Alkoholide füüsikalised omadused

Alkohol $C_nH_{2n+1}OH$	n	Kt, ^oC 1 atm	St, ^oC	ρ?, g/cm^3 25^oC
CH_3OH	1	65	-98	0,793
CH_3CH_2OH	2	78	-116	0,789
$CH_3CH_2CH_2OH$	3	97	-127	0,804
$CH_3CH(OH)CH_3$	3	82	-89	0,785
$CH_3CH_2CH_2CH_2OH$	4	118	-89	0,810
$CH_3CH(OH)CH_2CH_3$	4	100	-89	0,808
$CH_3CH_2CH_2$ CH_2CH_2OH	5	138	-78	0,814
$CH_3CH(OH)CH_2$ CH_2CH_3	5	119	?73	0,812
$CH_3CH_2CH(OH)$ CH_2CH_3	5	115	?64	0,815

Diool $C_nH_{2n}(OH)_2$	n	Kt, ^oC 1 atm	St, ^oC	ρ?, g/cm^3 25^oC
$HOCH_2CH_2OH$	2	198	-17	1,116
$HOCH_2CH_2CH_2OH$	3	215	?27	1,0597
$CH_3CH(OH)CH_2OH$	3	188	-59	1,036

$HOCH_2CH_2CH_2CH_2OH$	4	235	20	1,0171
$CH_3CH(OH)CH_2CH_2OH$	4	207	?50	1,0053
CH_3CH_2 $CH(OH)CH_2OH$	4	196	?50	1,0023

Triool $C_nH_{2n-1}(OH)_3$	n	Kt, ^oC 1 atm	St, ^oC	ρ?, g/cm^3 25^oC
$HOCH_2CH(OH)CH_2OH$	3	290	18	1,260

Õppematerjalid on valminud Eesti Teadusagentuuri programm TeaMe raames ning rahastatud Euroopa Sotsiaalfondist. TeaMe on teadust ja tehnoloogiat populariseeriv programm, mille üheks eesmärgiks on uute loodus-, täppis- ja tehnikateaduste valdkonna õppematerjalide väljatöötamine üldhariduskoolile. Lisainfo: www.etag.ee/teame

Eesti Teadusagentuur
Estonian Research Council
TeaMe
Euroopa Liit
Euroopa Sotsiaalfond
Eesti tuleviku heaks
CC BY SA