**Topenie – PL**

1. V plameni sviečky sa podarí roztaviť kúsok cínu, ale nepodarí sa roztaviť kúsok železa. Vysvetli prečo! Vieš na základe predchádzajúceho tvrdenia odhadnúť teplotu plameňa sviečky? Pomôž si tabuľkou z úlohy č. 3.
2. Doplň chýbajúce časti textu!

Ak zahrievame pevnú látku, jej teplota sa postupne .................. . Topiť sa začne až pri teplote, ktorú voláme .................... .................... . Počas celého procesu topenia sa teplota telesa ................ . Ak porovnáme teplotu topenia a teplotu tuhnutia väčšiny látok, zistíme, že sú ................... .

1. V tabuľke sú uvedené teploty topenia niektorých látok pri normálnom tlaku.

|  |  |
| --- | --- |
|  Látka |  Teplota ( 0C ) |
| Lieh | -116 |
| voda |  0 |
| Cín | 232 |
| Olovo | 327 |
| Hliník | 658 |
| Zlato | 1063 |
| Meď | 1084 |
| Oceľ | 1400 |
| Železo | 1535 |

a, V akom skupenstve by sa nachádzalo železo pri teplote 2 000 ⁰C?

b, Ktorá látka je v kvapalnom skupenstve pri izbovej teplote 20 ⁰C?

c, Ktorý kov sa dá roztopiť elektrickou spájkovačkou, ktorej hrot má teplotu 300 ⁰C?

d, Môže sa hliníkový príbor roztopiť umývaním vo vriacej vode?

e, Z akého kovu z tabuľky by mohla byť nádoba, v ktorej sa dá roztaviť zlato?

1. Popíš jednotlivé fázy topenia ľadu.

2.fáza –

 3.fáza –

 1.fáza -