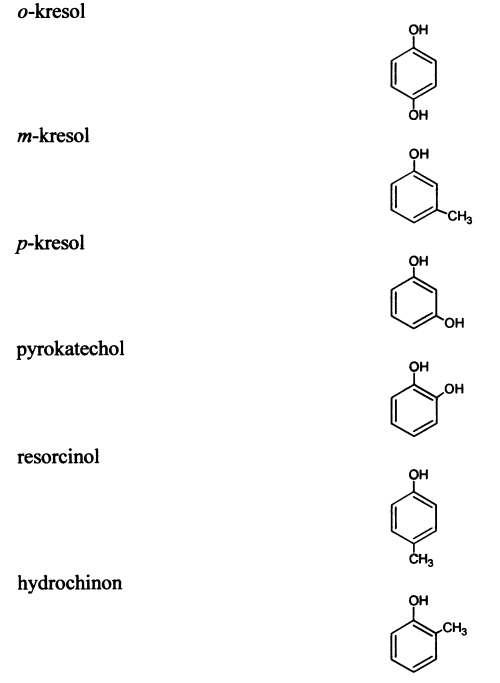
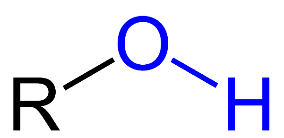
**Pracovní list HYDROXYSLOUČENINY - opakování**

1. Názvosloví: Přiřaďte

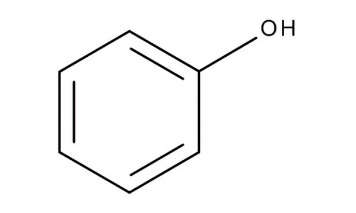


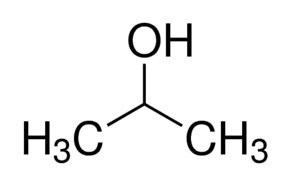
1. Charakteristika: vyber/ doplň

Pro alkoholy je typické, že vždy obsahují C, N, O, S, P, H, Na, Fe, B (vyber 3). Alkoholy jsou nearomatické / aromatické hydroxysloučeniny, fenoly jsou nearomatické / aromatické hydroxysloučeniny. Je pro ně charakteristická \_\_\_\_ skupina v molekule. Náboj je v této skupině rozložen rovnoměrně / nerovnoměrně (zakresli do schématu).



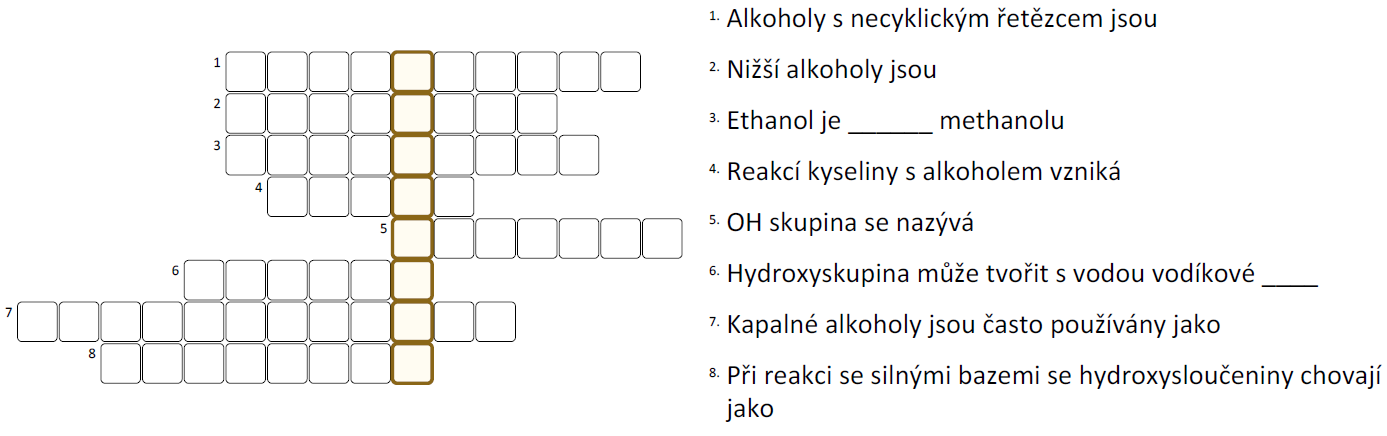
1. Rozdělení: Rozděl alkoholy dle různých charakteristik, ke každé skupině uveď příklad.
2. Vlastnosti: Multiplechoise
   1. Nejnižší alkoholy (C1-C4) jsou
      1. Těkavé
      2. Pevné látky
      3. Kapaliny
      4. Charakteristického zápachu
      5. Viskózní sirupovité kapaliny
      6. Mísitelné s vodou
      7. Nemísitelné s vodou
   2. Hydroxysloučeniny mohou tvořit
      1. Vodíkové vazby s vodou
      2. Vodíkové vazby mezi sebou
      3. Kovalentní vazby s vodou
      4. Donor-akceptorové vazby se vzduchem
   3. Teplota varu a teplota tání je u hydroxysloučenin v porovnání s uhlovodíkovými ekvivalenty
      1. Nižší kvůli vodíkovým můstkům
      2. Vyšší kvůli vodíkovým můstkům
      3. Stejná
      4. Vyšší kvůli kovalentním vazbám s rozpouštědlem
   4. Vyšší jednosytné alkoholy (C20+)
      1. Jsou kapaliny
      2. Pevné látky
      3. Bez zápachu
      4. Nerozpustné ve vodě
      5. Rozpustné ve vodě
3. Reakce: doplň a urči o jakou reakci se jedná

+ Na →



1. Zástupci

Tvůj blízký nedopatřením vypil sklenici methanolu. Jaká je první a jaká následná pomoc? Co se může stát, pokud blízkého výrazně předávkuješ antidotem?

1. Bonus na závěr 😁 V tajence objevíte co nás čeká příště.