

BATCH NO. – 1

Q.1 आपको M/30 मोलरता का क्रिस्टलीय फेरस अमोनियम सल्फेट का मानक विलयन दिया गया है इस विलयन की सहायता से दिए गए पोटेशियम परमेगनेट विलयन की सांद्रता ग्राम प्रति लीटर में ज्ञात कीजिये	10
Q.2 लवण का एक ऋणायन तथा एक धनायन के लिए क्रमबद्धता के साथ विश्लेषण कीजिए पुडिया संख्या – []	6
Q.3 दिए गए कार्बनिक यौगिक में क्रियात्मक समूह का परीक्षण कीजिए एवं समूह को पहचानिये परखनली संख्या – []	4
Q.4 विषयवस्तु आधारित एक प्रयोग -	5
Q.5 प्रायोगिक अभिलेख पुस्तिका	3
Q.6 मौखिक प्रश्न	2

BATCH NO. – 2

Q.1 आपको 13.0666 ग्राम प्रति लीटर सांद्रता का क्रिस्टलीय फेरस अमोनियम सल्फेट का मानक विलयन दिया गया है इस विलयन की सहायता से दिए गए पोटेशियम परमेगनेट विलयन की मोलरता ज्ञात कीजिये	10
Q.2 लवण का एक ऋणायन तथा एक धनायन के लिए क्रमबद्धता के साथ विश्लेषण कीजिए पुडिया संख्या – []	6
Q.3 दिए गए कार्बनिक यौगिक में क्रियात्मक समूह का परीक्षण कीजिए एवं समूह को पहचानिये परखनली संख्या – []	4
Q.4 विषयवस्तु आधारित एक प्रयोग -	5
Q.5 प्रायोगिक अभिलेख पुस्तिका	3
Q.6 मौखिक प्रश्न	2

BATCH NO. – 3

- Q.1 आपको M/30 मोलरता का क्रिस्टलीय फेरस अमोनियम सल्फेट का मानक विलयन दिया गया है | इस विलयन की सहायता से अशुद्ध पोटेशियम परमेगनेट के नमूने की प्रतिशत शुद्धता ज्ञात कीजिये जिसके एक लीटर विलयन मे 2.0 ग्राम नमूना घुला हुआ है | 10
- Q.2 लवण का एक ऋणायन तथा एक धनायन के लिए क्रमबद्धता के साथ विश्लेषण कीजिए | पुडिया संख्या – [] 6
- Q.3 दिए गए कार्बनिक यौगिक में क्रियात्मक समूह का परीक्षण कीजिए एवं समूह को पहचानिये | परखनली संख्या – [] 4
- Q.4 विषयवस्तु आधारित एक प्रयोग - 5
.....
.....
- Q.5 प्रायोगिक अभिलेख पुस्तिका 3
- Q.6 मौखिक प्रश्न 2

BATCH NO. – 4

- Q.1 आपको 19.6000 मोलरता का क्रिस्टलीय फेरस अमोनियम सल्फेट का मानक विलयन दिया गया है | इस विलयन की सहायता से दिए गए पोटेशियम परमेगनेट विलयन की मोलरता ज्ञात कीजिये | 10
- Q.2 लवण का एक ऋणायन तथा एक धनायन के लिए क्रमबद्धता के साथ विश्लेषण कीजिए | पुडिया संख्या – [] 6
- Q.3 दिए गए कार्बनिक यौगिक में क्रियात्मक समूह का परीक्षण कीजिए एवं समूह को पहचानिये | परखनली संख्या – [] 4
- Q.4 विषयवस्तु आधारित एक प्रयोग - 5
.....
.....
- Q.5 प्रायोगिक अभिलेख पुस्तिका 3
- Q.6 मौखिक प्रश्न 2

BATCH NO. – 5

- Q.1 आपको M/40 मोलरता का क्रिस्टलीय ओक्सेलिक अम्ल का मानक विलयन दिया गया है | इस विलयन की सहायता से दिए गए पोटेशियम परमेगनेट विलयन की सांद्रता ग्राम प्रति लीटर में ज्ञात कीजिये | 10
- Q.2 लवण का एक ऋणायन तथा एक धनायन के लिए क्रमबद्धता के साथ विश्लेषण कीजिए | पुडिया संख्या – [] 6
- Q.3 दिए गए कार्बनिक यौगिक में क्रियात्मक समूह का परीक्षण कीजिए एवं समूह को पहचानिये | परखनली संख्या – [] 4
- Q.4 विषयवस्तु आधारित एक प्रयोग - 5
.....
.....
- Q.5 प्रायोगिक अभिलेख पुस्तिका 3
- Q.6 मौखिक प्रश्न 2

BATCH NO. – 6

- Q.1 आपको M/30 मोलरता का क्रिस्टलीय ओक्सेलिक अम्ल का मानक विलयन दिया गया है | इस विलयन की सहायता से दिए गए अशुद्ध पोटेशियम परमेगनेट के नमूने की प्रतिशत शुद्धता ज्ञात कीजिये जिससे एक लीटर विलयन में 2.5 ग्राम नमूना घुला हुआ है | 10
- Q.2 लवण का एक ऋणायन तथा एक धनायन के लिए क्रमबद्धता के साथ विश्लेषण कीजिए | पुडिया संख्या – [] 6
- Q.3 दिए गए कार्बनिक यौगिक में क्रियात्मक समूह का परीक्षण कीजिए एवं समूह को पहचानिये | परखनली संख्या – [] 4
- Q.4 विषयवस्तु आधारित एक प्रयोग - 5
.....
.....
- Q.5 प्रायोगिक अभिलेख पुस्तिका 3
- Q.6 मौखिक प्रश्न 2

