

F

VIII.
IX.

(14.-17. IV.)

20.-24. IV.

5.

A

B

C

1.	MIROU ENERGIE NEUSPOŘÁDANÉHO POHYBU atomů látky JE →	SVĚTLO	TEPLO	SKUPENSTVÍ
2.	TÍM, ŽE DODÁME LÁTKĚ TEPLO, BUDE SE TYTO LÁTKY :	RYCHLEJI POHYBOVAT	PRUŽNĚJŠÍ	ZAHŘÍVAT
3.	KDYŽ DODÁME STEJNÉ MNOŽSTVÍ TEPLA např. LÁTKA ZE DŘEVA A ZE ŽELEZA	→ ZAHŘEJÍ SE STEJNOU TEPLOTU	TYTO LÁTKY NA TĚŽNOU TEPLITU	NA : všec se nezahřeji
4.	TO, JAK SE LÁTKA ZAHŘEJÍ ZÁVISÍ NA JEJICH TEPELNÝCH VLASTNOSTECH A NA	jejich množství	jejich hmotnosti	jejich tvaru
5.	ZÁKLADNÍ JEDNOTKA TEPLoty =	1 °C	1 K	1 °F
6.	ZÁKLADNÍ JEDNOTKA TEPLA =	1 J	1 j	1 t
7.	MNOŽSTVÍ TEPLA POTŘEBNÉ K ZAHŘÁTÍ 1 kg LÁTKY O 1 °C (1 K) → =	změřené teplo	měra teplota	měrné teplo
8.	NAUKA O TEPLE =>	TERMIT	TERMIKA	TERMOSKA

VIII. TERMIKA + II. (25.)

IX. ŠÍŘENÍ TEPLA + ZMĚNY SKUPENSTVÍ

a) ŠÍŘENÍ TEPLA → vedením = od molekuly k molekulě látky (molekula se skládá z atomů) → chemický termín

→ průvodem → v kapalinách a plynech

→ sáláním = přenos tepla tepelným zářením

PROSTOR MEZI ZDROJEM TEPLA A TĚLESEM
může to být → vakuum SE NEZAHŘÍVÁ

TMAVÁ TĚLESA vyzařují a pohlcují paprsky lépe než LESKLÁ A BÍLÁ TĚLESA, která je odhazují

VODIČE TEPLA látky, které dobře vedou TEPLO rychle se zahřívají - rychle teplo předávají a (rychle) chladnou → KOVY

IZOLÁTORY → špatné vodiče tepla / opomalou se zahřívají a opomalou chladnou (VODA - VZDUCH - ZDINO - PAPIR...)

PEVNÉ SKUPENSTVÍ KAPALNÉ PLYNNÉ

TAŽENÍ → zahřívání

→ VAPROVÁNÍ

→ ochlazení

→ ZKAPALNĚNÍ / kondenzace

→ tuhnutí

→ sublimace