

ページ	行	修正前	修正後
673	2行目 訳注†	つくり出すことができる†. (追加)	† 訳注: この段落の記述は古い. 2019年にSI単位の大改定があり, 現在はボルツマン定数の定義によりケルビンは定義されている.
674	2, 4, 10行目 および 表 16・2_4, 5行目	0.082 058 L atm mol <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>	0.082 057 L atm mol <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>
943	9行目	$\times \left( \frac{1 \text{ dm}^3}{10 \text{ cm}^3} \right)^3$	$\times \left( \frac{1 \text{ dm}^3}{10 \text{ cm}^3} \right)^3$
1032, 1033	(24・38)式, (24・41)式	(理想気体)	(共存すべき蒸気が理想混合気体)
1063	10行目	溶液の凝固点においては, 固体の溶質と溶媒とが平衡状態にある. この平衡の熱力学的な条件は,	溶液の凝固点においては, 固体の溶媒と溶液中の溶媒が平衡状態にある. この平衡の熱力学的な条件は,
1250	文章1行目 訳注†追加	である†. 式(29・63)のはじめの……	† 訳注: 一定圧力の理想気体中の反応を考えれば [M] は一定なので, $k_1' = k_1[M]$ および $k_{-1}' = k_{-1}[M]$ とできる. 式(29・66)で $k_{c,1} = \frac{k_1}{k_{-1}} = \frac{k_1'}{k_{-1}'}$ である.
1268	下から3行目	$d[\text{HBr}]/dt$ は $I_{\text{abs}}$ にどのように依存するか. の次に右の文章を続ける	簡単のために p.1250 の脚注を参照して解け.
1379	問題解答 1・24	9.12 nm,	91.2 nm,
1392	26・25	$K_p = 14.9$	$K_p = 56.6$
1395	29・33	$\frac{1}{2} \frac{d[\text{HBr}]}{dt} = k_2 \left( \frac{2I_{\text{abs}}}{k_{-1}} \right)^{1/2}$	$\frac{1}{2} \frac{d[\text{HBr}]}{dt} = k_2 \left( \frac{I_{\text{abs}}}{k_{-1}'} \right)^{1/2}$