

Higher Secondary First Year Model Practical Examination - 2023
108 - Chemistry

Std : XI

Time : 2½ Hrs

Marks : 15

Question No (1) Analyse the given simple salt systematically and find out the acid radical and basic radical present in it. Write down the systematic procedure.

List of Simple Salts

S. No.	Simple Salts	
1	Lead Nitrate	S ₁
2	Copper Sulphate	S ₂
3	Ferric Chloride	S ₃
4	Zinc Sulphide	S ₄
5	Calcium Carbonate	S ₅
6	Magnesium Sulphate	S ₆
7	Ammonium Chloride	S ₇

வினா

கொடுக்கப்பட்டுள்ள எளிய உப்பினை முறையாக பண்பறி பகுப்பாய்வு செய்து அதில் அடங்கியுள்ள அமில உறுப்பினையும், கார உறுப்பினையும் கண்டறிந்து முறையான செய்முறையை எழுதுக.

எளிய உப்புகளின் பட்டியல்

உப்பு எண்	எளிய உப்புக்கள்	
1	லெட் நைட்ரேட்	S ₁
2	காப்பர் சல்பேட்	S ₂
3	பொரிக் குளோரைடு	S ₃
4	ஜிங்க் சல்பைடு	S ₄
5	கால்சியம் கார்பனேட்	S ₅
6	மெக்னீசியம் சல்பேட்	S ₆
7	அம்மோனியம் குளோரைடு	S ₇

Mark Distribution

1	Colour	1 Mark
2	Action of heat	1 Mark
3	Flame Test	1 Mark
4	Action of HCl	1 Mark
5	Preparation of sodium carbonate extract	1 Mark
	Silver nitrate test, Barium Chloride Test, Brown ring Test (1+1+1)	3 Marks
6	Preparation of Salt Solution	1 Mark
7	Group Separation (write upto the group confirmation)	2 Marks
8	Confirmation Tests-Acid radical, Basic radical (1+1)	2 Marks
9	Result (Acid radical, Basic radical (1+1)	2 Marks
	Total	15 Marks

மதிப்பெண் பங்கீடு:

1	நிறம்	1 மதிப்பெண்
2	வெப்பச் சோதனை	1 மதிப்பெண்
3	சுடர் சோதனை	1 மதிப்பெண்
4	நீர்த்த HCl உடன் வினை	1 மதிப்பெண்
5	சோடியம் கார்பனைட் சாறு தயாரித்தல் சில்வர் நைட்ரேட் சோதனை, பேரியம் குளோரைடு சோதனை, பழுப்பு வளையச் சோதனை (1+1+1)	1 மதிப்பெண் 3 மதிப்பெண்கள்
6	உப்புக் கரைசல் தயாரித்தல்	1 மதிப்பெண்
7	தொகுதிப் பிரிப்பு (கார தொகுதி உறுதிப்படுத்தும் சோதனை வரை)	2 மதிப்பெண்கள்
8	உறுதிச் சோதனை கார உறுப்பு மற்றும் அமில உறுப்பு (1+1)	2 மதிப்பெண்கள்
9	முடிவு அமில உறுப்பு மற்றும் கார உறுப்பு (1+1)	2 மதிப்பெண்கள்
	மொத்தம்	15 மதிப்பெண்கள்