

## Klasa VII

### Fizyka (29.10)

#### Temat: Zmiany stanów skupienia ciał

Dzień dobry, otwórz podręcznik na str.52 i zapoznaj się z informacjami na dzisiejszy temat a następnie zapoznaj się z tekstem poniżej (zapisz go w zeszycie jako notatka)

#### 1. Rozróżnia się następujące przejścia fazowe wody :

- ze stanu stałego w ciekły - **topnienie**
- ze stanu ciekłego w stały - **krzepnięcie**
- ze stanu ciekłego w gazowy - **parowanie**
- ze stanu gazowego w ciekły - **skraplanie**
- ze stanu stałego w gazowy - **sublimacja**
- ze stanu gazowego w stały - **resublimacja**



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).

**Parowaniem** nazywamy proces przemiany cieczi w gaz, odwrotny proces to **skraplanie**.

Parowanie zachodzi w każdej temperaturze. Ciecz paruje na swojej powierzchni.

W pewnej temperaturze ciecz paruje w całej swojej objętości. Taki proces nazywamy wrzeniem, a temperaturę w której taki proces zachodzi – **temperaturą wrzenia**.

#### Zadanie(pisemnie)

1.Podaj przykłady sublimacji i resublimacji

2.Jak temperatura wrzenia zależy od ciśnienia zewnętrznego?

