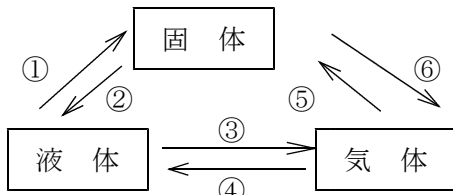


§ 6 物質の三態

P oint. 1 2 物質の三態変化

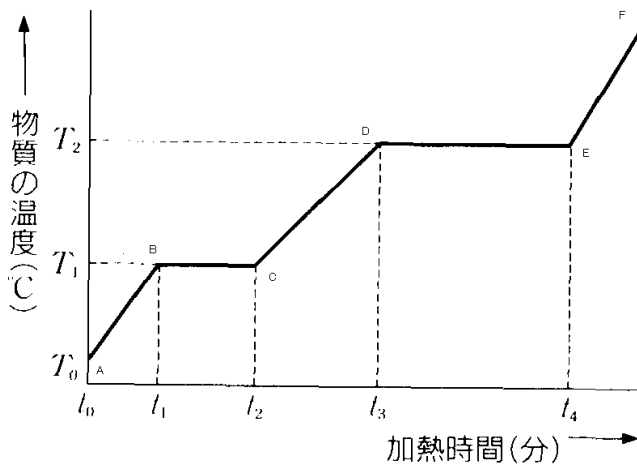


①	凝固	②	融解
③	蒸発 (気化)	④	凝縮 (液化)
⑤	昇華	⑥	昇華

昇華性

ドライアイス	ナフタレン	ヨウ素	p-ジクロロベンゼン
--------	-------	-----	------------

P oint. 1 3 加熱時間と物質の三態変化



物質の三態変化

A-B	固体
B-C	固体と液体
C-D	液体
D-E	液体と気体
E-F	気体

T_1 融点

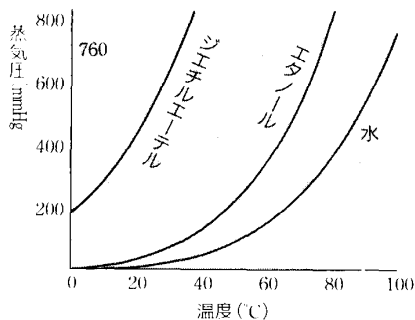
T_2 沸点

気化

①	蒸発
②	沸騰

いつでも、液体表面から気化

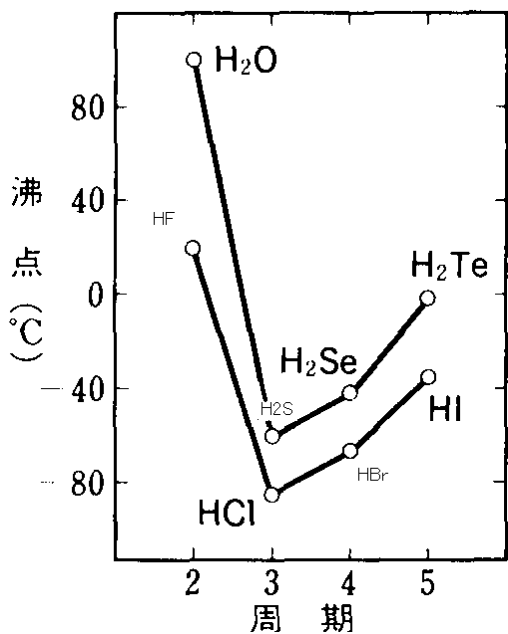
沸点の時のみ、液体の内部から気化



★ 沸点の求め方

沸点とは 蒸気圧と外圧が等しくなった時

P oint. 1 4 沸点の異常性



理由

水素結合があるから。

水素結合とは

例
HF , H₂O , NH₃

C₂H₅OH C H₃COOH

電気陰性度差が大きい

原子半径が小さい



大きな極性を生じる

P oint. 1 5 沸点の高低

