

1. FeSO<sub>4</sub> (பெர்ரஸ் சல்பேட்)- ன் நிறையறிதல்

சுருக்கமான செய்முறை

வ. எண்	பொருளடக்கம்	தரம்பார்த்தல் - I	தரம்பார்த்தல் - II
1	பியூரெட் கரைசல்	KMnO <sub>4</sub> இணைப்புக் கரைசல்	KMnO <sub>4</sub> இணைப்புக் கரைசல்
2	பிப்பெட் கரைசல்	20மி.லி திட்ட FAS கரைசல்	20மி.லி செறிவறியா FeSO <sub>4</sub> கரைசல்
3	சேர்க்கப்பட வேண்டிய அமிலம்	20மி.லி 2N H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	20மி.லி 2N H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
4	வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை
5	நிறங்காட்டி	KMnO <sub>4</sub> (சுய நிறங்காட்டி)	KMnO <sub>4</sub> (சுய நிறங்காட்டி)
6	முடிவு நிலை	நிலைத்த வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் தோன்றுதல்	நிலைத்த வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் தோன்றுதல்
7	FeSO <sub>4</sub> --ன் சமான எடை = 278		

## 2. FAS (பெர்ரஸ் அம்மோனியம் சல்பேட்)- ன் நிறையறிதல்

சுருக்கமான செய்முறை

வ. எண்	பொருளடக்கம்	தரம்பார்த்தல் - I	தரம்பார்த்தல் - II
1	பியூரெட் கரைசல்	KMnO <sub>4</sub> இணைப்புக் கரைசல்	KMnO <sub>4</sub> இணைப்புக் கரைசல்
2	பிப்பெட் கரைசல்	20மி.லி திட்ட FeSO <sub>4</sub> கரைசல்	20மி.லி செறிவறியா FAS கரைசல்
3	சேர்க்கப்பட வேண்டிய அமிலம்	20மி.லி 2N H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	20மி.லி 2N H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
4	வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை
5	நிறங்காட்டி	KMnO <sub>4</sub> (சுய நிறங்காட்டி)	KMnO <sub>4</sub> (சுய நிறங்காட்டி)
6	முடிவு நிலை	நிலைத்த வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் தோன்றுதல்	நிலைத்த வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் தோன்றுதல்
7	FAS--ன் சமான எடை = 392		

3. (COOH)<sub>2</sub> (ஆக்சாலிக் அமிலம்)- ன் நிறையறிதல்

சுருக்கமான செய்முறை

வ. எண்	பொருளடக்கம்	தரம்பார்த்தல் - I	தரம்பார்த்தல் - II
1	பியூரெட் கரைசல்	KMnO <sub>4</sub> இணைப்புக் கரைசல்	KMnO <sub>4</sub> இணைப்புக் கரைசல்
2	பிப்பெட் கரைசல்	20மி.லி திட்ட FAS கரைசல்	20மி.லி செறிவறியா ஆக்சாலிக் அமிலக் கரைசல்
3	சேர்க்கப்பட வேண்டிய அமிலம்	20மி.லி 2N H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	20மி.லி 2N H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
4	வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை
5	நிறங்காட்டி	KMnO <sub>4</sub> (சுய நிறங்காட்டி)	KMnO <sub>4</sub> (சுய நிறங்காட்டி)
6	முடிவு நிலை	நிலைத்த வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் தோன்றுதல்	நிலைத்த வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் தோன்றுதல்
7	ஆக்சாலிக் அமிலத்தின் சமான எடை = 63		

சுருக்கமான செய்முறை

வ. எண்	பொருளடக்கம்	தரம்பார்த்தல் - I	தரம்பார்த்தல் - II
1	பியூரெட் கரைசல்	HCl இணைப்புக் கரைசல்	HCl இணைப்புக் கரைசல்
2	பிப்பெட் கரைசல்	20மி.லி திட்ட $\text{Na}_2\text{CO}_3$ கரைசல்	20மி.லி செறிவறியா NaOH கரைசல்
3	சேர்க்கப்பட வேண்டிய அமிலம்	20மி.லி 2N $\text{H}_2\text{SO}_4$	20மி.லி 2N $\text{H}_2\text{SO}_4$
4	வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை
5	நிறங்காட்டி	மெத்தில் ஆரஞ்சு	பினால்ப்தலின்
6	முடிவு நிலை	வெளிறிய மஞ்சள் நிறத்திலிருந்து இளஞ்சிவப்பு நிறமாக மாறுதல்	இளஞ்சிவப்பு நிறம் மறைதல்
7	NaOH (சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு)--ன் சமான எடை = 40		

3.  $(\text{COOH})_2$  (ஆக்சாலிக் அமிலம்)-ன் நிறையறிதல்

சுருக்கமான செய்முறை

வ. எண்	பொருளடக்கம்	தரம்பார்த்தல் - I	தரம்பார்த்தல் - II
1	பியூரெட் கரைசல்	HCl திட்ட கரைசல்	செறிவறியா ஆக்சாலிக் அமிலக் கரைசல்
2	பிப்பெட் கரைசல்	20மி.லி NaOH இணைப்புக் கரைசல்	20மி.லி NaOH இணைப்புக் கரைசல்
3	சேர்க்கப்பட வேண்டிய அமிலம்	20மி.லி 2N $\text{H}_2\text{SO}_4$	20மி.லி 2N $\text{H}_2\text{SO}_4$
4	வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை	ஆய்வக வெப்பநிலை
5	நிறங்காட்டி	பினால்ப்தலின்	பினால்ப்தலின்
6	முடிவு நிலை	வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் மறைதல்	வெளிறிய இளஞ்சிவப்பு நிறம் மறைதல்
7	ஆக்சாலிக் அமிலத்தின் சமான எடை = 63		

சோ.இரத்தினவேல் M.Sc., M.Phil., B.Ed.,  
முதுகலை வேதியியல் ஆசிரியர்  
அரசு மேனிலைப்பள்ளி- குள்ளஞ்சாவடி  
கடலூர் மாவட்டம்- 607301

சோ.இரத்தினவேல், M.Sc., M.Phil., B.Ed., முதுகலை வேதியியல் ஆசிரியர், அரசு மேனிலைப்பள்ளி-குள்ளஞ்சாவடி. கடலூர் மாவட்டம்.