

कार्यालय प्राचार्य – पं० ल० मो० शर्मा परिसर, ऋषिकेश श्रीदेव सुमन उत्तराखण्ड विश्वविद्यालय

निविदा प्रपत्र – क
तकनीकी बिड
निविदा संख्या 0002 R

कार्यालय प्रयोगार्थ

निविदा मूल्य 18 % जी०एस०टी० सहित
औषधि रसायन रु० 1180.00

रसीद संख्या

निविदा बिक्री की तिथि : 27/04/2023

निविदा बिक्री की अन्तिम तिथि : 10/05/2023 12:00 बजे दिन
निविदा जमा करने की अन्तिम तिथि : 10/05/2023 1:00 बजे दोपहर

निविदा खुलने की तिथि : 10/05/2023
समय/स्थान: प्राचार्य कक्ष में 2:00 बजे दोपहर

1. निविदा दाता फर्म का पूरा नाम व पता :
2. दूरभाष नं०/एवं ई-मेल
3. जमा की गई धरोहर धनराशि का विवरण : (अंकों में) 20000.00 शब्दों में बीस हजार मात्र FDR/CDR
बैंक ड्राफ्ट संख्या
4. बिक्री कर/ जी०एस०टी० पंजीकरण संख्या(करों का प्रमाण-पत्र संलग्न करें)
5. निविदा दाता का आयकर पैन नं० एवं आधार कार्ड नं०
6. गत तीन वर्ष के आयकर रिटर्न की छाया प्रति
7. प्रदेश के अन्दर किसी भी विभाग के द्वारा काली सूची में न डाले जाने का शपथ-पत्र पता 100.00 (सौ रुपये
मात्र) के स्टांप पेपर पर नोटरी सत्यापित संलग्न करें।
8. अधिकृत विक्रेता प्रमाण-पत्र (Authorized Dealership)सम्बन्धित पत्र संलग्न करना होगा।
9. अन्य कोई विवरण हो तो संलग्न करें।

प्रमाणित किया जाता है कि उपरोक्त विवरण एवं क्र०सं० 01 से 10 तक सत्य है निविदा शर्त० 01 से 10
तक मेरे द्वारा भली-भांति पढ़ ली गई है और मुझे सभी निविदा शर्त० मान्य हैं। निविदा की शर्त० एवं मानदण्डों
(Specification) के अनुरूप उपकरण एवं फर्नीचर महाविद्यालय निविदा के अनुसार निर्धारित समय सीमा के अन्तर्गत
आपूर्ति की जायेगी इस सम्बन्ध में फर्म को कोई आपत्ति नहीं होगी।

संलग्नकों की संख्या :

दिनांक :

स्थान :

हस्ताक्षर निविदा दाता :

नाम :

पूरा पता दूरभाष सहित :

नोट : हस्ताक्षर नहीं होने पर निविदा प्रपत्र को निरस्त माना जायेगा।

कार्यालय प्राचार्य – पं० ल० म०० शर्मा परिसर, ऋषिकेश
श्रीदेव सुमन उत्तराखण्ड विश्वविद्यालय

