

নমুনার অ্যাসিড মূলকের সিন্ত পরীক্ষাঃ – (Short cut)

নমুনাটির কিছু অংশ নিয়ে দ্রবন প্রস্তুত করে তা নিয়ে নিম্নলিখিত পরীক্ষা গুলি করা হলেঃ-

পরীক্ষা (Experiment)	পর্যবেক্ষণ (observation)	সিদ্ধান্ত (Inference)
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + AgNO ₃ দ্রবন।	1. অধঃক্ষেপ পড়লো, এই অধঃক্ষেপ লঘু অ্যাসিডে অদ্রাব্য কিন্তু NH ₄ OH দ্রবণে দ্রাব্য।	1. Cl ⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + AgNO ₃ দ্রবন। 2. কঠিন নমুনা লবণ + MnO ₂ + গাঢ় H ₂ SO ₄ + তাপ, এরপর ষ্টার্চ সিন্ত কাগজ টেস্টটিউবের মুখে ধরা হল।	1. হলুদ বর্ণের অধঃক্ষেপ পড়লো, এই অধঃক্ষেপ NH ₄ OH দ্রবণে অদ্রাব্য। 2. বেগুনি বর্ণের গ্যাস নির্গত হয়, যা ষ্টার্চ সিন্ত কাগজকে নীল করে।	1. I ⁻ মূলক উপস্থিত। 2. I ⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + CS ₂ + ক্লোরিন জল, (মিশ্রণকে বাঁকানো হল)। 2. কঠিন নমুনা লবণ + MnO ₂ + গাঢ় H ₂ SO ₄ + তাপ, এরপর ষ্টার্চ সিন্ত কাগজ টেস্টটিউবের মুখে ধরা হল।	1. মিশ্রণটি স্থির হলে দেখা যাবে যে CS ₂ স্তরটি কমলা বর্ণের ধারণ করে। 2. ষ্টার্চ সিন্ত কাগজ হলুদ বর্ণ ধারণ করে।	1. Br ⁻ মূলক উপস্থিত। 2. Br ⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবণকে লঘু NaOH দ্রবন দিয়ে ক্ষারীয় করে সদ্য প্রস্তুত সোডিয়াম নাইট্রোপ্রুসাইড দ্রবন যোগ করা হল। 2. নমুনার জলীয় দ্রবণ + CH ₃ COOH দ্রবণ + Pb(CH ₃ COO) ₂ দ্রবণ।	1. দ্রবনের বর্ণ বেগুনি হল। 2. কালো বর্ণের অধঃক্ষেপ উৎপন্ন হয়।	1. S ²⁻ মূলক উপস্থিত। 2. S ²⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + BaCl ₂ দ্রবন।	1. সাদা অধঃক্ষেপ পাওয়া গেল, যা যেকোনো লঘু অ্যাসিডে দ্রাব্য।	1. CO ₃ ²⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + BaCl ₂ দ্রবন।	1. সাদা অধঃক্ষেপ পাওয়া গেল যা যেকোনো অ্যাসিড বা ক্ষার দ্রবনে অদ্রাব্য।	1. SO ₄ ²⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + BaCl ₂ দ্রবন। 2. কঠিন নমুনা লবণ + লঘু H ₂ SO ₄ + K ₂ Cr ₂ O ₇ দ্রবণ।	1. সাদা অধঃক্ষেপ পাওয়া গেল, যা যেকোনো লঘু অ্যাসিডে দ্রাব্য। 2. সবুজ বর্ণের দ্রবণ উৎপন্ন হয়।	1. CO ₃ ²⁻ বা SO ₃ ²⁻ মূলক হতে পারে। 2. SO ₃ ²⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবণ + CH ₃ COOH দ্রবণ + FeSO ₄ দ্রবণ। মিশ্রণকে বাঁকানো হল। 2. নমুনার জলীয় দ্রবন + ডাইফিনাইল অ্যামিন দ্রবন।	1. গাঢ় বাদামী বর্ণের দ্রবণ উৎপন্ন হয়। 2. গাঢ় নীল বর্ণের দ্রবণ উৎপন্ন হয়।	1. NO ₂ ⁻ মূলক উপস্থিত। 2. NO ₂ ⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবণ নিয়ে সদ্য ফেরাস সালফেট দ্রবন যোগ করা হল এবং পরে টেস্ট টিউবের গা দিয়ে গাঢ় H ₂ SO ₄ যোগ করা হল।	1. নমুনার জলীয় দ্রবন ও FeSO ₄ দ্রবনের সংযোগ স্থলে বাদামী বলয় সৃষ্টি হল।	4. NO ₃ ⁻ মূলক উপস্থিত। Nandalal Sarkar
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + FeCl ₃ দ্রবন।	1. রক্তের মতো লাল বর্ণের দ্রবণ উৎপন্ন হয়।	1. CH ₃ COO ⁻ মূলক উপস্থিত।
1. নমুনার জলীয় দ্রবন + CaCl ₂ দ্রবন। 2. কঠিন নমুনা লবণ + KMnO ₄ + গাঢ় H ₂ SO ₄ + তাপ।	1. সাদা কেলাসাকার অধঃক্ষেপ উৎপন্ন হয়। 2. KMnO ₄ এর বেগুনি বর্ণ বনহীন হয়।	1. C ₂ O ₄ ²⁻ মূলক উপস্থিত। 2. C ₂ O ₄ ²⁻ মূলক উপস্থিত।

For more please visit : www.dwtsindia.in / www.garhbeta.co.in

Nandalal Sarkar