

# 第103回完ナビ 訂正表

※      が訂正箇所になります。

ページ	
P80	<p>問93</p> <p>IIのグラフのEの曲線を訂正してください。</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 10px; margin: 10px 0;"> <p><b>問 93</b> <span style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 15px; height: 15px; vertical-align: middle;"></span> <span style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 15px; height: 15px; vertical-align: middle;"></span> <span style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 15px; height: 15px; vertical-align: middle;"></span></p> <p>下のグラフは、可逆(平衡)反応(I)、平行(並発)反応(II)、連続(逐次)反応(III)における反応物、中間体及び生成物の濃度と時間の関係を表している。素反応がいずれも反応速度定数 <math>k_1 \sim k_6</math> の一次反応であるとき、反応 I ~ III に関する記述のうち、正しいのはどれか。2つ選べ。</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> <p>I</p> <math display="block">A \xrightleftharpoons[k_2]{k_1} B</math> </div> <div style="text-align: center;"> <p>II</p> <math display="block">C \begin{cases} \xrightarrow{k_3} D \\ \xrightarrow{k_4} E \end{cases}</math> </div> </div> </div>
訂正前	
訂正後	<div style="border: 1px solid black; padding: 10px; margin: 10px 0;"> <p><b>問 93</b> <span style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 15px; height: 15px; vertical-align: middle;"></span> <span style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 15px; height: 15px; vertical-align: middle;"></span> <span style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 15px; height: 15px; vertical-align: middle;"></span></p> <p>下のグラフは、可逆(平衡)反応(I)、平行(並発)反応(II)、連続(逐次)反応(III)における反応物、中間体及び生成物の濃度と時間の関係を表している。素反応がいずれも反応速度定数 <math>k_1 \sim k_6</math> の一次反応であるとき、反応 I ~ III に関する記述のうち、正しいのはどれか。2つ選べ。</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> <p>I</p> <math display="block">A \xrightleftharpoons[k_2]{k_1} B</math> </div> <div style="text-align: center;"> <p>II</p> <math display="block">C \begin{cases} \xrightarrow{k_3} D \\ \xrightarrow{k_4} E \end{cases}</math> </div> </div> </div>