

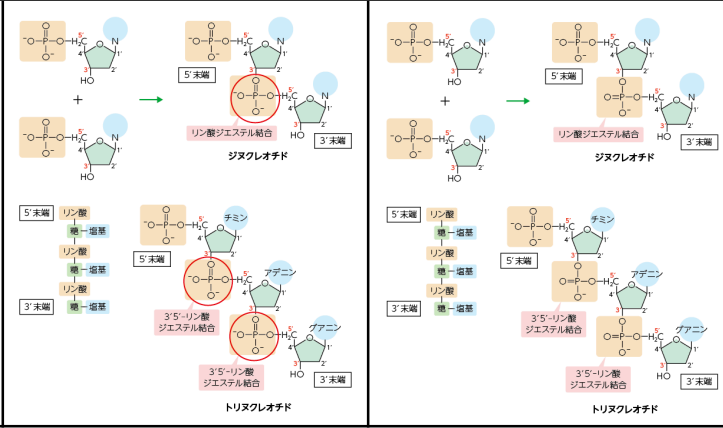
正誤表・更新情報

本書中に訂正・更新箇所等がございました。お手数をお掛けしますが、下記ご参照頂けますようお願い申しあげます（2020年9月18日）

■第1版 第1刷（2020年1月1日発行）の修正・更新箇所

頁	場所	修正前	修正後	補足	掲載
1章-1					
13	図1-1	砂糖 $C_{12}O_{22}H_{11}$	砂糖 $C_{12}H_{22}O_{11}$		20/07/17
1章-2					
21	下から5行目	原子を構成する粒子の質量は、陽子 $\div 1.7 \times 10^{-24}$ g、中性子 $\div 1.7 \times 10^{-24}$ g、電子 $\div 9.1 \times 10^{-28}$ gです。陽子と中性子の質量はほぼ等しく、電子の質量はそれらの約 $\frac{1}{1,840}$ ほどしかありません。そのため、質量数では、電子の質量は無視できるほど軽いため考えず、陽子の数と中性子の数を足した合計を示します。例えば炭素 ^{12}C の質量数は、陽子数+中性子数=12です。	例えば炭素 ^{12}C の質量数は、陽子数+中性子数=12です。 原子を構成する粒子の質量は、陽子 $\div 1.7 \times 10^{-24}$ g、中性子 $\div 1.7 \times 10^{-24}$ g、電子 $\div 9.1 \times 10^{-28}$ gです。陽子と中性子の質量はほぼ等しく、電子の質量はそれらの約 $\frac{1}{1,840}$ ほどしかありません。そのため、原子の質量を考える際、電子の質量は無視できるほど軽いため考えません。		20/07/17
2章-2					
43	上から7行目	例えば、二酸化炭素は $O=C=O$ 、…	例えば、二酸化炭素は $O=C=O$ 、…		20/07/17
43	上から10行目	分子は構成する 元素の種類と原子の数 を示す…	分子は構成する 原子の種類と数 を示す…		20/07/17
3章-1					
60	表3-1 説明文	原子量は 簡単な数字であらわすことが目的のため 、0.5刻みの大体の値[概数値]で示す場合 が多いです 。	原子量は0.5刻みの大体の値[概数値]で示す場合 もあります 。		20/07/17
62	上から2行目	^{12}C の絶対質量を 1.99×10^{-23} gとして以下の問題に答えてください。	^{12}C の絶対質量を 1.99×10^{-23} gとして以下の問題に答えてください。 計算結果は概数値(0.5刻み)で示してください。	赤字追加	20/07/17
4章-1					
86	側注イラスト	pH1~2くらい(弱酸性)	pH1~2くらい(強酸性)		20/03/13
6章-1					
128	表6-3 2-メチルプロパン			メチル基のCをHに	20/05/22

180 図6-29



リン酸ジエステル結合の構造を修正

20/09/18