

Temat: Cząsteczki.

Współczesne pojmowanie budowy materii zawdzięczamy [Johnowi Daltonowi](#).

Teoria Daltona zakładała m.in., że:

- atom jest najmniejszą porcją materii;
- jest tyle rodzajów atomów, ile istnieje pierwiastków;
- atomy tego samego pierwiastka są identyczne;
- atomy tych samych lub różnych pierwiastków mogą się ze sobą łączyć i tworzyć cząsteczki pierwiastków lub związków chemicznych;
- substancje są stworzone z cząsteczek i atomów.

Sporo na temat cząsteczkowej budowy materii mówiliśmy niedawno na lekcjach chemii.

Przeczytaj teraz wiadomości, które są umieszczone pod tematem w podręczniku na str. 154-156.

Obejrzyjcie materiał, jaki znajduje się na stronie epodreczniki.pl/a/czasteczkowa-budowa-materii/DWKyvCvNK

Postarajcie się teraz odpowiedzieć na kilka pytań:

1. Na czym polega zjawisko dyfuzji?
2. Dlaczego kropla wisząca na kranie nie odrywa się?
3. Jak nazywał się polski uczyony, który zajmował się badaniem ruchu cząsteczek?
Odpowiedzi zanotuj w zeszycie.

Przeprowadź doświadczenia

1. opisane w podręczniku na str. 155 z folią aluminiową
2. opisane na str. 157 w podręczniku ze spinaczem.

Zanotuj swoje obserwacje i wnioski.

Rozwiąż proszę zadania 1, 2 i 3 z zeszytu ćwiczeń str. 76 i 77.

Drogi Siódmoklasisto.

Proszę na bieżąco zapisywać w zeszycie tematy lekcji i wszystkie podane informacje, zadania. Jeśli ktoś ma drukarkę, można daną lekcję wydrukować i notatkę wkleić do zeszytu. **Powyższe zadania proszę wykonać 26 marca. Tylko wybrane przeze mnie zadania będziecie przesyłali na adres: ewagnilka-matematyka@wp.pl.**

Z dzisiejszej lekcji przesyłamy opis przeprowadzonych doświadczeń.

Przesyłanie odpowiedzi obowiązuje wszystkich siódmoklasistów. Za poprawnie wykonanie ćwiczeń będziecie oceniani plusami lub oceną.

Bardzo proszę o odsyłanie zadań w dniu, w którym jest dana lekcja.

