

Doplň: uč. str 40 a str 56

Uhlovodíky jsou organické sloučeniny obsahující ve své struktuře atomy _____
(vzorec: _____) a atomy _____ (vzorec: _____).

Nejjednodušší zástupci uhlovodíků jsou například:

Deriváty uhlovodíků vznikají _____

V jejich struktuře se kromě základních atomů _____ a _____ nacházejí
také atomy: _____.

Organičtí chemici rozdělují deriváty uhlovodíků na několik skupin, které budou popsány níže.

Dělení derivátů uhlovodíků do skupin: zapisuj názvy skupin a uveď ke každé alespoň jeden
konkrétní příklad zástupce.

Otázky:

- Co mají výše uvedené vzorce společného?
- Čím se výše uvedené vzorce liší?

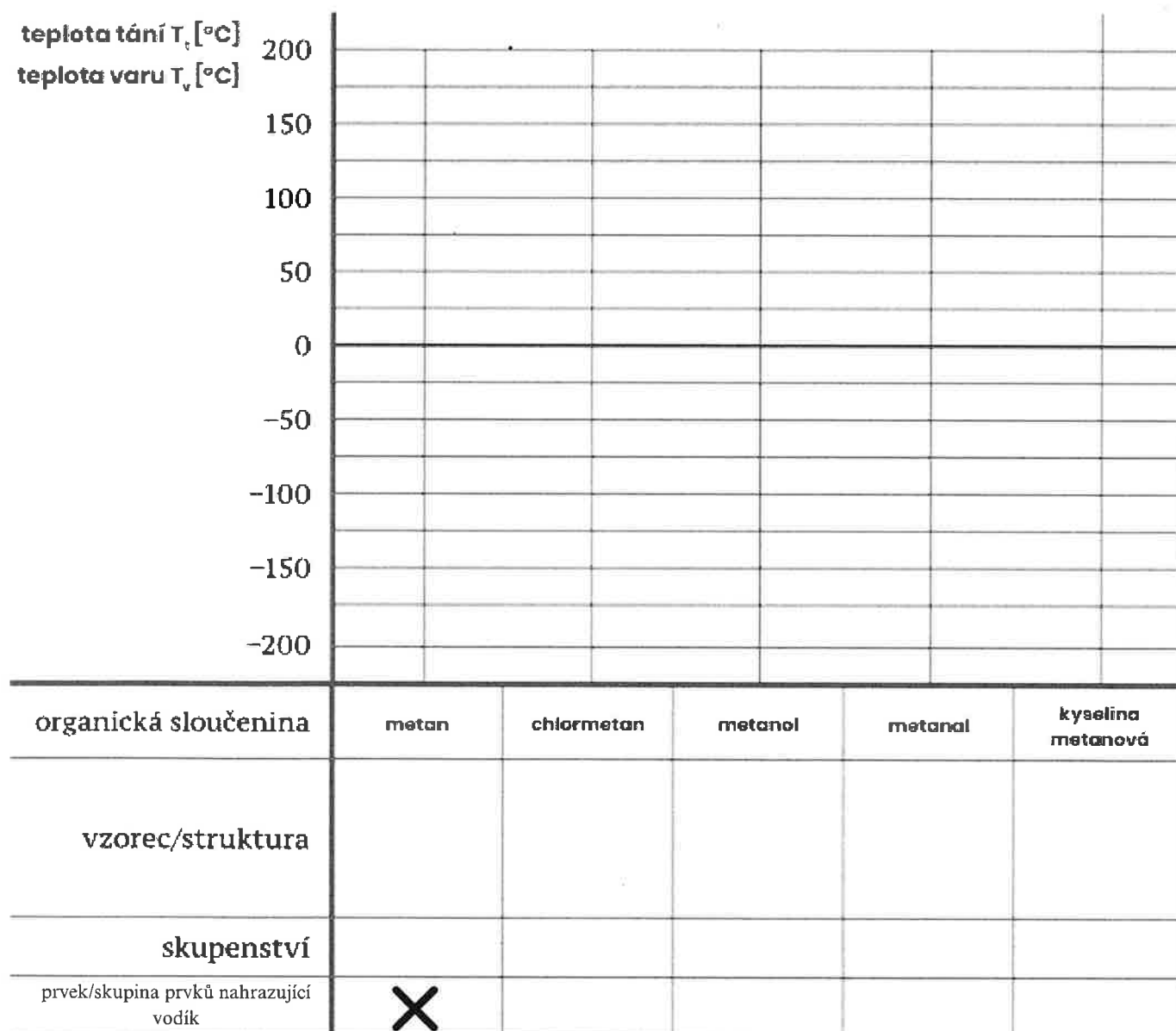
Tvorba grafu a porovnání organických sloučenin:

Zkuste systematicky sledovat jednoduchý „jednouhlíkový“ uhlovodík, který má jeden, příp. dva atomy vodíku nahrazeny jinými prvky či skupinami prvků. Budete sledovat teplotu tání a teplotu varu.

Jak postupovat?

- V tabulce pod grafem doplňte strukturní vzorce organických sloučenin.
- Vyhledejte a vynesete do grafu hodnoty teploty tání (např. zelenou barvou) a teploty varu (např. červenou barvou) uvedených uhlovodíků a jejich derivátů.
- V jakém skupenství budou uvedeny uhlovodíky při pokojové teplotě? Zaznamenejte podle grafu do tabulky.
- Jaké prvky nebo skupiny prvků nahradily ve sloučeninách v grafu vodík?

Název grafu



Závěr:

Formuluj závěry, které lze z grafu vyčíst.