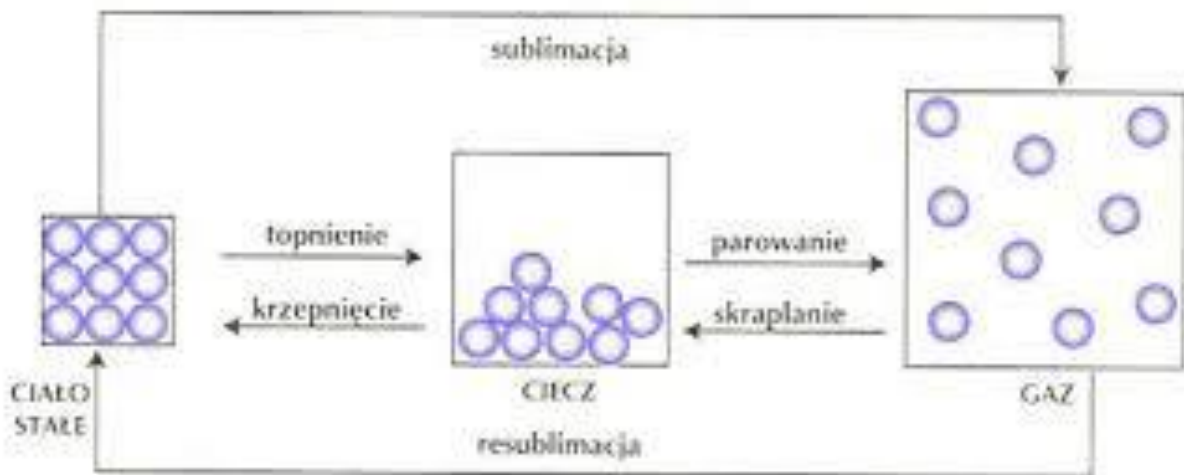


Temat: Topnienie, krzepnięcie, parowanie i skraplanie.

Tematy w podręczniku str. 183 – 188.

Przerysuj schemat do zeszytu.



Obejrzyj proszę materiał znajdujący się na stronach.

<https://epodreczniki.pl/b/jakie-zmiany-zachodza-podczas-topnienia-i-krzepniecia-wody/P11f5avwM>;

<https://www.youtube.com/watch?v=gSDqycmCE7w>.

Dzięki temu lepiej zrozumiesz procesy zachodzące podczas zjawiska topnienia, krzepnięcia, parowania czy skraplania.

Przeczytaj tematy w podręczniku str. 183 – 188 – rozłóż sobie materiał na 2 godziny.

Zapamiętaj.

1. Temperaturę $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ możemy nazywać zarówno temperaturą topnienia lodu, jak i temperaturą krzepnięcia wody.
2. Woda i lód w temp. $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ nie zmieniają stanu skupienia, dopóki nie dostarczymy im ani nie odbierzemy energii.
3. Kryształy topnieją w stałej temperaturze. Ciała bezpostaciowe (np. świeca) topnieją, stopniowo ogrzewając się i mięknąc.
4. Ciepłem topnienia substancji nazywamy energię potrzebną do stopnienia 1 kg tej substancji.
5. Ciecz paruje w każdej temperaturze, jednak w wyższej temp. paruje szybciej.
6. Ciecz wrze w całej swojej objętości. W czasie wrzenia temperatura cieczy nie zmienia się.

7. Ciepło parowania jest to ilość energii potrzebna do zmiany w parę 1 kg substancji w temperaturze wrzenia.

Rozwiąż zadania 1, 2, 3 str. 92 i 92 oraz 1, 2 str. 94 i prześlij na adres:

ewagnilka-matematyka@2wp.pl do 5 maja.