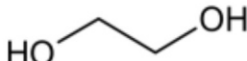
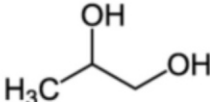
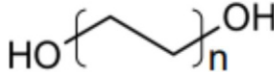


NEMRZNOUCÍ SMĚSI V CHLAZENÍ A VYTÁPĚNÍ

V únorové Akademii Schiessl jsme se věnovali tématu deskových výměníků a krátká zmínka byla také o glykolech, které jsou v současnosti jednou z nejrozšířenějších skupin látek zabraňující zamrznutí vodních okruhů pro chlazení a vytápění.

Tabulka rozdělení glykolů s vlastnostmi a použitím

Chemický vzorec			
Chemický název	Etylenglykol	Propylenglykol	Směs glykolů s vysokým bodem varu
Obchodní název (výrobce Clariant)	Antifrogen N	Antifrogen L	Antifrogen SOL HT
Toxicita	Toxický	Netoxický	Netoxický
Cena	Nižší	Vyšší	Vyšší
Termomechanické vlastnosti sdílení tepla	Dobré	Méně efektivní	Méně efektivní
Použití	Běžné chladicí a topné systémy	Chladicí a topné systémy v potravinářství Hasicí systémy	Solární systémy
Použitelnost	-35 °C do +150 °C	-25 °C do +150 °C	-23 °C do +200 °C (i více)
Minimální ředění (objemové)	20 %	25 %	100% (již naředěno)
Viskozita při nízkých teplotách	střední	vysoká	vysoká

Glykoly a neupravená voda se chovají ke kovovým materiálům poměrně agresivně, proto se jako aditivum přidávají takzvané Inhibitory koroze.

TIP Akademie: Inhibitory koroze se podléhají rozkladu, proto by měly být kontrolovány.