

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
4	発展	マルコフニコフの法則……………321 アルケンの酸化反応……………322	マルコフニコフ則……………321 アルケンの酸化反応……………322
321	1	発展 <u>マルコフニコフの法則</u>	発展 <u>マルコフニコフ則</u>
321	10	<u>マルコフニコフの法則</u> と呼ばれている。 <u>マルコフニコフの法則</u> ：Markovnikov's rule	<u>マルコフニコフ則</u> と呼ばれている。 <u>マルコフニコフ則</u> ：Markovnikov's rule
529	右列	マルコフニコフの法則……………321 マンガン乾電池……………108, 109	マルコフニコフ則……………321 マンガン乾電池……………108, 109
4	発展	アルケンの酸化反応……………322 脱離反応の方向性(ザイツェフの法則)…336	アルケンの酸化反応……………322 脱離反応の方向性(ザイツェフ則)…336
336	13	発展 <u>脱離反応の方向性(ザイツェフの法則)</u>	発展 <u>脱離反応の方向性(ザイツェフ則)</u>
336	20	発見され、 <u>ザイツェフの法則</u> と呼ばれる。 <u>ザイツェフの法則</u> ：Zaitsev rule	発見され、 <u>ザイツェフ則</u> と呼ばれる。 <u>ザイツェフ則</u> ：Zaitsev rule
527	中列	再結晶……………42 再生繊維……………424 <u>ザイツェフの法則</u> ……………336	再結晶……………42 再生繊維……………424 <u>ザイツェフ則</u> ……………336
13	9	なく、内部からも盛んに <u>蒸発</u> が起こるようになる。この現象が <u>沸騰</u> であり、沸騰の起こる温度が <u>沸点</u> である。	なく、内部からも盛んに <u>気体</u> が発生するようになる。この現象が <u>沸騰</u> であり、沸騰の起こる温度が <u>沸点</u> である。
32	問13	問13 次の(ア)~(エ)のうち、①最も理想気体に近いふるまいをするもの、②最も理想気体からはずれたふるまいをするものをそれぞれ記号で選べ。 (ア)300 K, 1.0×10^5 Paの水素 (イ)100 K, 1.0×10^5 Paの水素 (ウ)300 K, 1.0×10^7 Paの水素 (エ)100 K, 1.0×10^7 Paの水素	問13 実在気体が次の(ア)~(エ)の状態にあるとき、①最も理想気体に近いふるまいをするもの、②最も理想気体からはずれたふるまいをするものをそれぞれ記号で選べ。 (ア)300 K, 1.0×10^5 Pa (イ)100 K, 1.0×10^5 Pa (ウ)300 K, 1.0×10^7 Pa (エ)100 K, 1.0×10^7 Pa

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
103	右上図	<p>黒鉛と水蒸気の反応</p> <p>生成物 $\text{CO} + \text{H}_2$</p> <p>吸熱 131 kJ</p> <p>反応物 $\text{C}(\text{黒鉛}) + \text{H}_2\text{O}(\text{液})$</p> <p>低</p> <p>高</p> <p>エネルギー</p> <p>$\text{C}(\text{黒鉛}) + \text{H}_2\text{O}(\text{液}) = \text{CO} + \text{H}_2 - 131 \text{ kJ}$</p>	<p>黒鉛と水蒸気の反応</p> <p>生成物 $\text{CO} + \text{H}_2$</p> <p>吸熱 131 kJ</p> <p>反応物 $\text{C}(\text{黒鉛}) + \text{H}_2\text{O}(\text{気})$</p> <p>低</p> <p>高</p> <p>エネルギー</p> <p>$\text{C}(\text{黒鉛}) + \text{H}_2\text{O}(\text{気}) = \text{CO} + \text{H}_2 - 131 \text{ kJ}$</p>
341	図 10	<p>▲図10 アセトンの製法 アセトンが気体となって発生し、冷却されて液体となる。</p>	<p>▲図10 アセトンの製法 アセトンが気体となって発生し、冷却されて液体となる。</p>
344	13	<p>カルボン酸の塩を生じる。①</p>	<p>カルボン酸の塩を生じる。</p>
344	脚注	<p>①カルボン酸のナトリウム塩、カリウム塩は水に溶けやすいが、カルボン酸のカルシウム塩、マグネシウム塩は水に溶けにくい。</p>	<p>削除</p>
359	大問2 (2)	<p>(2) ①～④の反応名を、下から記号で選べ。</p> <p>(ア) 酸化 (イ) <u>還元</u> (ウ) 縮合 (エ) 置換 (オ) 熱分解</p>	<p>(2) ①～④の反応名を、下から記号で選べ。</p> <p>(ア) 酸化 (イ) <u>付加</u> (ウ) 縮合 (エ) 置換 (オ) 熱分解</p>