BATCH NO. – 1

Q.1 Find out the concentration of given potassium permanganate solution in grams per litre. For this purpose you are provided a standard solution of crystalline ferrous ammonium sulphate of M/30 molarity.	10
Q.2 To Analyse systematically the given salt for one anion and one cation.	6
Packet Number - []	
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound.	4
Test tube number - []	
Q.4 Content based any one experiment.	5
.....	
.....	
Q.5 Practical record book.	3
Q.6 Viva-voce	2

BATCH NO. – 2

Q.1 Find out the molarity of given potassium permanganate solution. For this purpose you are provided a standard solution of crystalline ferrous ammonium sulphate containing 13.0666 grams of salt per litre.	10
Q.2 To Analyse systematically the given salt for one anion and one cation.	6
Packet Number - []	
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound.	4
Test tube number - []	
Q.4 Content based any one experiment.	5
.....	
.....	
Q.5 Practical record book.	3
Q.6 Viva-voce	2

BATCH NO. – 3

- Q.1 Find out the percentage purity of impure potassium permanganate solution sample 2.0 grams of which have been dissolved in one litre solution. For this purpose you are provided a standard solution of crystalline ferrous ammonium sulphate of M/30 molarity. 10
- Q.2 To Analyse systematically the given salt for one anion and one cation. 6
Packet Number - []
- Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. 4
Test tube number - []
- Q.4 Content based any one experiment. 5
.....
.....
- Q.5 Practical record book. 3
- Q.6 Viva-voce 2

BATCH NO. – 4

- Q.1 Find out the molarity of given potassium permanganate solution. For this purpose you are provided a standard solution of crystalline ferrous ammonium sulphate containing 19.6000 grams of salt per litre. 10
- Q.2 To Analyse systematically the given salt for one anion and one cation. 6
Packet Number - []
- Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. 4
Test tube number - []
- Q.4 Content based any one experiment. 5
.....
.....
- Q.5 Practical record book. 3
- Q.6 Viva-voce 2

BATCH NO. – 5

Q.1 Find out the concentration of given potassium permanganate solution in grams per litre. For this purpose you are provided a standard solution of oxalic acid of M/40 molarity.	10
Q.2 To Analyse systematically the given salt for one anion and one cation.	6
	Packet Number - []
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound.	4
	Test tube number - []
Q.4 Content based any one experiment.	5
.....	
.....	
Q.5 Practical record book.	3
Q.6 Viva-voce	2

BATCH NO. – 6

Q.1 Find out the percentage purity of impure potassium permanganate sample 2.5 grams of which have been dissolved in one litre solution. For this purpose you are provided a standard solution of oxalic acid of M/30 molarity.	10
Q.2 To Analyse systematically the given salt for one anion and one cation.	6
	Packet Number - []
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound.	4
	Test tube number - []
Q.4 Content based any one experiment.	5
.....	
.....	
Q.5 Practical record book.	3
Q.6 Viva-voce	2

CONTENT BASE EXPERIMENT

- (1) सोडियम थायोसल्फेट और हाइड्रोक्लोरिक अम्ल के बीच अभिक्रिया पर सान्द्रता और ताप का प्रभाव
- (2) निम्नलिखित में से किसी एक की अभिक्रिया दर का अध्ययन
 - (A) आयोडाइड आयनों की विभिन्न सान्द्रताओं का प्रयोग करते हुए आयोडाइड आयनों की हाइड्रोजन परॉक्साइड के साथ कक्ष ताप पर अभिक्रिया।
 - (B) स्टार्च विलयन का सूचक के रूप में प्रयोग करके पोटेशियम आयोडेट (KIO_3) और सोडियम सल्फाइड (Na_2SO_3) के बीच अभिक्रिया
- (3) कॉपर सल्फेट अथवा पोटेशियम नाइट्रेट की विलयन एंथेल्पी ।
- (4) प्रबल अम्ल (HCl) और प्रबल क्षार (NaOH) की उदासीनीकरण एंथेल्पी ।
- (5) ऐसीटोन और क्लोरोफार्म के बीच अन्योन्य क्रिया (हाइड्रोजन बन्ध बनना) में एंथेल्पी परिवर्तन ज्ञात करना।

(1) Effect of concentration and temperature on the rate of reaction between Sodium thiosulphate and hydrochloric acid.

(2) Study of reaction rates of any one of the following-

(A) Reaction of iodide ion with hydrogen peroxide at room temperature using different concentrations of iodide ions.

(B) Reaction between potassium iodate (KIO_3) and Sodium Sulphite (Na_2SO_3) using Starch solution as indicator.

(3) Enthalpy of dissolution of Copper Sulphate or Potassium nitrate.

(4) Enthalpy of Neutralization of strong acid (HCl) and strong base (NaOH).

(5) Determination of enthalpy change during interaction (hydrogen bond formation) between acetone and chloroform.