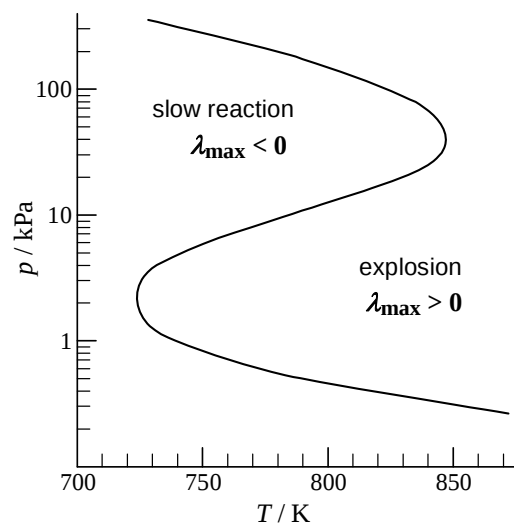


図 2.1: H₂-O₂ 爆発限界

800 K 付近を見るときに限界曲線を下から (低圧から) 順に、第一限界、第二限界、第三限界と呼ぶ。

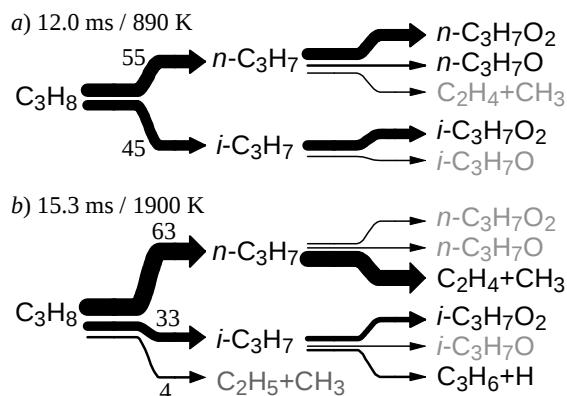


図 2.2: 反応経路解析の例

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

表 2.1: CH₄ の連鎖塩素化の反応速度定数

反応	A [m ³ mol ⁻¹ s ⁻¹]	b	E _a / R [K]	k (500 K) [m ³ mol ⁻¹ s ⁻¹]
(1) Cl + CH ₄ → HCl + CH ₃	7.83 × 10 ⁻²	2.69	500	5.26 × 10 ⁵
(2) CH ₃ + Cl ₂ → CH ₃ Cl + Cl	3.02 × 10 ⁶	0	270	1.77 × 10 ⁶
(3) Cl + CH ₃ Cl → HCl + CH ₂ Cl	2.41 × 10 ⁴	0.92	800	1.49 × 10 ⁶
(4) CH ₂ Cl + Cl ₂ → CH ₂ Cl ₂ + Cl	9.11 × 10 ⁵	0	490	3.40 × 10 ⁵
(5) Cl + CH ₂ Cl ₂ → HCl + CHCl ₂	8.91 × 10 ¹	1.58	360	7.93 × 10 ⁵
(6) CHCl ₂ + Cl ₂ → CHCl ₃ + Cl	5.13 × 10 ⁵	0	1240	4.31 × 10 ⁴

[CH₄]:[Cl₂]:[Ar]:[Cl]₀ = 0.01:0.04:0.95:4×10⁻⁸, p = 101.325 kPa, T = 500 K で

[CH₄] = 0.244 mol m⁻³

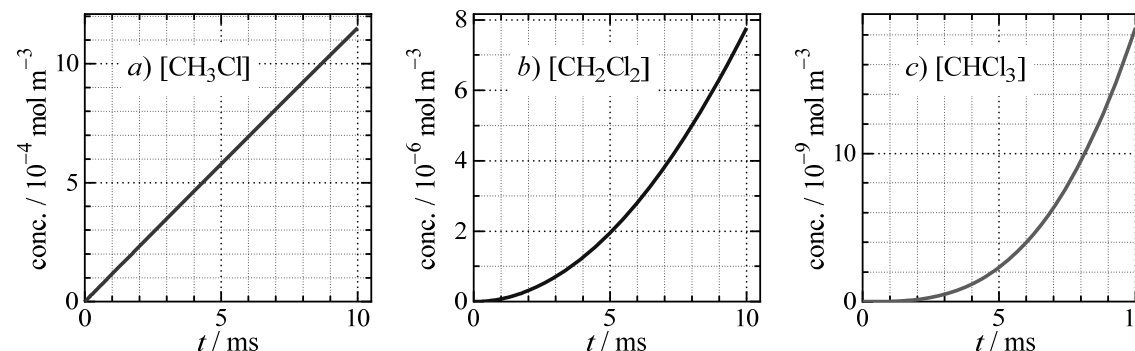
[Cl₂] = 0.975 mol m⁻³

[Cl]₀ = 9.75×10⁻⁷ mol m⁻³

r₁ = k₁[CH₄] = 1.28 × 10⁵ s⁻¹

r₂ = k₂[Cl₂] = 1.73 × 10⁶ s⁻¹

r₄ = k₄[Cl₂] = 3.31 × 10⁵ s⁻¹

図 2.3: CH₄連鎖塩素化反応 ([CH₄]:[Cl₂]:[Ar]:[Cl]₀ = 0.01:0.04:0.95:4×10⁻⁸, p = 101.325 kPa, T = 500 K).

[23 化学種 82 素反応を含む反応機構による計算結果]