**FIZYKA KLASA VII**

**Poniedziałek 04.05.2020**

***Temat: Topnienie i krzepnięcie***

Dzisiejsza lekcja dotyczy *topnienia i krzepnięcia.*

Zapoznaj się z tematem lekcji – str.183-185

# Obejrzyj pierwszą połowę filmu ( ok.7,5 minuty):

#  <https://www.youtube.com/watch?v=ojoGjFI0HSo>

Przypomniane są w filmie zmiany stanów skupienia oraz informacje dotyczące ciepła topnienia i krzepnięcia.

*Zrób notatkę w zeszycie:*

1.Energia jest:

1. **pobierana -**  w procesach: topnienia, parowania, sublimacji,
2. **oddawana** - w procesach: krzepnięcia, skraplania, resublimacji.

2.**Ciepłem topnienia** substancji nazywamy energię potrzebną do stopienia 1 kg substancji nie zmieniając przy tym jej temperatury.

**Wzór na energię dostarczoną do stopienia substancji: (energię przemiany)**

 **E = m \* ct jednostka**$\frac{J}{kg}$lub$\frac{kJ}{kg}$

 Energia masa ciepło topnienia

***Z tego wynika, że :***

1. masa topniejącego/krzepnącego ciała: m = 

b. ciepło topnienia/krzepnięcia: ct = $\frac{E}{m}$

**ZAPAMIĘTAJ:**

 **ciepło topnienia = ciepło krzepnięcia**

3.Ciepło topnienia substancji odczytujemy z tabeli w podręczniku na stronie 240

np.

1. Ciepło topnienia wody = 330 000$ \frac{J}{kg}$ lub 330 $\frac{kJ}{kg}$

Oznacza to, że do **stopienia** 1 kg wody trzeba **dostarczyć** 330 000 J energii,
a podczas *krzepnięcia* 1 kg wody *wydziela się* 330 000 J energii

1. Ciepło topnienia żelaza = …………………………………………………***dokończ jak przykład a.***

# ( PRZYPOMNIENIE: 1kJ = 1000J )

4. **0oC-** to temperatura **topnienia lodu** jak i **krzepnięcia wody**.

Woda i lód o temperaturze **0oC nie zmieniają stanu skupienia dopóki im nie dostarczymy lub nie odbierzemy energii).**

**Rozwiąż zadanie 4 str.185.** Zapisz starannie całe rozwiązanie.(zapisz dane, szukane, ciepło - które odczytasz z tabeli str.240, wzór, obliczenia, odpowiedź)

Prześlij rozwiązanie zad. 4 do wtorku.

*Pozdrawiam*