**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.