1. **Zadaci vezani uz ugljikovodike:**
	1. **Fizikalna svojstva (talište, vrelište, topljivost, agregacijska stanja, boja, miris,…)**
	2. **Jednadžbe reakcija (kemijska svojstva – gorenje, supstitucija, adicija)**
2. Veće molekule ugljikovodika se međusobno jače privlače nego male molekule. Isto vrijedi i za molekule pravilnog oblika (ravne lance) u odnosu na molekule nepravilnog oblika (razgranate lance, prstenaste molekule, …) Kako rastu privlačne sile među molekulama, tako rastu i tališta i vrelišta. Na osnovu ovih podataka, pretpostavi koji će ugljikovodik u paru imati više talište i vrelište. Svaki svoj izbor ukratko objasni.

	1. metan i butan
	2. butan i ciklobutan
	3. pentan i 2-metilbutan
	4. eten i etin
3. Koji su glavni sastojci:

	1. naftnog plina,
	2. zemnog plina?
	3. Zašto se u te plinove dodaju smjese sumpornih spojeva koje imaju neugodan miris?
4. Za svaku tvar navedi je li bolje topljiva u vodi ili u nekom organskom otapalu (poput benzina):

	1. natrijev klorid
	2. šećer
	3. sumpor
	4. ulje
	5. propan
	6. etin
	7. eten
5. Jednadžbama prikaži reakcije u kojima sudjeluju navedeni reaktanti, imenuj produkte i odredi tip reakcije:

	1. metan i kisik (molekulskim formulama)
	2. metan i klor strukturnim i molekulskim formulama)
	3. eten i brom (strukturnim formulama)
	4. etin i brom (strukturnim formulama)
	5. 1,2-dijodeten i jod