

Klasa 7

Zapisz Temat lekcji: **Wodór – właściwości.**

Podczas dzisiejszej lekcji nauczysz się:

- opisywać budowę atomu wodoru
 - planować metody otrzymywania i identyfikacji wodoru;
 - analizować właściwości i zastosowanie wodoru.
1. Zapoznaj się z materiałem ze strony <https://epodreczniki.pl/a/wodor/DYYLSQ0o4>
 2. Przepisz do zeszytu:
 - Wodór jest pierwiastkiem najbardziej rozpowszechnionym we wszechświecie. W stanie wolnym tworzy cząsteczki dwuatomowe **H₂**

wodór	nazwa pierwiastka
1	liczba atomowa
H	symbol pierwiastka
1.0079	masa atomowa (u)



Stwórz wizytówkę wodoru.

Grupa -

Okres -

Liczba atomowa -

Liczba masowa -

Elektrony walencyjne -

Konfiguracja elektronowa –

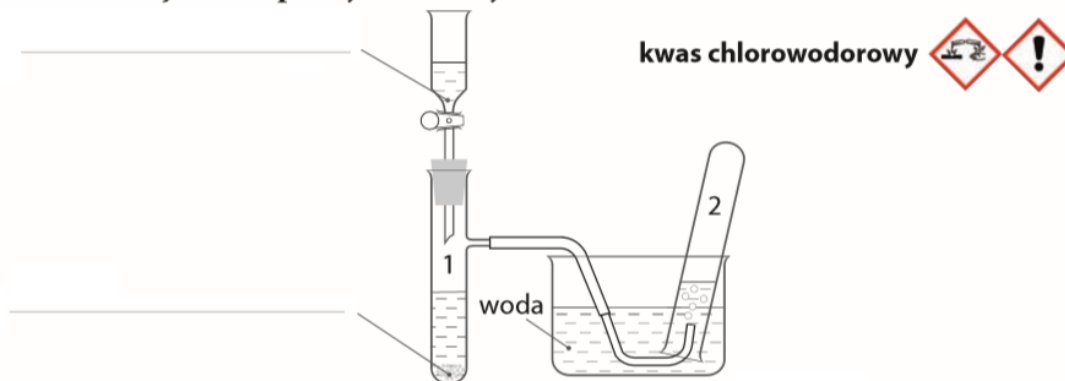
- Właściwości wodoru - Czysty wodór pali się, ale nie podtrzymuje palenia. **Jest gazem bezbarwnym, bezwonny, o najmniejszej gęstości, około 14 razy lżejszym od powietrza. Z tlenem tworzy mieszaninę wybuchową.**
 - Zastosowanie wodoru - Używa się go do produkcji amoniaku, kwasu solnego i **margaryny oraz jako paliwa ekologicznego.**
3. Obejrzyj doświadczenie ze strony **docwiczenia.pl kod C742ZF** i uzupełnij poniższe doświadczenie.

To doświadczenie musisz znać

Na schemacie wpisz nazwy substancji, których użyto do przeprowadzenia doświadczenia chemicznego *Reakcja cynku z kwasem chlorowodorowym*. Uzupełnij obserwacje i wniosek.



Obejrzyj film
docwiczenia.pl
Kod: C742ZF



Obserwacje: Po dodaniu _____ do _____

w probówce 1. _____ W probówce 2. _____

Wniosek: _____ reaguje z _____, a jednym z produktów tej reakcji chemicznej jest _____. Ogrzanie się probówki 1. świadczy o tym, że podczas otrzymywania tego gazu wydzielą się także _____.

- Wyjaśnij, dlaczego sterowce są napełniane helem, mimo że ma on większą gęstość od wodoru.?
- Powodzenia☺