej množství získaného vodíku a kyslíku.



Pokud vydělíš množství vodíku dvěma, získáš množství kyslíku

VZOREC:

$$\frac{? \text{ ml vodíku}}{2} = ? \text{ ml kyslíku}$$

Poměr vodíku a kyslíku:

$$\frac{\text{ml vodíku}}{2} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ ml kyslíku}$$

Co z výše uvedeného vyplývá?

Proto získala voda chemický vzorec:

Vzpomínáš, že jsou použili destilovanou vodu? Znamená to tedy, že složení čisté vody je: a .

Jak využít získaný vodík a kyslík?



LEKCE 3