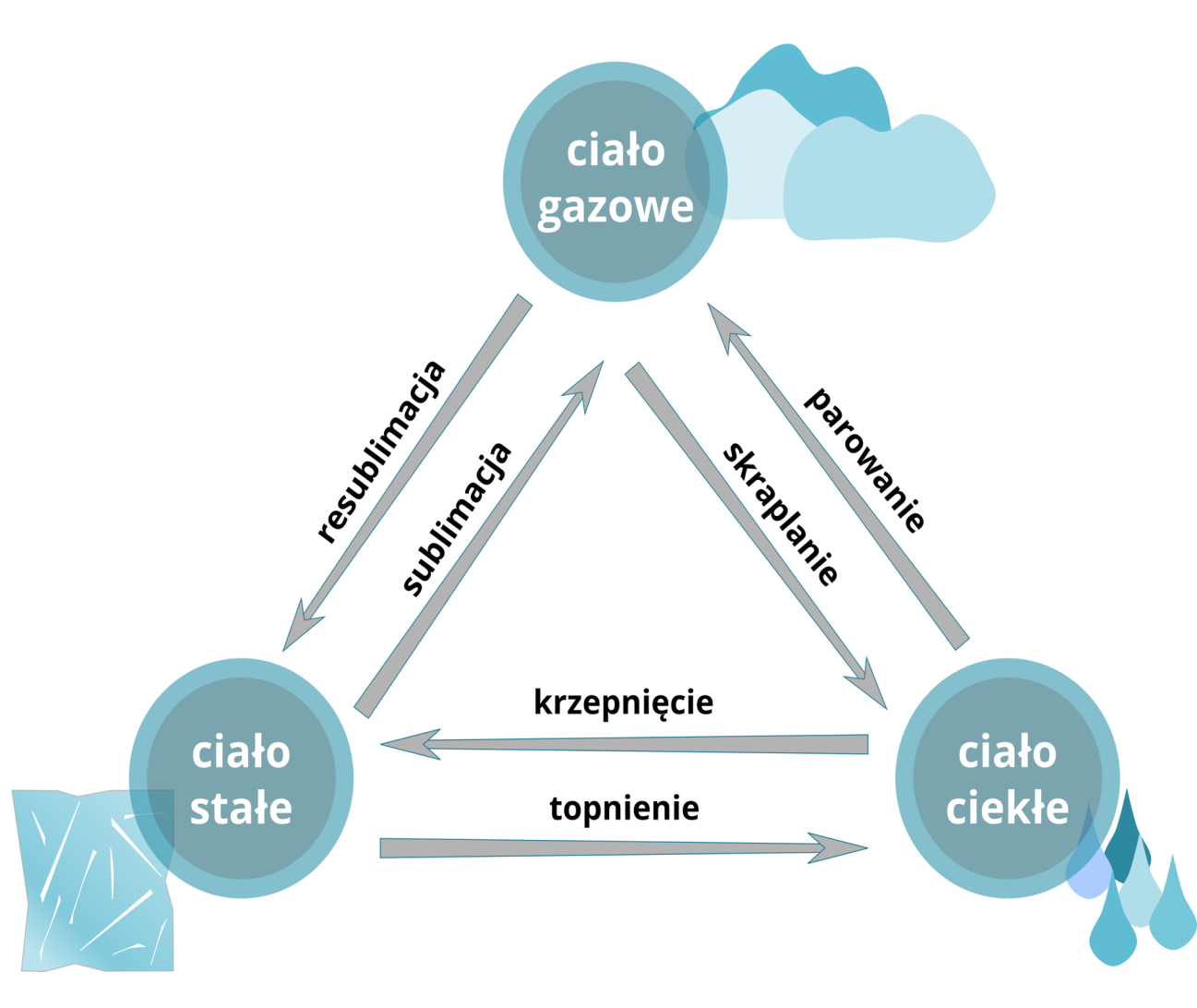
Fizyka klasa VII 25.05.2020r.

**Temat: Zmiany stanu skupienia ciał.**

Treści w podręczniku strony: 249-251

1. Obejrzyjcie film: <https://www.youtube.com/watch?v=ojoGjFI0HSo> ( od początku do 3:41 sekundy.)
2. Otwieramy stronę: <https://epodreczniki.pl/a/stany-skupienia-materii/D43ny6rNh>
3. Wykonujemy 8 ćwiczeń interaktywnych zawartych na tej stronie
4. Notatka do zeszytu:

Ciała występują w trzech stanach skupienia: stałym, ciekłym i gazowym.



* Zjawisko topnienia polega na zmianie stanu skupienia ciała ze stanu stałego w stan ciekły. Zachodzi w stałej temperaturze, nazywanej temperaturą topnienia.
* Krzepnięcie to zmiana stanu skupienia ciała z ciekłego na stały. Proces ten może przebiegać w odwrotną stronę (topnienie).
* Niektóre ciała przechodzą ze stanu stałego do stanu ciekłego bez ustalonej temperatury przemiany. W pewnym przedziale temperatur ciało stopniowo mięknie i przechodzi w ciecz. Taki proces nazywamy mięknięciem.
* Parowanie zmiana stanu skupienia polegająca na przejściu ciała ze stanu ciekłego w parę (stan gazowy). Zachodzi na powierzchni cieczy.
* Wrzenie to przemiana cieczy w gaz. Przypomina parowanie, ale w przeciwieństwie do niego nie odbywa się jedynie na powierzchni cieczy, ale jednocześnie w całej jej objętości.
* Skraplanie to zjawisko polegające na przejściu pary lub gazu w stan ciekły.
* Sublimacja to zjawisko bezpośredniego przejścia ze stanu stałego w stan gazowy, z pominięciem stanu ciekłego.
* Resublimacja to zjawisko bezpośredniego przejścia ze stanu gazowego w stan stały, z pominięciem stanu ciekłego.
* Plazma – czwarty stan skupienia materii, w którym nośniki dodatnich i ujemnych ładunków tworzą gaz.

**Zapamiętaj: lód topi się a nie rozpuszcza** ( w zjawisku rozpuszczania muszą być 2 substancje: rozpuszczalnik i substancja, która się w nim rozpuszcza, np.: cukier w wodzie)

Praca domowa:

Zadania 1,2,3/252 w podręczniku