

番号	訂正箇所		原文	訂正文
	ページ	行		
1	158	7-9	$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow 3 \text{AgCl}(\text{白色}) + \text{NaNO}_3$ $\text{KBr} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow 3 \text{AgBr}(\text{淡黄色}) + \text{KNO}_3$ $\text{KI} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow 3 \text{AgI}(\text{黄色}) + \text{KNO}_3$	$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{AgCl}(\text{白色}) + \text{NaNO}_3$ $\text{KBr} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{AgBr}(\text{淡黄色}) + \text{KNO}_3$ $\text{KI} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{AgI}(\text{黄色}) + \text{KNO}_3$
2	165	1-2	<p>その他にも，硝酸銀水溶液に硫化水素 H_2S を通じると<u>硫酸銀</u> Ag_2S の黒色沈殿，クロム酸カリウム K_2CrO_4 水溶液を加えるとクロム酸銀 <u>AgCrO_4</u> の赤褐色沈殿を生じる。</p>	<p>その他にも，硝酸銀水溶液に硫化水素 H_2S を通じると<u>硫化銀</u> Ag_2S の黒色沈殿，クロム酸カリウム K_2CrO_4 水溶液を加えるとクロム酸銀 <u>Ag_2CrO_4</u> の赤褐色沈殿を生じる。</p>
3	174	13-14	<p>〈例〉 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$</p>	<p>〈例〉 $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$</p>

番号	訂正箇所		原文	訂正文																																																																								
	ページ	行																																																																										
4	207	表8-4	<p>▼表 8-4 結合エンタルピー</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>結 合</th> <th>結合エンタルピー [kJ/mol]</th> <th>結 合</th> <th>結合エンタルピー [kJ/mol]</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>H-H(H₂)</td> <td>432</td> <td>Ca-Cl(CaCl₂)</td> <td>444</td> </tr> <tr> <td>H-Cl(HCl)</td> <td>428</td> <td>C-C(ダイヤモンド)</td> <td>354</td> </tr> <tr> <td>H-O(H₂O)</td> <td>459</td> <td>C=C(C₂H₄)</td> <td>719</td> </tr> <tr> <td>H-S(H₂S)</td> <td>362</td> <td>C≡C(C₂H₂)</td> <td>957</td> </tr> <tr> <td>H-N(NH₃)</td> <td>386</td> <td>C=O(CO₂)</td> <td>526</td> </tr> <tr> <td>H-C(CH₄)</td> <td>411</td> <td>C=S(CS₂)</td> <td>577*</td> </tr> <tr> <td>Na-Cl(NaCl)</td> <td>410*</td> <td>O=O(O₂)</td> <td>494</td> </tr> <tr> <td>N≡N(N₂)</td> <td>942</td> <td>Cl-Cl(Cl₂)</td> <td>239</td> </tr> </tbody> </table> <p>注 *は298.15Kでの値、それ以外は0Kでの値である。(日本化学会編「化学便覧(基礎編 改訂5版)」による) 結合エンタルピーが大きければ、その結合は強くて安定であることを示している。 分子をすべての成分元素の原子に分解するのに必要なエネルギーは、その分子に含まれるすべての結合についての結合エンタルピーの総和となる。</p>	結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]	結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]	H-H(H ₂)	432	Ca-Cl(CaCl ₂)	444	H-Cl(HCl)	428	C-C(ダイヤモンド)	354	H-O(H ₂ O)	459	C=C(C ₂ H ₄)	719	H-S(H ₂ S)	362	C≡C(C ₂ H ₂)	957	H-N(NH ₃)	386	C=O(CO ₂)	526	H-C(CH ₄)	411	C=S(CS ₂)	577*	Na-Cl(NaCl)	410*	O=O(O ₂)	494	N≡N(N ₂)	942	Cl-Cl(Cl ₂)	239	<p>▼表 8-4 結合エンタルピー</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>結 合</th> <th>結合エンタルピー [kJ/mol]</th> <th>結 合</th> <th>結合エンタルピー [kJ/mol]</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>H-H(H₂)</td> <td>432</td> <td>Ca-Cl(CaCl₂)</td> <td>444</td> </tr> <tr> <td>H-Cl(HCl)</td> <td>428</td> <td>C-C(ダイヤモンド)</td> <td>354</td> </tr> <tr> <td>H-O(H₂O)</td> <td>459</td> <td>C=C(C₂H₄)</td> <td>719</td> </tr> <tr> <td>H-S(H₂S)</td> <td>362</td> <td>C≡C(C₂H₂)</td> <td>957</td> </tr> <tr> <td>H-N(NH₃)</td> <td>386</td> <td>C=O(CO₂)</td> <td>526**</td> </tr> <tr> <td>H-C(CH₄)</td> <td>411</td> <td>C=S(CS₂)</td> <td>577*</td> </tr> <tr> <td>Na-Cl(NaCl)</td> <td>410*</td> <td>O=O(O₂)</td> <td>494</td> </tr> <tr> <td>N≡N(N₂)</td> <td>942</td> <td>Cl-Cl(Cl₂)</td> <td>239</td> </tr> </tbody> </table> <p>注 *は298.15Kでの値、それ以外は0Kでの値である。(日本化学会編「化学便覧(基礎編 改訂5版)」による) **はCO₂をCOとOに解離するときの値である。 結合エンタルピーが大きければ、その結合は強くて安定であるといえる。分子をすべての成分元素の原子に分解するのに必要なエネルギーは、その分子に含まれるすべての結合についての結合エンタルピーの総和となる。</p>	結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]	結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]	H-H(H ₂)	432	Ca-Cl(CaCl ₂)	444	H-Cl(HCl)	428	C-C(ダイヤモンド)	354	H-O(H ₂ O)	459	C=C(C ₂ H ₄)	719	H-S(H ₂ S)	362	C≡C(C ₂ H ₂)	957	H-N(NH ₃)	386	C=O(CO ₂)	526**	H-C(CH ₄)	411	C=S(CS ₂)	577*	Na-Cl(NaCl)	410*	O=O(O ₂)	494	N≡N(N ₂)	942	Cl-Cl(Cl ₂)	239
結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]	結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]																																																																									
H-H(H ₂)	432	Ca-Cl(CaCl ₂)	444																																																																									
H-Cl(HCl)	428	C-C(ダイヤモンド)	354																																																																									
H-O(H ₂ O)	459	C=C(C ₂ H ₄)	719																																																																									
H-S(H ₂ S)	362	C≡C(C ₂ H ₂)	957																																																																									
H-N(NH ₃)	386	C=O(CO ₂)	526																																																																									
H-C(CH ₄)	411	C=S(CS ₂)	577*																																																																									
Na-Cl(NaCl)	410*	O=O(O ₂)	494																																																																									
N≡N(N ₂)	942	Cl-Cl(Cl ₂)	239																																																																									
結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]	結 合	結合エンタルピー [kJ/mol]																																																																									
H-H(H ₂)	432	Ca-Cl(CaCl ₂)	444																																																																									
H-Cl(HCl)	428	C-C(ダイヤモンド)	354																																																																									
H-O(H ₂ O)	459	C=C(C ₂ H ₄)	719																																																																									
H-S(H ₂ S)	362	C≡C(C ₂ H ₂)	957																																																																									
H-N(NH ₃)	386	C=O(CO ₂)	526**																																																																									
H-C(CH ₄)	411	C=S(CS ₂)	577*																																																																									
Na-Cl(NaCl)	410*	O=O(O ₂)	494																																																																									
N≡N(N ₂)	942	Cl-Cl(Cl ₂)	239																																																																									