

2019(Even)

Time : 3Hrs.

Sem. I/II
Engg. Chem. Lab.

Full Marks : 40

Pass Marks : 16

1. Each question carries equal marks.
प्रत्येक प्रश्न का मान बराबर है।
2. Perform any one experiment / Study and furnish its report.
किसी एक प्रयोग/अध्ययन को सम्पन्न करे और एक पूर्ण प्रतिवेदन तैयार करें।
3. Experiment will be allotted through lottery to student/group of students.
प्रयोग का आवंटन, छात्र/छात्र-समूह को लॉटरी के आधार पर किया जाएगा।
4. Marks are to be distributed in following order :-
अंको का वितरण निम्न प्रकार किया जाय:

	Intn.	Extn.
	Comm.	Comm.
a) Practical exercise book वर्ग में किये गए प्रयोगों की पुस्तिका	5	10
b) Procedural reporting and result कार्यान्वयन प्रतिवेदन एवं निष्कर्ष	10	10
c) Viva voce मौखिक प्रश्न	5	-

P.T.O

5. Prepare the following derivatives:

- (a) Calcium carbonate from calcium oxide
(b) Barium sulphate from Barium chloride

निम्नलिखित व्युत्पन्नों को तैयार करें:

- (अ) कैल्शियम ऑक्साइड से कैल्शियम कार्बोनेट
(ब) बैरियम क्लोराइड से बैरियम सल्फेट।

1. Analyse the given salt 'S' qualitatively.

दिये गये लवण 'S' का गुणात्मक विश्लेषण करें।

2. Find the PH value of water sample by PH meter

PH मीटर की सहायता से जल के नमूने का PH

मान ज्ञात करें।

3. Prepare 250 ml N/10 Sodium carbonate solution

and submit for inspection.

250 ml N/10 सोडियम कार्बोनेट का घोल बनाकर

निरीक्षण हेतु प्रस्तुत करें।

4. Find out the percentage of Calcium in given sample

of calcium carbonate.

कैल्शियम कार्बोनेट के दिये गये नमूने में कैल्शियम

की प्रतिशत मात्रा ज्ञात करें।