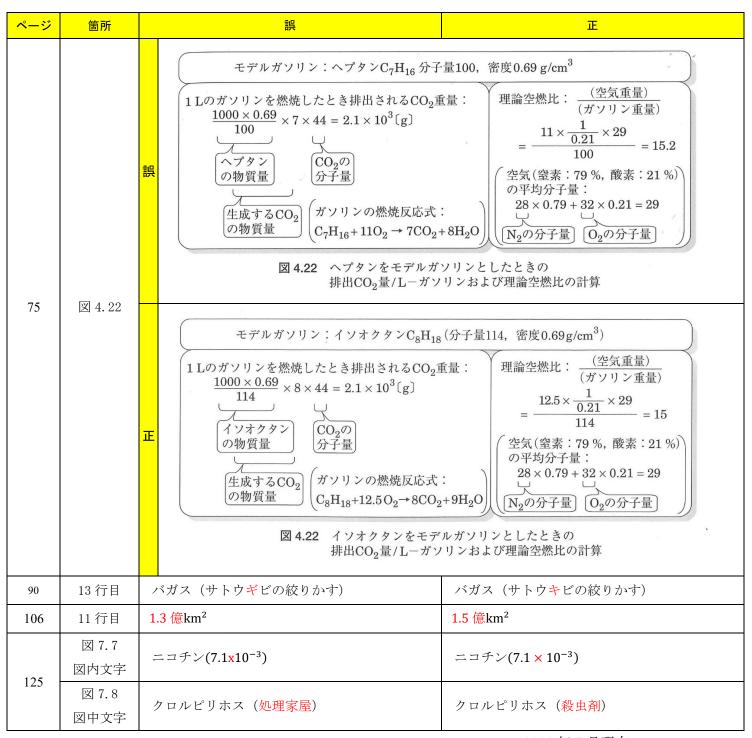
## 【正誤表】

書 名: 環境科学の基礎 第2版

版数:第2版2刷

ページ	箇所	誤	正
14	下8行目	<mark>32~33℃</mark> は水蒸気によるもので, <b>残り</b> が二酸化	<b>30℃弱</b> は水蒸気によるもので, <b>3℃</b> が二酸化炭
		炭素によるもの <mark>である</mark> 。	素によるものと推定される。
16	6 行目	分子の回転や振動が大きくなる。	分子の回転が速くなったり、振動の振幅が大き
			くなったりする。
18	下 9~8 行目	大気中に約2%含有している水蒸気	大気中に約 0.5%含有している水蒸気
37	表 2.7 左列 4 段目	二酸化炭素の回収・貯蓄	二酸化炭素の回収・貯 <mark>留</mark>
74	3 行目	混合物で、その平均分子量は約100、密度は	混合物である。そこで,ガソリンを代表する物
		$0.65 \sim 0.75\mathrm{g/cm^3}$ である。したがって,ガソリ	質としてイソオクタンC <sub>8</sub> H <sub>18</sub> (2, 2, 4-トリメチ
		ンを代表する物質として <mark>ヘプタンC<sub>7</sub>H<sub>16</sub>(分子</mark>	ルペンタン,分子量114,密度0.69 g/cm³)を
		<mark>量100</mark> ,密度0.69 g/cm³)を考える。	考える。
	8 行目	ヘプタン	イソオクタン
	9 行目	15. 2	15



2023年7月現在