

4th Semester Programme Practical Examination , 2020
Department of Chemistry
D.N.C College, Aurangabad
F.M. = 20
Time = 2 hr

যে কোনো ৩ টি প্রশ্নের উত্তর দাও। (৪x৩=১২)

১. Eriochrome Black – T নির্দেশকটির সংকেত লেখো। নির্দেশকটি কোন pH এ কেমন বর্ণ পরিবর্তন দেখাবে।
২. ২৫০ mL (M/50) Zinc acetate কিভাবে প্রস্তুত করা হয় সেটা আলোচনা করো।
৩. একটি দুর্বল অ্যাসিড vs শক্তিশালী ক্ষারক এর potentiometric titration এর উদাহরণ দাও। (with curve)
৪. ১০০ mL (N/2) $K_2Cr_2O_7$ এবং ১০০ mL (N/10) মোর দ্রবণ কিভাবে তৈরী করা হবে।

যে কোনো ২ টি প্রশ্নের উত্তর দাও। (৪x২=৮)

১. Tetraaminecopper(II)sulphate এর প্রস্তুতির পদ্ধতি লেখো।
২. দুর্বল অ্যাসিড বনাম তীব্র ক্ষারের conductometric titration এবং অজ্ঞাত দুর্বল অ্যাসিড দ্রবনের মাত্রা নির্ণয় করার মূলতত্ত্বটি সংক্ষেপে একটি চিত্রের সাহায্যে আলোচনা করো।
৩. বিভাজন পদ্ধতিতে বা বন্টন পদ্ধতিতে $KI + I_2 = KI_3$ Nernst distribution law এর সাহায্যে বিক্রিয়ার মূলতত্ত্বটি আলোচনা করো।