दिनांक : 27-04-2023

निविदा शर्त

1. निविदा दाता फर्म का जी०एस०टी० होना अनिवार्य है।
2. निविदा दाता फर्म का वैध व्यापार कर पंजीकरण/लाइसेंस एवं विगत तीन वर्षों की ITR भी संलग्न करना अनिवार्य है तथा व्यापार कर का नवीनतम वलीयरेस होना चाहिए।
3. निविदादाता को निविदा के साथ ₹० 20000.00 (रु० बीस हजार) धरोहर राशि ड्रापट द्वारा विश्वविद्यालय परिसर को जमा करनी होगी।
4. धरोहर राशि किसी राष्ट्रीयकृत बैंक से प्राचार्य पं०ल०म०० शर्मा परिसर ऋषिकेश श्रीदेव सुमन उत्तराखण्ड विश्वविद्यालय के नाम से बंधक हो तथा निविदा प्रकाशन की तिथि के बाद की हो एवं न्यूनतम एक वर्ष के लिए मान्य हो, संलग्न होनी अनिवार्य है।
5. निविदादाता फर्म को सामग्री आपूर्ति विश्वविद्यालय परिसर ऋषिकेश के विभागों तक करनी होगी जो कि निविदा दरों में सम्मिलित होगी। सामग्री परिवहन हेतु अलग से कोई भाड़ा देय नहीं होगा।
6. निविदा दरें समस्त करों (जी०एस०टी० सहित) अंकित होनी चाहिए।
7. निविदा दरें स्वीकृत होने पर आपूर्ति करनी होगी। सामग्री आपूर्ति आदेश के अनुसार पूर्ण रूप से करनी होगी आधी-अधूरी सामग्री स्वीकार नहीं होगी।
8. निविदादाता को विगत तीन वर्षों का आयकर भुगतान का प्रमाण-पत्र संलग्नक करना अनिवार्य होगा।
9. निविदा प्रपत्र के दो भाग होंगे प्रथम भाग में तकनीकी बिड (Technical Bid) तथा द्वितीय भाग में वित्तीय बिड (Financial Bid) होगी। तकनीकी बिड में नियम व शर्तों में उल्लेखित एवं अन्य वांछित अभिलेख तथा निर्धारित की गई धरोहर राशि की सी०डी०आर०/ एफ०डी०आर० रखी जाएगी तथा द्वितीय भाग में वित्तीय बिड में केवल दरें दी जाएंगी तथा उनसे सम्बन्धित कोई दस्तावेज हो तो रखा जा सकता है।
10. निविदादाता फर्म को तकनीकी तथा वित्तीय बिड को अलग-अलग मुहर बंद लिफाफों में रखकर दोनों को एक लिफाफे में रखकर प्रस्तुत करना होगा। प्रत्येक लिफाफे पर स्पष्ट रूप से तकनीकी बिड एवं वित्तीय बिड लिखा होना अनिवार्य है। क्रय समिति के द्वारा पहले तकनीकी बिड खोली जाएगी तत्पश्चात तकनीकी बिड में सफल निविदादाताओं की ही वित्तीय बिड खोली जाएगी। तकनीकी बिड में असफल निविदादाताओं की वित्तीय बिड पर विचार नहीं किया जाएगा व उक्त बिड नहीं खोली जाएगी।
11. किसी भी निविदा अथवा सभी फर्म निविदाओं को विना कारण बताए हुए निरस्त/ अस्वीकृत करने का सम्पूर्ण अधिकार प्राचार्य पं०ल०म०० शर्मा परिसर ऋषिकेश श्रीदेव सुमन उत्तराखण्ड विश्वविद्यालय के पास सुरक्षित रहेगा।
12. फर्म को सामग्री की कम से कम एक वर्ष की गारंटी देनी होगी।
13. एकल निविदा पर विचार नहीं किया जाएगा।
14. किसी भी फर्म की सशर्त निविदा स्वीकार नहीं की जाएगी।
15. आपूर्ति कर्ता फर्म को बिल में अंकित धनराशि ₹० 250000.00 (दो लाख पचास हजार) से अधिक पर 2% GST एवं 2% TDS की कटौती के उपरान्त भुगतान किया जायेगा।
16. किसी भी विवाद की स्थिति में क्षेत्राधिकार (Jurisdiction) ऋषिकेश होगा।

M.S.
प्राचार्य
27.04.23

पं० ललित मोहन शर्मा परिसर ऋषिकेश
श्रीदेव सुमन उत्तराखण्ड विश्वविद्यालय

CHEMISTRY DEPARTMENTPt. L. M. S. CAMPUS, S. D. S. UTTARAKHAND UNIVERSITY
RISHIKESH CAMPUS

List of Inorganic chemicals required: (LOBA, CDH, MERCK, RANBAXY)

