

IV. ORGANICKÁ CHEMIE

1. Rozdělte uvedené chemické sloučeniny na anorganické a organické látky:

chlorid sodný, kyselina sírová, methan, sacharóza, hydrogenuhličitan sodný (jedlá soda), kyselina citronová, ocet, naftalen, dusičnan stříbrný, hydroxid vápenatý (hašené vápno).

LÁTKY ANORGANICKÉ

LÁTKY ORGANICKÉ

2. Vyřešením tajenky dostanete název prvku obsaženého ve všech organických sloučeninách.

1. Opakem oxidace je
2. Redoxní reakce, při které se uvolňuje světlo a teplo, je
3. Může být jak novinový, tak galvanický
4. V nalezištích se spolu s ropou nachází i
5. Nežádoucí reakce mezi kovem a prostředím je

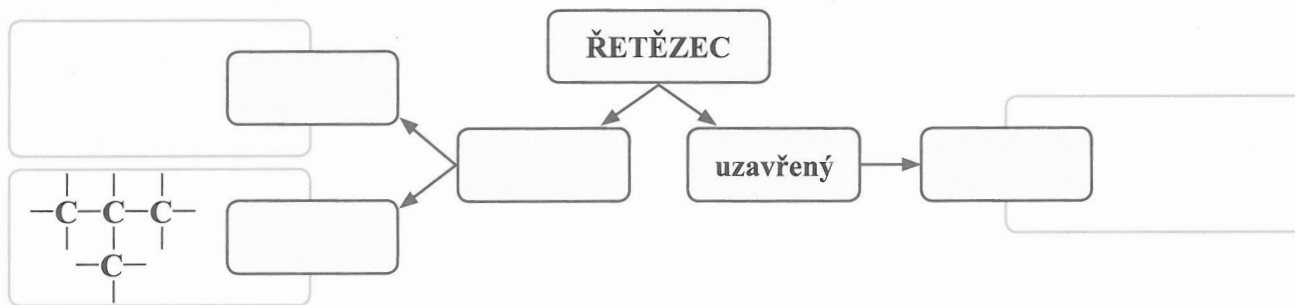


3. Označte stejnou barvou české názvy, značky a mezinárodní názvy čtyř základních prvků organických sloučenin. Ostatní názvy a značky vyškrtněte.

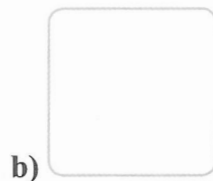
vodík	Cu	hydrogenium	sodík
carboneum	N	síra	C
V	silicium	helium	Ca
uhlík	nitrogenium	kyslík	O
H	dusík	oxygenium	



4. Do schématu doplňte názvy a tvary jednotlivých typů řetězců uhlíkových atomů.



5. Znázorněte a popište vazebné možnosti atomu uhlíku v organických sloučeninách.



6. Doplňte vaznosti jednotlivých prvků.

- a) V organických sloučeninách je prvek vodík vždy:
- b) V organických sloučeninách je prvek dusík vždy:
- c) V organických sloučeninách je prvek kyslík vždy:
- d) V organických sloučeninách jsou halogeny vždy:

7. Vaznosti prvků ze cvičení 6 porovnejte s vaznostmi těchto prvků v anorganických sloučeninách.

.....

.....

8. Doplňte chybějící údaje v tabulce:

název typu vzorce		strukturní		zkrácený racionální
vzorec	C_4H_{10}		$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$	

9. Vysvětlete symboly pro nebezpečné vlastnosti organických sloučenin a barevně je orámujte:



.....