

番号	訂正箇所		原 文	訂 正 文
	ページ	行		
1	88	図 2	 <p>水素 H</p>	 <p>水素 <u>H₂</u></p>
2	67	11	分子量は、分子を構成する <u>原子</u> の原子量の	<u>元素</u>
		25	る <u>原子</u> の原子量の総和を ^{しきりょう} 式量 という。	<u>元素</u>
		図 4	分子を構成する <u>原子</u> の原子量の総和を求めると分子量になる。イオンでできている物質の場合、組成式に含まれる <u>原子</u> の原子量の総和を求めると式量になる。	<u>元素</u> <u>元素</u>
	104	右段 10	イオン式や組成式に含まれる <u>原子</u> の	<u>元素</u>
	141	右段 24	式量 高 組成式に含まれる <u>原子</u> の原	<u>元素</u>
143	右段 39	相対質量。分子を構成する <u>原子</u> の原	<u>元素</u>	