S. No.	Name of the Chemicals	Quantity	Amount (in Rs.)
1.	Aluminium bromide – AlBr_3 Aluminium iodide – AlI_3 Aluminium oxide – Al_2O_3 Aluminium chloride – AlCl_3 Aluminium hydroxide – $\text{Al}(\text{OH})_3$ Aluminium nitrate – $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ Aluminium sulfide – Al_2S_3 Aluminium sulfate – $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ Aluminium potassium sulfate – $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$		
2.	Ammonia – NH_3 Ammonium acetate – $\text{NH}_4[\text{CH}_3\text{COO}]$ Ammonium bromide – $[\text{NH}_4]\text{Br}$ Ammonium bicarbonate – $[\text{NH}_4]\text{HCO}_3$ Ammonium bisulfate – $[\text{NH}_4]\text{HSO}_4$ Ammonium carbonate – $[\text{NH}_4]_2\text{CO}_3$ Ammonium chromate – $[\text{NH}_4]_2\text{CrO}_4$ Ammonium cerium(IV) nitrate – $[\text{NH}_4]_2[\text{Ce}(\text{NO}_3)_6]$ Ammonium cerium(IV) sulfate – $[\text{NH}_4]_4[\text{Ce}(\text{SO}_4)_4]$ Ammonium chloride – $[\text{NH}_4]\text{Cl}$ Ammonium chlorate – $[\text{NH}_4]\text{ClO}_3$ Ammonium dichromate – $[\text{NH}_4]_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ Ammonium dihydrogen phosphate – $[\text{NH}_4]\text{H}_2\text{PO}_4$ Ammonium ferrous sulphate – $[\text{NH}_4]\text{FeSO}_4$ Ammonium ferric sulphate – $[\text{NH}_4]\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ Ammonium fluoride – $[\text{NH}_4]\text{F}$ Ammonium hydrogen Di flouride – $[\text{NH}_4]\text{HF}_2$ Ammonium hydroxide – $[\text{NH}_4]\text{OH}$ Ammonium nitrate – $[\text{NH}_4]\text{NO}_3$ Ammonium molybdate – $[\text{NH}_4]_2\text{MoO}_4$ Ammonium nickle sulphate – $[\text{NH}_4]\text{NiSO}_4$ Ammonium oxalate – $[\text{NH}_4]_2[\text{C}_2\text{O}_4]_2$ Ammonium sulfide – $[\text{NH}_4]_2\text{S}$ Ammonium sulfite – $[\text{NH}_4]_2\text{SO}_3$ Ammonium sulfate – $[\text{NH}_4]_2\text{SO}_4$ Ammonium perchlorate – $[\text{NH}_4]\text{ClO}_4$ Ammonium thiocyanate – $[\text{NH}_4]\text{SCN}$ Diammonium phosphate – $[\text{NH}_4]_2\text{HPO}_4$		
3.	Borane – BH_3 Borax – $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ Borazine – $\text{B}_3\text{H}_6\text{N}_3$ Boric acid – H_3BO_3 Boron nitride – BN Boron trichloride – BCl_3 Boron trifluoride – BF_3 Boron oxide – B_2O_3		

3. 8

	Diborane – B_2H_6		
4.	Barium bromide – $BaBr_2$ Barium carbonate – $BaCO_3$ Barium chlorate – $Ba(ClO_3)_2$ Barium chloride – $BaCl_2$ Barium chromate – $BaCrO_4$ Barium ferrate – $BaFeO_4$ Barium ferrite – $BaFe_{12}O_{19}$ Barium fluoride – BaF_2 Barium hydroxide – $Ba(OH)_2$ Barium iodide – BaI_2 Barium nitrate – $Ba(NO_3)_2$ Barium oxalate – $Ba(C_2O_4)$ Barium oxide – BaO Barium peroxide – BaO_2 Barium sulfate – $BaSO_4$ Barium sulfide – BaS Barium thiocyanate – $Ba(SCN)_2$		
5.	Beryllium borohydride – $Be[BH_4]_2$ Beryllium bromide – $BeBr_2$ Beryllium carbonate – $BeCO_3$ Beryllium chloride – $BeCl_2$ Beryllium fluoride – BeF_2 Beryllium hydride – BeH_2 Beryllium hydroxide – $Be(OH)_2$ Beryllium nitrate – $Be(NO_3)_2$ Beryllium nitride – Be_3N_2 Beryllium oxide – BeO Beryllium sulfate – $BeSO_4$		
6.	Bismuth(III) oxide – Bi_2O_3 Bismuth nitrate – $BiNO_3$ Bismuth oxychloride – $BiOCl$ Bismuth pentafluoride – BiF_5 Bismuth tribromide – $BiBr_3$		
7.	Cadmium acetate – $Cd(CH_3COO)_2$ Cadmium bromide – $CdBr_2$ Cadmium chloride – $CdCl_2$ Cadmium iodide – CdI_2 Cadmium nitrate – $Cd(NO_3)_2$ Cadmium oxide – CdO Cadmium carbonate – $Cd(CO_3)_2$ Cadmium sulfate – $CdSO_4$ Cadmium sulfide – CdS		
8.	Caesium bicarbonate – $CsHCO_3$ Caesium carbonate – Cs_2CO_3 Caesium chloride – $CsCl$ Caesium chromate – Cs_2CrO_4 Caesium fluoride – CsF Caesium hydride – CsH Caesium hydrogen sulfate – $CsHSO_4$ Caesium iodide – CsI Caesium sulfate – Cs_2SO_4		
9.	Calcium bromide – $CaBr_2$ Calcium carbonate (Precipitated Chalk) – $CaCO_3$		

