

LASTNOSTI OGLJIKOVODIKOV

Navodilo za delo :

Za vsako lastnost ogljikovodikov si preberite gradivo v e-učbeniku (na povezavi strani) in si zapišite v zvezek povzetek (v zapis zapišite ključne besede).

1. AGREGATNO STANJE OGLJIKOVODIKOV

Preberite si vsebino o agregatnem stanju ogljikovodikov v e-učbeniku

povezava: <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/993/index2.html>

Zapis: AGREGATNO STANJE ogljikovodikov je odvisno od _____ molekule ogljikovodika oz. od molske _____ .

Večje molekule imajo večjo molsko maso in zato imajo _____ tališča in vrelišča.

Pri normalnih pogojih so: - ogljikovodiki z številom C atomov od 1 do 4 PLINI

- ogljikovodiki z številom C atomov od 5 do 16 TEKOČINE

- ogljikovodiki z številom C atomov od 17 in več TRDNI

2. GOSTOTA OGLJIKOVODIKOV

Preberite si vsebino o gostoti ogljikovodikov v e-učbeniku in rešite nalogi v e-učbeniku.

povezava : <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/993/index3.html>

Zapis : GOSTOTA OGLJIKOVODIKOV

Ogljikovodiki imajo _____ gostoto kot voda.

Gostota ogljikovodikov _____ z daljšanjem verige ogljikovih atomov.

3. TOPNOST OGLJIKOVODIKOV

Preberite si vsebino o topnosti ogljikovodikov v e-učbeniku in si oglejte fotografijo eksperimenta

.

povezava: <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/993/index4.html>

Zapis: TOPNOST OGLJIKOVODIKOV

Ogljikovodiki so _____ snovi (imajo nepolarne molekule), zato se raztapljajo v _____ topilih.

Tekoči ogljikovodiki so dobra nepolarna _____, saj se v njih raztapljajo nepolarne snovi.

Ker je voda polarno topilo (ima _____ molekule), se ogljikovodiki z vodo _____ mešajo.

Ko končate s spoznavanjem lastnosti ogljikovodikov, rešite naloge v e-učbeniku:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija9/993/index7.html>