

表 2.1: Cl₂-H₂ 反応機構 (Chemkin 形式)

```

! CL2-H2 2-step reaction mechanism
!
elements
  H CL
end
species
  H2 CL2 H CL HCL
end
reactions
  CL + H2 => H + HCL      2. 2e+13    0.    4570. 6
  H + CL2 => CL + HCL     4. 8e+13    0.    826. 7
end

```

表 2.2: senkin 入力の例

SENS
CONV
PRES 1.
TEMP 298.
TIME 1. E-6
DELT 5. E-8
REAC H2 1.
REAC CL2 1.
REAC CL 2E-6
END

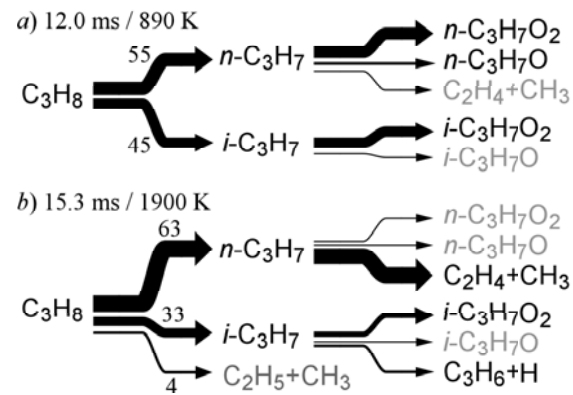


図 2.1: 反応経路解析の例
プロパン-空気当量混合気の定容断熱計算
(40 atm, 850 K) における燃料消費過程の
経路解析. a) 着火誘導期, b) 熱炎領域

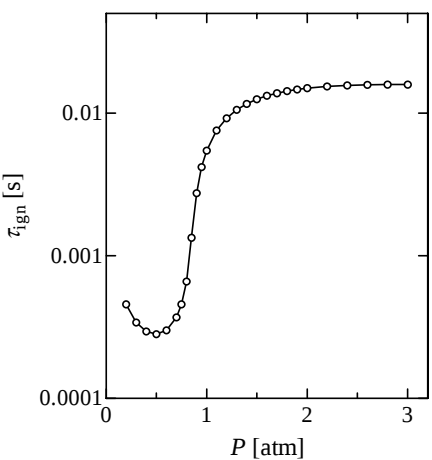


図 2.2: H₂-O₂ 着火遅れ時間
(H₂-O₂ 当量混合気, T₀ = 950 K, 定容断熱)

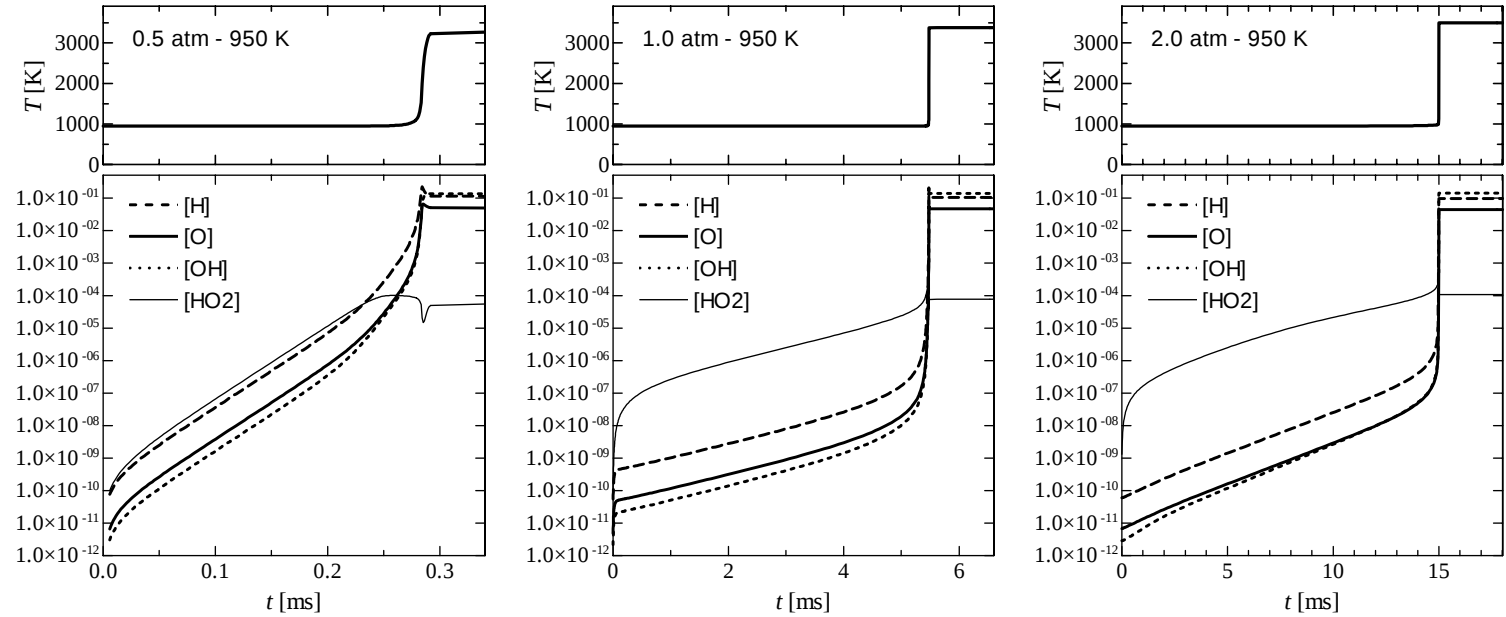


図 2.3: H₂-O₂ 着火誘導期のラジカル濃度 (H₂-O₂ 当量混合気, 定容断熱)