

CHARAKTERISTIKA NIEKTORÝCH ORGANICKÝCH ZLÚČENÍN	
UHLOVODÍKY	dvojjprvkové zlúčeniny uhlíka a vodíka. Každý atóm uhlíka sa viaže štyrmi väzbami.
ALKÁNY	alebo parafíny sú nasýtené uhľovodíky. Na vzduchu horia za vzniku oxidu uhličitého a vody. Reagujú s halogénmi, ale celkovo sú nereaktívne.
CYKLOALKÁNY	nasýtené uhľovodíky, ktorých uhlíkové atómy sú spojené do kruhu. Ich vlastnosti sú podobné vlastnostiam ostatných alkánov.
ALKÉNY	alebo olefíny sú nenasýtené uhľovodíky. Medzi uhlíkovými atómami je jedna alebo viac dvojitých väzieb. Alkény horia dymivým plameňom, sú reaktívnejšie ako alkány. Reagujú vďaka dvojitej väzbe s halogénmi, halogénovodíkmi, vodíkom.
ALKÍNY	alebo acetylény sú nenasýtené uhľovodíky. Každá molekula má trojitú väzbu. Na vzduchu horia čadivým plameňom, majú vlastnosti podobné vlastnostiam alkénov.
ARÉNY	alebo aromatické zlúčeniny, ktorých molekuly obsahujú benzénový kruh. Benzénový kruh má šesť atómov uhlíka. Vlastnosti väzieb medzi uhlíkovými atómami sú v strede medzi vlastnosťami jednoduchých a dvojitých väzieb z hľadiska ich dĺžky a reaktivity.
DERIVÁTY	sú zlúčeniny odvodené od uhľovodíkov nahradením atómu vodíka iným atómom alebo skupinou atómov, ktorá sa nazýva charakteristická (funkčná) skupina.
ALKOHOLY	nearomatické zlúčeniny, ktoré obsahujú jednu alebo viac hydroxylových skupín -OH
FENOLY	zlúčeniny v ktorých je hydroxylová skupina viazaná na uhľovodíkové zvyšky odvodené od benzénu.
ALDEHYDY	zlúčeniny, ktoré majú funkčnú skupinu -CHO . Sú to bezfarebné kvapaliny (okrem metanálu) a redukčné činidlá. Pri ich oxidácii vznikajú karboxylové kyseliny.
KETONY	zlúčeniny, ktoré obsahujú karbonylovú skupinu (funkčnú skupinu -CO-). Chemické vlastnosti majú podobné s vlastnosťami aldehydov, ale nie sú redukčné činidlá.
KARBOXYLOVÉ KYSELINY	zlúčeniny, ktoré obsahujú karboxylovú skupinu (funkčnú skupinu -COOH). Sú to bezfarebné kvapaliny ostrého zápachu, slabé kyseliny, ktoré s alkoholmi tvoria estery.
ESTERY	zlúčeniny, ktoré obsahujú funkčnú skupinu -COO- . Sú to nereaktívne bezfarebné kvapaliny s príjemnou vôňou, nerozpustné vo vode.
SACHARIDY	zlúčeniny, ktoré obsahujú vždy viac hydroxylových skupín a jednu karbonylovú skupinu. Sú to kryštalické, vo vode rozpustné látky, ktoré majú sladkú chuť.
TUKY	sú estery glycerolu a karboxylových kyselín s väčším počtom atómov uhlíka v molekule (kyseliny palmitovej C₁₅H₃₁COOH , stearovej C₁₇H₃₅COOH , olejovej C₁₇H₃₃COOH).
BIELKOVINY	sú makromolekulové látky, ktoré vznikajú vzájomnou väzbou niekoľko sto molekúl rôznych aminokyselín, obsahujú atómy uhlíka, vodíka, síry, dusíka, fosforu.