	Calcium chlorate – $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$ Calcium chloride – CaCl_2 Calcium chromate – CaCrO_4 Calcium cyanamide – CaCN_2 Calcium fluoride – CaF_2 Calcium hydride – CaH_2 Calcium hydroxide – $\text{Ca}(\text{OH})_2$ Calcium oxalate – CaC_2O_4 Calcium oxychloride – CaOCl_2 Calcium perchlorate – $\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$ Calcium permanganate – $\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$ Calcium sulfate (gypsum) – CaSO_4		
10.	Actinium(III) chloride – AcCl_3 Aluminium chloride – AlCl_3 Americium(III) chloride – AmCl_3 Ammonium chloride – $[\text{NH}_4]\text{Cl}$ Antimony(III) chloride – SbCl_3 Antimony(V) chloride – SbCl_5 Arsenic(III) chloride – AsCl_3 Barium chloride – BaCl_2 Beryllium chloride – BeCl_2 Bismuth(III) chloride – BiCl_3 Boron trichloride – BCl_3 Bromine monochloride – BrCl Cadmium chloride – CdCl_2 Caesium chloride – CsCl Calcium chloride – CaCl_2 Calcium hypochlorite – $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ Carbon tetrachloride – CCl_4 Cerium(III) chloride – CeCl_3 Chloramine – NH_2Cl Chloric acid – HClO_3 Chlorine azide – ClN_3 Chlorine dioxide – ClO_2 Chlorine dioxide – ClO_2 Chlorine monofluoride – ClF Chlorine monoxide – ClO Chlorine pentafluoride – ClF_5 Chlorine perchlorate – Cl_2O_4 Chlorine tetroxide – $\text{O}_3\text{ClOOClO}_3$ Chlorine trifluoride – ClF_3 Chlorine trifluoride – ClF_3 Chlorine trioxide – ClO_3 Chlorine trioxide – ClO_3 Chloroplatinic acid – $\text{H}_2[\text{PtCl}_6]$ Chlorosulfonic acid – ClSO_3H Chlorosulfonyl isocyanate – ClSO_2NCO Chloryl fluoride – ClO_2F Chromium(II) chloride – CrCl_2 Chromium(III) chloride – CrCl_3 Chromyl chloride – CrO_2Cl_2 Cisplatin (cis–platinum(II) chloride diamine) – $[\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)_2]$ Cobalt(II) chloride – CoCl_2 Copper(I) chloride – CuCl Copper(II) chloride – CuCl_2 Curium(III) chloride – CmCl_3 Cyanogen chloride – ClCN		

3 - 8

Dichlorine dioxide – Cl ₂ O ₂		
Dichlorineheptaoxide – Cl ₂ O ₇		
Dichlorine heptoxide – Cl ₂ O ₇		
Dichlorine hexoxide – Cl ₂ O ₆		
Dichlorine monoxide – Cl ₂ O		
Dichlorine monoxide – Cl ₂ O		
Dichlorine tioxide (chlorine perchlorate) – ClOClO ₂		
Dichlorine trioxide – Cl ₂ O ₃		
Dichlorosilane – SiH ₂ Cl ₂		
Disulfur dichloride – S ₂ Cl ₂		
Dysprosium(III) chloride – DyCl ₃		
Erbium(III) chloride – ErCl ₃		
Europium(II) chloride – EuCl ₂		
Europium(III) chloride – EuCl ₃		
Gadolinium(III) chloride – GdCl ₃		
Gallium trichloride – GaCl ₃		
Germanium dichloride – GeCl ₂		
Germanium tetrachloride – GeCl ₄		
Gold(I) chloride – AuCl		
Gold(III) chloride – AuCl ₃		
Hafnium(IV) chloride – HfCl ₄		
Holmium(III) chloride – HoCl ₃		
Hydrochloric acid – HCl(aq)		
Hydrogen chloride – HCl		
Hypochlorous acid – HOCl		
Indium(I) chloride – InCl		
Indium(III) chloride – InCl ₃		
Iodine monochloride – ICl		
Iridium(III) chloride – IrCl ₃		
Iron(II) chloride – FeCl ₂		
Iron(III) chloride – FeCl ₃		
Lanthanum chloride – LaCl ₃		
Lead(II) chloride – PbCl ₂		
Lithium chloride – LiCl		
Lithium perchlorate – LiClO ₄		
Lutetium chloride – LuCl ₃		
Magnesium chloride – MgCl ₂		
Magnesium perchlorate – Mg(ClO ₄) ₂		
Manganese(II) chloride – MnCl ₂		
Mercury(I) chloride – Hg ₂ Cl ₂		
Mercury(II) chloride – HgCl ₂		
Mercury(II) perchlorate – Hg(ClO ₄) ₂		
Molybdenum(III) chloride – MoCl ₃		
Molybdenum(V) chloride – MoCl ₅		
Neodymium(III) chloride – NdCl ₃		
Neptunium(IV) chloride – NpCl ₄		
Nickel(II) chloride – NiCl ₂		
Palladium(II) chloride – PdCl ₂		
Perchloric acid – HClO ₄		
Perchloryl fluoride – ClO ₃ F		
Phosphorus oxychloride – POCl ₃		
Phosphorus pentachloride – PCl ₅		
Phosphorus trichloride – PCl ₃		
Platinum(II) chloride – PtCl ₂		
Platinum(IV) chloride – PtCl ₄		
Potassium chlorate – KClO ₃		
Potassium chloride – KCl		

