

SALT ANALYSIS

1. क्लोरीन की गर्म तथा सान्द्र सोडियम हाइड्रोक्साइड के साथ क्रिया से प्राप्त होता है
 - (1) Cl^- तथा ClO_2^-
 - (2) Cl^- तथा ClO_3^-
 - (3) Cl^- तथा ClO^-
 - (4) ClO_3^- तथा ClO_2^-
2. आयोडीन सान्द्र HNO_3 के साथ अभिक्रिया करके अन्य उत्पादों के साथ Y पैदा करती है। Y में आयोडीन की ऑक्सीकरण संख्या है :-
 - (1) 5
 - (2) 3
 - (3) 1
 - (4) 7
3. एक कार्बनिक यौगिक 'A' को Na_2O_2 के साथ ऑक्सीकृत किया जाता है, तत्पश्चात् उसे HNO_3 के साथ उबाला जाता है। फिर परिणामी विलयन को अमोनियम मालीब्डेट के साथ अभिकृत किया जाता है, जो पीला अवक्षेप देता है। उपरोक्त प्रेक्षणों के आधार पर यौगिक में उपस्थित तत्व है :
 - (1) सल्फर
 - (2) नाइट्रोजन
 - (3) फ्लोरीन
 - (4) फास्फोरस
4. निम्न में से किसकी AgNO_3 विलयन के साथ अवक्षेप देने की संभावना है ?
 - (1) $(\text{CH}_3)_3\text{CCl}$
 - (2) CHCl_3
 - (3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl}$
 - (4) CCl_4

SOLUTION

1. Ans. (2)



2. Ans. (1)



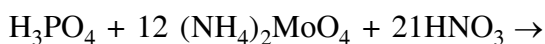
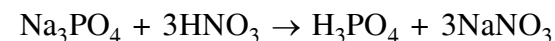
In HIO_3 oxidation state of iodine is +5.

3. Ans.(4)

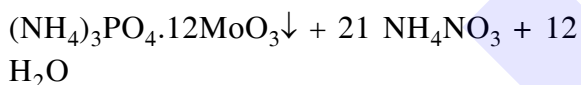
The phosphorus containing organic compound are detected by 'Lassaigne's test' by heated with an oxidizing agent (sodium peroxide)

The phosphorus present in the compound in oxidised to phosphate.

The solution is boiled with nitric acid and then treated with ammonium molybdate to produced canary yellow precipitate.



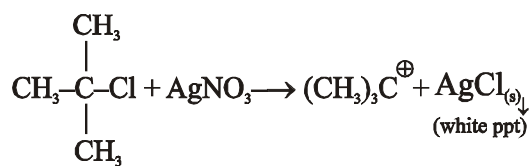
(Ammonium molybdate)



(Ammonium phosphomolybdate)

(canary yellow precipitate)

4. Ans.(1)



Reason :- Due to most stable carbocation formation tert-butyl chloride given the ppt immediately