

	Hidroxivegyületek		Éterek	Oxovegyületek		Összetett funkciós csoportú vegyületek	
	Alkoholok	Fenolok		Aldehidek	Ketonok	Karbonsavak	Észterek
Funkciós csoport							
Elnevezés:	-ol	-fenol	-éter	-al	-on, vagy keton	-sav	...-il-...-át
Hidrogénkötés:	van	van	nincs	nincs	nincs	van	nincs
A legkisebb vegyület standard halmazállapota	folyadék (metanol)	szilárd (fenol)	gáz (dimetil-éter)	gáz (formaldehid)	folyadék (aceton C ₃)	folyadék (hangyasav)	
op. fp azonos (nem túl nagy) atomszám esetén	elég magas	magas	az oxigéntartalmúak közül a legalacsonyabb (diszperziós kötések)	az étereknél és észtereknél magasabb (erősebb a dipólusosság)		legmagasabb (dimerizálódás)	az étereknél magasabb (gyenge dipól-dipól kh.)
Vízoldékonyság a kisebb molekulák esetén	korlátlan (a butanol már nem az)	nem korlátlan, de oldódik	rossz	jó, de nem korlátlan	csak az aceton korlátlan, (C ₄ már elég rosszul)	C ₁ -C ₃ : korlátlan	nem jó
Szag (kismolekulájú vegyületeknél)	jellemző	jellemző fanyar	bódító, émelyítő	szúrós szag	jellegzetes édeskés	C ₁ -C ₃ : szúrós szag C ₄ : bűdös	különböző gyümölcsaromák
Sav-bázis jelleg:	semleges	igen gyenge sav	-	-	-	sav	-
Reakció Na-mal:	+	+	-	-	-	+ -	-
Reakció NaOH-dal:	-	+	-	-	-	+	-
Oxidációjuk:	primer alkohol– aldehiddé szekunder alkohol - ketonná			karbonsavvá könnyen (Ezüst-tükör próba, Fehling-próba)	csak erélyes reagenssel, láncszakadással	erélyes körülmények között (kivéve:hangyasav)	