3-
8

5

	Potassium perchlorate – KClO_4 Rubidium chloride – RbCl Selenium dichloride – SeCl_2 Selenium tetrachloride – SeCl_4 Silicon tetrachloride – SiCl_4 Silver chloride – AgCl Sodium chloride – NaCl Sodium hypochlorite – NaOCl Sodium perchlorate – NaClO_4 Strontium chloride – SrCl_2 Tin(II) chloride – SnCl_2 Tin(IV) chloride – SnCl_4 Titanium tetrachloride – TiCl_4 Trichlorosilane – HSiCl_3 Zinc chloride – ZnCl_2		
11.	Chromic acid – H_2CrO_4 Chromium trioxide (Chromic acid) – CrO_3 Chromium(II) chloride (chromous chloride) – CrCl_2 Chromium(II) sulfate – CrSO_4 Chromium(III) chloride – CrCl_3 Chromium(III) nitrate – $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$ Chromium(III) oxide – Cr_2O_3 Chromium(III) sulfate – $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ Chromium(III) telluride – Cr_2Te_3 Chromium(IV) oxide – CrO_2 Chromium pentafluoride – CrF_5 Chromyl chloride – CrO_2Cl_2 Chromyl fluoride – CrO_2F_2		
12.	Cobalt(II) bromide – CoBr_2 Cobalt(II) carbonate – CoCO_3 Cobalt(II) chloride – CoCl_2 Cobalt(II) nitrate – $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$ Cobalt(II) sulfate – CoSO_4 Cobalt(III) fluoride – CoF_3		
13.	Copper(I) acetylide – Cu_2C_2 Copper(I) chloride – CuCl Copper(I) fluoride – CuF Copper(I) oxide – Cu_2O Copper(I) sulfate – CuSO_4 Copper(I) sulfide – Cu_2S Copper(II) azide – $\text{Cu}(\text{N}_3)_2$ Copper(II) carbonate – CuCO_3 Copper(II) chloride – CuCl_2 Copper(II) hydroxide – $\text{Cu}(\text{OH})_2$ Copper(II) nitrate – $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ Copper(II) oxide – CuO Copper(II) sulfate – CuSO_4 Copper(II) sulfide – CuS Copper oxychloride – $\text{H}_3\text{ClCu}_2\text{O}_3^{(2)}$ Tetramminecopper(II) sulfate – $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$		
14.	Hexafluorosilicic acid – $\text{H}_2\text{F}_6\text{Si}$ Hydrazine – N_2H_4 Hydrazoic acid – HN_3		

