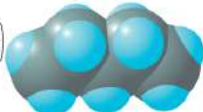
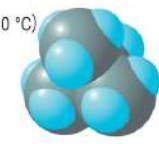
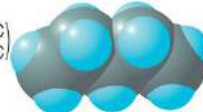


番号	訂正箇所		原 文	訂 正 文
	ページ	行		
1	99	19 -20 456 6	-2220 kJ/mol である。1 mol のプロパンが生成するときのエンタルピー変化を求めよ。 類題 1 -106 kJ/mol	ΔH [kJ] (削除)
2	276	6 -16 図4	ペンタン C_5H_{12} には、<u>イソペンタン</u>と<u>ネオペンタン</u>という枝分かれのある構造異性体が存在する。枝分かれが少ない構造ほど分子どうしが接触できる面積が大きいため、分子間力が強く働く。そのため、ペンタンは、<u>イソペンタン</u>や<u>ネオペンタン</u>より沸点が高い。 一方、固体では、分子が密に詰まっている構造ほど分子間力が強く働く。<u>ネオペンタン</u>は表面積が小さく分子間の接触は少ないが、球形に近い構造であるため、分子が密に詰まった固体を形成することができる。そのため、融点は、他の異性体より高い。 ペンタン (融点 -130°C、沸点 36°C)  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ イソペンタン (融点 -160°C、沸点 28°C)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$ ネオペンタン (融点 -17°C、沸点 10°C)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ ▲図4 ペンタンとその異性体	<u>2-メチルブタン</u>と<u>2,2-ジメチルプロパン</u> <u>2-メチルブタン</u> や<u>2,2-ジメチルプロパン</u> ペンタン (融点 -130°C、沸点 36°C)  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 2-メチルブタン (融点 -160°C、沸点 28°C)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$ 2,2-ジメチルプロパン (融点 -17°C、沸点 10°C)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ ▲図4 ペンタンとその異性体
3	350	13	▲図1 グルコースの構造 環を構成する <u>6個</u>のC原子は省略してある。	<u>5個</u>

番号	訂正箇所		原 文	訂 正 文
	ページ	行		
4	363	15 -16	デンプン $\xrightarrow{\text{アミラーゼ}}$ マルトース $\xrightarrow{\text{マルターゼ}}$ α-グルコース セルロース $\xrightarrow{\text{セルラーゼ}}$ セロビオース $\xrightarrow{\text{セロビアーゼ}}$ β-グルコース 水溶液中で平衡	<u>グルコース</u> <u>グルコース</u>