

## Fizyka 7abc tydzień 3

### Temat: Różnice w budowie ciał stałych, cieczy i gazów.

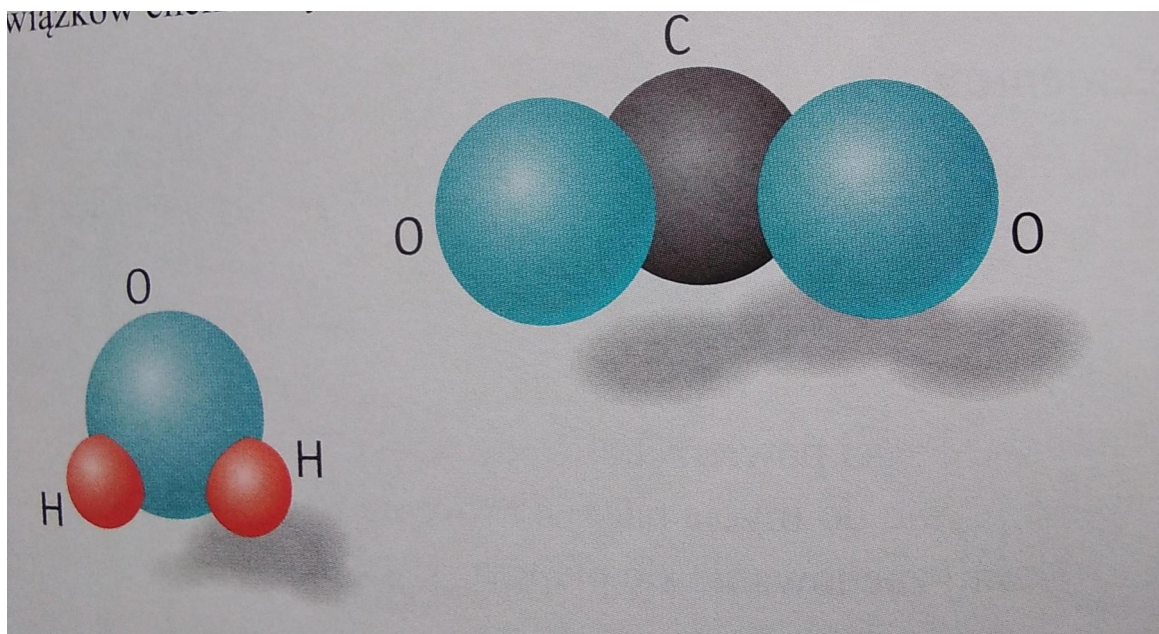
Zapraszam na zajęcia zgodnie z planem lekcji – Skype.

Przepisz do zeszytu:

**Pierwiastek** – to substancja składająca się z jednakowych atomów. (tlen – O, węgiel -C, wodór - H)

**Związek chemiczny** - to substancja składająca się z atomów różnego rodzaju, która powstała w przemianie chemicznej. (woda –  $H_2O$ , dwutlenek węgla - $CO_2$ ).

Rysunek przedstawia cząsteczkę wody i dwutlenku węgla:



Różnice w budowie ciał stałych, cieczy i gazów:

- 1. Ciała stałe** – w większości mają tzw. budowę krystaliczną, czyli ich cząsteczki ułożone są regularnie tworząc sieć krystaliczną. Cząsteczki są bardzo blisko siebie, nie przemieszczają się – mogą tylko drgać. W ciałach stałych działają duże siły międzycząsteczkowe.

2. **Ciecze – cząsteczki są bardzo blisko siebie ale nie są ułożone regularnie - mogą się przemieszczać. Siły międzycząsteczkowe są znacznie mniejsze niż w ciałach stałych.**
3. **Gazy – cząsteczki są daleko od siebie, mogą się swobodnie przemieszczać. Siły międzycząsteczkowe są tak małe, że możemy je praktycznie pominąć.**

**Temat: Powtórzenie wiadomości.**

**Rozwiązujemy zadania -Sprawdź się - dział 2 i dział 3 podręcznik.**