3 - b

	Hydroiodic acid – HI Hydrogen bromide – HBr Hydrogen chloride – HCl Hydrogen cyanide – HCN Hydrogen fluoride – HF Hydrogen peroxide – H ₂ O ₂ Hydrogen selenide – H ₂ Se Hydrogen sulfide – H ₂ S Hydrogen telluride – H ₂ Te Hydroxylamine – NH ₂ OH Hypobromous acid – HBrO Hypochlorous acid – HClO Hypophosphorous acid – H ₃ PO ₂ Metaphosphoric acid – HPO ₃ Protonated molecular hydrogen – H ⁺³ Trioxidane – H ₂ O ₃ Water - H ₂ O		
15.	Iodine heptafluoride – IF ₇ Iodine pentafluoride – IF ₅ Iodine monochloride – ICl Iodine trichloride – ICl ₃ Periodic acid – HIO ₄ Iodine pentachloride - ICl ₅ Iodine tribromide - IBr ₃		
16.	Iron(II) chloride – FeCl ₂ Iron(II) oxalate – FeC ₂ O ₄ Iron(II) oxide – FeO Iron(II) selenate – FeSeO ₄ Iron(II) sulfate – FeSO ₄ Iron(III) chloride – FeCl ₃ Iron(III) fluoride – FeF ₃ Iron(III) oxalate – C ₂ Fe ₂ O ₁₂ Iron(III) oxide – Fe ₂ O ₃ Iron(III) nitrate – Fe(NO ₃) ₃ (H ₂ O) ₉ Iron(III) sulfate – Fe ₂ (SO ₄) ₃ Iron(III) thiocyanate – Fe(SCN) ₃ Iron(II,III) oxide – Fe ₃ O ₄ Iron ferrocyanide – Fe ₇ (CN) ₁₈ Prussian blue (Iron(III) hexacyanoferrate(II)) – Fe ₄ [Fe(CN) ₆] ₃ Ammonium iron(II) sulfate – (NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ Iron(II) bromide – FeBr ₂ Iron(III) bromide – FeBr ₃ Iron(II) chloride – FeCl ₂ Iron(III) chloride – FeCl ₃ Iron(III) fluoride – FeF ₃ Iron(II) iodide – FeI ₂ Iron(III) nitrate – Fe(NO ₃) ₃ Iron(II) oxalate – FeC ₂ O ₄ Iron(II,III) oxide – Fe ₃ O ₄ Iron(III) oxide – Fe ₂ O ₃ Iron(III) phosphate – FePO ₄		

	Iron(II) sulfate – FeSO_4 Iron(III) sulfate – $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ Iron(II) sulfide – FeS		
17.	Lead(II) bromide – PbBr_2 Lead(II) carbonate – $\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$ Lead(II) chloride – PbCl_2 Lead(II) fluoride – PbF_2 Lead(II) hydroxide – $\text{Pb}(\text{OH})_2$ Lead(II) iodide – PbI_2 Lead(II) nitrate – $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ Lead(II) oxide – PbO Lead(II) phosphate – $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$ Lead(II) sulfate – $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ Lead(II) sulfide – PbS Lead(II) thiocyanate – $\text{Pb}(\text{CNS})_2$ Lead(II,IV) oxide – Pb_2O_4 Lead(IV) oxide – PbO_2 Lead(IV) sulfide – PbS_2 Lead tetrachloride – PbCl_4 Lead tetrafluoride – PbF_4 Lead tetroxide – $\text{Pb}_2\text{O}_4^{(4)}$		
18.	Lithium tetrachloroaluminate – LiAlCl_4 Lithium aluminium hydride – LiAlH_4 Lithium bromide – LiBr Lithium borohydride – LiBH_4 Lithium carbonate (Lithium salt) – Li_2CO_3 Lithium chloride – LiCl Lithium chlorate – LiClO_3 Lithium perchlorate – LiClO_4 Lithium cobalt oxide – LiCoO_2 Lithium oxide – Li_2O Lithium peroxide – Li_2O_2 Lithium hydride – LiH Lithium hydroxide – LiOH Lithium nitrate – LiNO_3 Lithium sulfide – Li_2S Lithium sulfite – Li_2SO_3 Lithium sulfate – Li_2SO_4		
19.	Magnesium acetate – $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ Magnesium bromide – MgBr_2 Magnesium carbonate – MgCO_3 Magnesium chloride – MgCl_2 Magnesium oxide – MgO Magnesium perchlorate – $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$ Magnesium phosphate – $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$ Magnesium sulfate – MgSO_4 Magnesium bicarbonate – $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ Magnesium fluorophosphate – MgPO_3F Magnesium gluconate – $\text{Mg}(\text{HOCH}_2(\text{CHOH}),\text{CO}_2)_7$ Magnesium hydride – MgH_2 Dimagnesium phosphate – Mg_2HPO_4 Magnesium hydroxide – $\text{Mg}(\text{OH})_2$		

