

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. – 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. – 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 में 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. – 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 में 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. – 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. – 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. – 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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
Q.4 Content based any one experiment.	5
.....	
.....	
Q.5 Practical record book.	3
Q.6 Viva-voce	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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
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. Packet Number - []	6
Q.3 Test and identify the functional group in the given organic compound. Test tube number - []	4
Q.4 Content based any one experiment.	5
.....	
.....	
Q.5 Practical record book.	3
Q.6 Viva-voce	2