

Етиленгликол (Наименованието му по номенклатурата на IUPAC 1,2-етандиол), а формулата е HO—CH₂—CH₂—OH. Това е най-простият представител на поливалентните алкохоли. Двувалентен алкохол е, защото съдържа две хидроксилни групи.

В чист вид представлява прозрачна безцветна и без мирис течност с леко мазна консистенция и сладникав вкус. Етилен гликолят е отровен и при поглъщане в по-големи количества води до смърт.

Важно свойство на етиленгликола е, че замръзва при много по-ниски температури от водата, затова се използва като топлоносител в хладилни инсталации, при производство на антифриз и други.

Използва се при производството на полиетилентерефталат (основна суровина при производството на бутилки за безалкохолни напитки - PET), целофан, полиуретан и други продукти.

Относителното тегло на етилен гликола е 1.1132 g/cm³ .

Weight Percent EG (%)	Freezing Point (deg F)	Freezing Point (deg C)
0	32	0
10	25	-4
20	20	-7
30	5	-15
40	-10	-23
50	-30	-34
60	-55	-48
70	-60	-51
80	-50	-45
90	-20	-29
100	10	-12