3 - 8

	Magnesium iodide – MgI ₂ Magnesium nitrate – Mg(NO ₃) ₂ Magnesium oxalate – MgC ₂ O ₄ Magnesium peroxide – MgO ₂ Magnesium phosphate – Mg ₃ (PO ₄) ₂ Magnesium silicate – MgSiO ₃ Magnesium sulfate – MgSO ₄ Magnesium sulfide – MgS		
20.	Manganese(II) bromide – MnBr ₂ Manganese(II) chloride – MnCl ₂ Manganese(II) hydroxide – Mn(OH) ₂ Manganese(II) oxide – MnO Manganese(II) phosphate – Mn ₃ (PO ₄) ₂ Manganese(II) sulfate – MnSO ₄ Manganese(II) sulfate monohydrate – MnSO ₄ ·H ₂ O Manganese(III) chloride – MnCl ₃ Manganese(III) oxide – Mn ₂ O ₃ Manganese(IV) fluoride – MnF ₄ Manganese(IV) oxide (manganese dioxide) – MnO ₂ Manganese(II, III) oxide – Mn ₃ O ₄ Manganese dioxide – MnO ₂		
21.	Mercury(I) chloride – Hg ₂ Cl ₂ Mercury(I) sulfate – Hg ₂ SO ₄ Mercury(II) chloride – HgCl ₂ Mercury(II) hydride – HgH ₂ Mercury(II) sulfate – HgSO ₄ Mercury(II) sulfide – HgS Mercury(II) thiocyanate – Hg(SCN) ₂ Mercury(IV) fluoride – HgF ₄		
22.	Molybdenum(II) bromide – MoBr ₂ Molybdenum(II) chloride – Mo ₆ Cl ₁₂ Molybdenum(III) bromide – MoBr ₃ Molybdenum(III) chloride – MoCl ₃ Molybdenum(IV) chloride – MoCl ₄ Molybdenum(IV) fluoride – MoF ₄ Molybdenum(V) chloride – Mo ₂ Cl ₁₀ Molybdenum(V) fluoride – MoF ₅ Molybdenum disulfide – MoS ₂ Molybdenum hexacarbonyl – Mo(CO) ₆ Molybdenum hexafluoride – MoF ₆ Molybdenum tetrachloride – MoCl ₄ Molybdenum trioxide – MoO ₃		
23.	Nickel(II) carbonate – NiCO ₃ Nickel(II) chloride – NiCl ₂ Nickel(II) fluoride – NiF ₂ Nickel(II) hydroxide – Ni(OH) ₂ Nickel(II) nitrate – Ni(NO ₃) ₂ Nickel(II) oxide – NiO Nickel(II) sulfide – NiS		
24.	Dinitrogen pentoxide (nitronium nitrate) – N ₂ O ₅ Dinitrogen tetrafluoride – N ₂ F ₄ Dinitrogen tetroxide – N ₂ O ₄		

3. In

9

	Dinitrogen trioxide – N_2O , Nitric acid – HNO_3 , Nitrous acid – HNO_2 , Nitrogen dioxide – NO_2 , Nitrogen monoxide – NO Nitrogen pentafluoride – NF_5 , Nitrogen triiodide – NI_3		
25.	Hexachlorophosphazene – $(NPCl_2)_3$ Phosphoric acid – H_3PO_4 Phosphorous acid (Phosphoric(III) acid) – H_3PO_3 Phosphorus pentabromide – PBr_5 Phosphorus pentafluoride – PF_5 Phosphorus pentasulfide – P_4S_{10} Phosphorus pentoxide – P_2O_5 Phosphorus tribromide – PBr_3 Phosphorus trichloride – PCl_3 Phosphorus trifluoride – PF_3 Phosphorus triiodide – PI_3		
26.	Platinum(II) chloride – $PtCl_2$ Platinum(IV) chloride – $PtCl_4$ Platinum hexafluoride – PtF_6 Platinum pentafluoride – PtF_5 Platinum tetrafluoride – PtF_4		
27.	Potash Alum – $K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$ Potassium alum – $AlK(SO_4)_2$ Potassium aluminium fluoride – $KAIF_4$ Potassium amide – KNH_2 Potassium argentocyanide – $KAg(CN)_2$ Potassium azide – KN_3 Potassium borate – $K_2B_4O_7 \cdot 4H_2O$ Potassium bromide – KBr Potassium bicarbonate – $KHCO_3$ Potassium bisulfite – $KHSO_3$ Potassium carbonate – K_2CO_3 Potassium calcium chloride – $KCaCl_3$ Potassium chlorate – $KClO_3$ Potassium chloride – KCl Potassium chlorite – $KClO_2$ Potassium chromate – K_2CrO_4 Potassium cyanide – KCN Potassium dichromate – $K_2Cr_2O_7$ Potassium dithionite – $K_2S_2O_4$ Potassium ferrate – K_2FeO_4 Potassium ferrioxalate – $K_3[Fe(C_2O_4)_3]$ Potassium ferricyanide – $K_3[Fe(CN)]_6$ Potassium ferrocyanide – $K_4[Fe(CN)]_6$ Potassium hexafluorophosphate – KPF_6 Potassium hydrogen carbonate – $KHCO_3$ Potassium hydrogen fluoride – KHF_2 Potassium hydroxide – KOH Potassium iodide – KI Potassium iodate – KIO_3		

