

Propan 95

| Kjemisk sammensetning | | | Spesifikasjon | Typiske verdier |
|--|--------------------------------|--------------------|---------------|-----------------|
| Alkaner | | mol-% (= vol% gas) | | |
| Metan | CH ₄ | " | Maks 0,1 | - |
| Etan | C ₂ H ₆ | " | Maks 2 | 1 |
| Propan | C ₃ H ₈ | " | Min 95 | 98 |
| Butaner | C ₄ H ₁₀ | " | Maks 5 | 1 |
| Pentaner | C ₅ H ₁₂ | " | Maks 0,2 | - |
| Alkaner (Eten, Propen, Butener) | | " | Maks 2 | - |
| Diener (1,3 - Butadien) | | " | Maks 0,1 | - |
| Inndunstningsrest (olje) | | vekt-ppm (mg/kg) | Maks 20 | 5 |
| Svovelinhold, total S etter tilsetning av luktmiddel (etylmerkaptan) | | vekt-ppm (mg/kg) | Maks 16 | 7 |

| Fysikalske data | | Typiske verdier |
|---|---------------|-------------------------|
| Væske | | |
| Densitet ved 15 °C | | kg/m ³ 508 |
| Kokepunkt ved 101 kPa (atmosfære trykk) | | °C -42 |
| Kritisk temperatur | | °C 97 |
| Kritisk trykk, overtrykk | | kPa 4150 |
| Gas | | |
| Relativ densitet | (luft = 1,00) | 1,55 |
| Densitet ved 101 kPa og 0 °C | | kg/Nm ³ 2,01 |
| Gassmengde pr. kg væske ved 101 kPa og 0 °C | | m ³ 0,498 |
| Duggpunkt ved 100 kPa | | °C -26 |
| | 200 kPa | °C -16 |
| | 300 kPa | °C -7 |

Nm³ = normal kubikk meter, volum ved normalt tilstand (0 °C og 101 kPa)

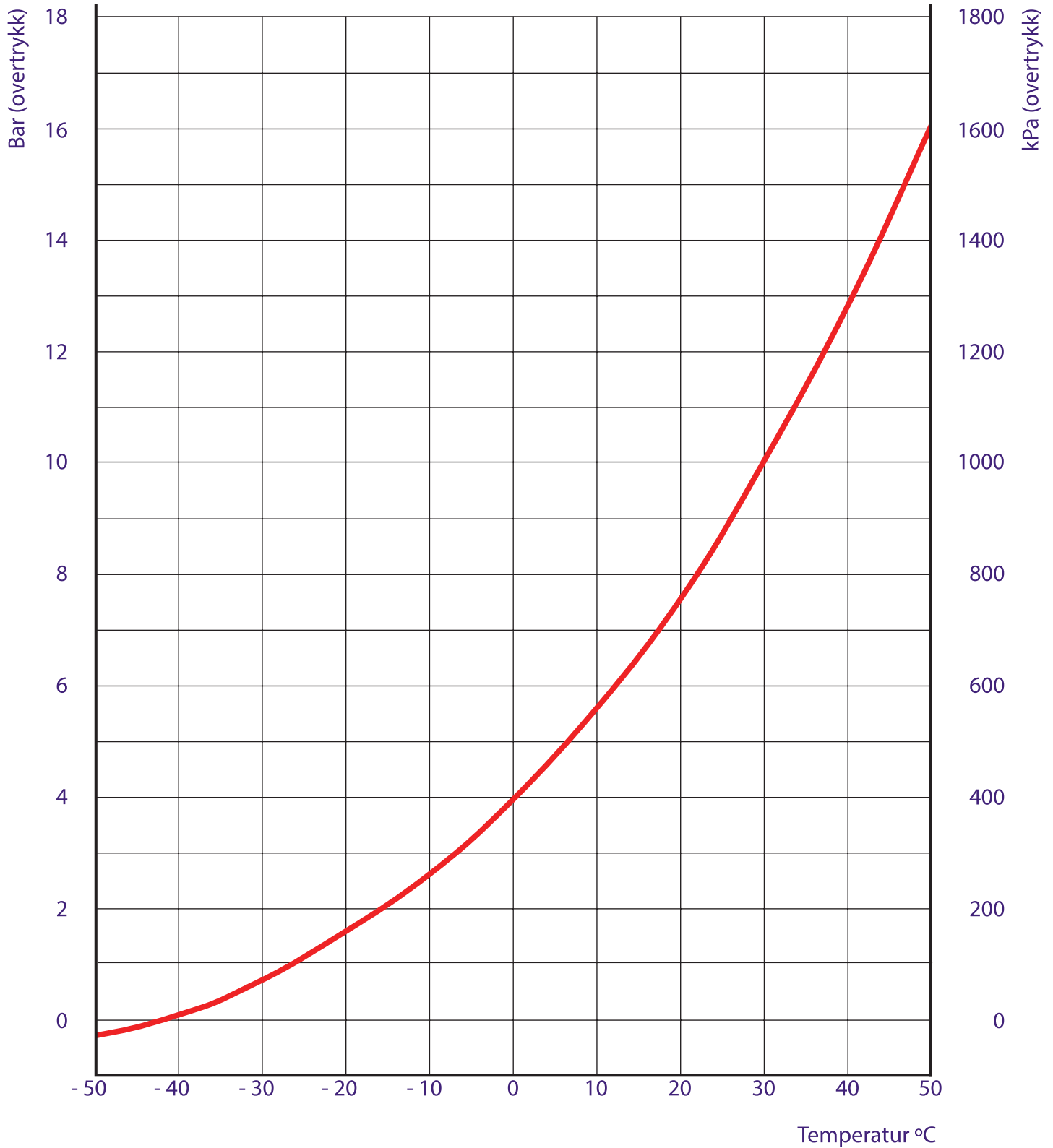
| Forbrenningsdata | | Typiske verdier |
|--|-------------------------|-----------------|
| Kalorimetrisk varmeverdi (Øvre varmeverdi) | MJ/kg | 50,4 |
| " | kWh/kg | 14,0 |
| ved 101 kPa og 0 °C | MJ/Nm ³ gas | 101,2 |
| " | kWh/Nm ³ gas | 28,1 |
| Effektiv varmeverdi (Nedre varmeverdi) | MJ/kg | 46,4 |
| " | kWh/kg | 12,9 |
| ved 101 kPa og 0 °C | MJ/Nm ³ gas | 93,1 |
| " | kWh/Nm ³ gas | 25,9 |
| Brennbarhetsområde i luft | Vol% | 2-10 |
| Termisk tennpunkt i luft, ca | °C | 460 |
| Maximal flammetemperatur i luft, ca | °C | 1900 |

Nm³ = normal kubikk meter, volum ved normalt tilstand (0 °C og 101 kPa)

Damptrykk diagram på neste side

Damptrykk diagram

Propan 95



Note. For Propan 95 er damptrykk- og duggpunktkurvene identiske.