

## Drodzy Uczniowie!

Zapisujemy

Lekcja

26.10.2020r.

**Temat :** Wodór

Notatka do lekcji:

1. Wodór jest najbardziej rozpowszechnionym pierwiastkiem we wszechświecie (główny składnik gwiazd). Na Ziemi występuje w śladowych ilościach (w gazie ziemnym i wulkanicznym), natomiast tworzy liczne związki (np. wodę, białka, węglowodory, cukry).
2. W stanie wolnym tworzy cząsteczki dwuatomowe.  $H_2$      $H-H$
3. 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.
4. Używa się go do produkcji amoniaku, kwasu solnego i margaryny oraz jako paliwa ekologicznego.
5. Tworzy związki chemiczne – wodorki.
  - z tlenem tworzy – tlenek wodoru  $H_2O$
  - z azotem tworzy – amoniak  $NH_3$
  - z chlorem tworzy – chlorowodór  $HCl$
  - z siarką tworzy - siarkowodór  $H_2S$
  - z metalami tworzy wodorki metali np. wodorek wapnia  $CaH_2$

Uczymy się tego tematu na następne zajęcia.

Pozdrawiam    M.Kawecka