

OVER HET GEBRUIK VAN
**ALCOHOL EN GLYCERINE TER VULLING VAN GAS-METERS,
 EN REGELAARS.**

Bij strenge koude is het tot de vulling van den gasmeter gebezigt water in gevaar van te bevroezen, zooals aan velen maar al te wel bekend is, en daardoor den gang van het gas door den meter te stremmen.

Aangezien het ligter valt een kwaad te voorkomen dan op te heffen, is aanbevolen de gasmeters bij invallende koude te vullen met vloeistoffen, die niet dan bij zeer *felle* koude vast worden. — Hoofdzakelijk zijn tot dit doel Alcohol en Glycerine aangeprezen. De hoeveelheid dezer vloeistoffen bij het water in den meter te voeren, hangt natuurlijk van den inhoud of de grootte van dezen af.

Dr. Reissig heeft de vriespunten waargenomen van mengsels van zuivere spiritus met water. Ze zijn in de volgende tabel vervat.

Vriespunten der hiernevens staande mengsels in graden volgens Reaumur.	Mengsels in <i>maatdeelen</i> van wijngeest en water.	Gehalte in % _o (volum % _o) der mengsels aan Alkohol.
—2°	1 met 19 water	5,0
—3°	1 " 11 "	8,0
—4°	1 " 9 "	10,0
—5° à —6°	1 " 8 "	11,2
—6°	1 " 5 "	15,3
—7°	1 " 4½ "	16,7
—8°	1 " 3½ "	20,5
—9°	1 " 3 "	23,1
—11°	1 " 2½ "	23,6
—13° à —14°	1 " 2 "	31,0
—17° à —18°	1 " 1½ "	37,5

Wat de Glycerine betreft vond Fabian de vriespunten van de met water verdunde Glycerine zoodanig, dat een vocht van 15° Beaumé (5° Ph. N.), dat ongeveer 45 pCt. watervrije Glycerine zal bevatten, eerst bij 21° Celsius koude bevroest en dus voor ons klimaat een zéér veilig vullingsmiddel is voor gasmeters. Een groot voordeel heeft Glycerine als vullingsvocht voor gasmeters daardoor, dat het