

Nowy dział „ATOM i CZĄSTECZKA”

Temat: Budowa materii.

Otoczająca nas materia sprawia wrażenie ciągłej, litej. Czy tak faktycznie jest?

Wykonaj samodzielnie doświadczenia 1, 2

1. Nalej do szklanki wody, a następnie powoli wkraplaj barwny sok np. malinowy.

2. Nalej na talerz trochę octu.

3. Zobacz film: docwiczenia.pl/kod/C7B45H

Obserwacja z doświadczeń;

- woda zabarwiła się po chwili na kolor malinowy

- zapach octu był wyczuwalny w całym pomieszczeniu

Sformułuj obserwację z obejrzanych doświadczeń /zapisz w zeszycie/

-

-

Wniosek: Materia nie ma budowy ciągłej lecz ziarnistą - zbudowana jest z drobin (cząstek), które są w ciągłym ruchu.

Obserwowane zjawiska to **dyfuzja**.

4. Dyfuzja – to proces samorzutnego mieszania się cząstek np. cząstki perfum mieszają się z cząstkami powietrza i zapach perfum jest wyczuwalny w całym pomieszczeniu. Dyfuzja zachodzi zarówno w cieczach, gazach jak i ciałach stałych.

5. Drobinę budującą materię noszą nazwę **atomów**. Pojęcie "atomu" wprowadził grecki filozof Demokryt z Abdery. Na początku XIX wieku angielski uczyony John Dalton opracował atomistyczno-cząsteczkową budowę materii.

6. **Definicja atomu** – atom jest najmniejszą cząstką pierwiastka chemicznego zachowującego jego wszystkie właściwości.

7. Założenia teorii atomistyczno- cząsteczkowej budowy materii /str. 79 podręcznik/

- Atomy tego samego pierwiastka
- Atomy mają
- Atom jest najmniejszą
- Pierwiastek chemiczny jest

- Atomy łączą się.....
- Związek chemiczny jest zbiorem

Zadanie

1. Przepisz temat i treść lekcji do zeszytu
2. Uzupełnij – zgodnie z poleceniem –obserwację z doświadczeń zaprezentowanych na filmie.
3. Dokończ zdania z teorii atomistyczno – cząsteczkowej opracowanej przez Daltona i postaraj się je zapamiętać.