

葵花寶典高中基礎化學(三) — 林成彥 編著

勘 誤 表

頁次	題號	勘 誤																																																															
6	要點統整合理 1.(1)	(1)波以耳定律：溫度一定時，定量氣體的體積與壓力成 "反" 比……																																																															
6	要點統整合理 1.(2)	(2)查理定律：壓力一定時，定量氣體的體積與壓力成 "正" 比……																																																															
217	精選範例 2	<p>表格因子第二行：加$\text{NaCl}_{(s)}$的反應速率，正的箭號應是"\downarrow"，逆的箭號應是"\uparrow"，因子第三行：加$\text{NaI}_{(s)}$的反應速率，正的箭號應是"\uparrow"。請參見下表：</p> <p>(5)綜合上述結果列於下表：</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th rowspan="2">狀態 因子</th> <th rowspan="2">移動 方向</th> <th colspan="2">反應 速率</th> <th colspan="3">莫 耳 數</th> <th colspan="3">濃 度</th> <th rowspan="2">平衡常數 $K = \frac{[\text{Ag}^+]}{[\text{Cl}^-]}$</th> </tr> <tr> <th>正</th> <th>逆</th> <th>AgCl</th> <th>Ag^+</th> <th>Cl^-</th> <th>$[\text{AgCl}]$</th> <th>$[\text{Ag}^+]$</th> <th>$[\text{Cl}^-]$</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>加 $\text{AgCl}_{(s)}$</td> <td>0</td> <td>\uparrow</td> <td>\uparrow</td> <td>\uparrow</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>加 $\text{NaCl}_{(s)}$</td> <td>\leftarrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\uparrow</td> <td>\uparrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\uparrow</td> <td>0</td> <td>\downarrow</td> <td>\uparrow</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>加 $\text{NaI}_{(s)}$</td> <td>\rightarrow</td> <td>\uparrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\uparrow</td> <td>0</td> <td>\downarrow</td> <td>\uparrow</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>加水</td> <td>\rightarrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\downarrow</td> <td>\uparrow</td> <td>\uparrow</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> </tbody> </table> <p>註：“\uparrow”表增加，“\downarrow”表減少，“0”表不變或不移動。</p>	狀態 因子	移動 方向	反應 速率		莫 耳 數			濃 度			平衡常數 $K = \frac{[\text{Ag}^+]}{[\text{Cl}^-]}$	正	逆	AgCl	Ag^+	Cl^-	$[\text{AgCl}]$	$[\text{Ag}^+]$	$[\text{Cl}^-]$	加 $\text{AgCl}_{(s)}$	0	\uparrow	\uparrow	\uparrow	0	0	0	0	0	0	加 $\text{NaCl}_{(s)}$	\leftarrow	\downarrow	\uparrow	\uparrow	\downarrow	\uparrow	0	\downarrow	\uparrow	0	加 $\text{NaI}_{(s)}$	\rightarrow	\uparrow	\downarrow	\downarrow	\downarrow	\uparrow	0	\downarrow	\uparrow	0	加水	\rightarrow	\downarrow	\downarrow	\downarrow	\uparrow	\uparrow	0	0	0	0
狀態 因子	移動 方向	反應 速率			莫 耳 數			濃 度			平衡常數 $K = \frac{[\text{Ag}^+]}{[\text{Cl}^-]}$																																																						
		正	逆	AgCl	Ag^+	Cl^-	$[\text{AgCl}]$	$[\text{Ag}^+]$	$[\text{Cl}^-]$																																																								
加 $\text{AgCl}_{(s)}$	0	\uparrow	\uparrow	\uparrow	0	0	0	0	0	0																																																							
加 $\text{NaCl}_{(s)}$	\leftarrow	\downarrow	\uparrow	\uparrow	\downarrow	\uparrow	0	\downarrow	\uparrow	0																																																							
加 $\text{NaI}_{(s)}$	\rightarrow	\uparrow	\downarrow	\downarrow	\downarrow	\uparrow	0	\downarrow	\uparrow	0																																																							
加水	\rightarrow	\downarrow	\downarrow	\downarrow	\uparrow	\uparrow	0	0	0	0																																																							
229	▶答案◀	(2)答案應為 "(D)"																																																															
229	▶答案◀	(3)答案應為 "(B)"																																																															
229	▶答案◀	(4)答案應為 "(D)"																																																															