3 - 8

	Potassium manganate – K_2MnO_4 Potassiummonopersulfate – $K_2SO_4 \cdot KHSO_4 \cdot 2KHSO_5$ Potassium nitrate – KNO_3 Potassium perbromate – $KBrO_4$ Potassium perchlorate – $KClO_4$ Potassium periodate – KIO_4 Potassium permanganate – $KMnO_4$ Potassium sodium tartrate – $KNaC_4H_4O_6$ Potassium sulfate – K_2SO_4 Potassium sulfite – K_2SO_3 Potassium sulfide – K_2S Potassium tartrate – $K_2C_4H_4O_6$ Potassium tetraiodomercurate(II) – K_2HgI_4 Potassium thiocyanate – $KSCN$ Potassium titanyl phosphate – $KTiOPO_4$ Potassium vanadate – KVO_3 Potassium DihydrogenOrthophosphate – KH_2PO_4 Tripotassium phosphate – K_3PO_4		
28.	Silica gel – $SiO_2 \cdot nH_2O$ Silicochloroform, trichlorosilane – $SiHCl_3$ Silicon boride – SiB_3 Silicon carbide (carborundum) – SiC Silicon dioxide – SiO_2 Silicon tetrabromide – $SiBr_4$ Silicon tetrachloride – $SiCl_4$ Silicon tetrafluoride – SiF_4 Silicon tetraiodide – SiI_4		
29.	Sodium metal Sodium acetate- CH_3COONa Sodamide – $NaNH_2$ Sodium aluminate – $NaAlO_2$ Sodium arsenate – $H_24Na_3AsO_16$ Sodium azide – NaN_3 Sodium bicarbonate – $NaHCO_3$ Sodium bisulfate – $NaHSO_4$ Sodium bisulfite – $NaHSO_3$ Sodium borate – $Na_2B_4O_7$ Sodium borohydride – $NaBH_4$ Sodium bromate – $NaBrO_3$ Sodium bromide – $NaBr$ Sodium bromite – $NaBrO_2$ Sodium carbonate – Na_2CO_3 Sodium chloride – $NaCl$ Sodium copper tetrachloride – Na_2CuCl_4 Sodium cyanide – $NaCN$ Sodium dichromate – $Na_2Cr_2O_7 \cdot 2H_2O$ Sodium ferrocyanide – $Na_4[Fe(CN)_6]$ Sodium fluoride – NaF Sodium formate – $HCOONa$ Sodium hydride – NaH Sodium hydrogen carbonate (Sodium bicarbonate) – $NaHCO_3$		

3 - 8

	Sodium hydrosulfide – NaSH Sodium hydroxide – NaOH Sodium hypobromite – NaOBr Sodium hypochlorite – NaOCl Sodium hypoiodite – NaOI Sodium hypophosphite – NaPO ₂ H ₂ Sodium iodate – NaIO ₃ Sodium iodide – NaI Sodium manganate – Na ₂ MnO ₄ Sodium molybdate – Na ₂ MoO ₄ Sodium monofluorophosphate (MFP) – Na ₂ PFO ₃ Sodium nitrate – NaNO ₃ Sodium nitrite – NaNO ₂ Sodium nitroprusside – Na ₂ [Fe(CN) ₅ NO] · 2H ₂ O Sodium pentacyanoammineferrate Na ₃ [Fe(CN) ₅ NH ₃] · 6H ₂ O Sodium perborate – NaBO ₃ · H ₂ O Sodium perbromate – NaBrO ₄ Sodium percarbonate – 2Na ₂ CO ₃ · 3H ₂ O Sodium perchlorate – NaClO ₄ Sodium periodate – NaIO ₄ Sodium permanganate – NaMnO ₄ Sodium peroxide – Na ₂ O ₂ Sodium peroxycarbonate – Na ₂ CO ₄ Sodium persulfate – Na ₂ S ₂ O ₈ Sodium phosphate; see trisodium phosphate – Na ₃ PO ₄ Sodium silicate – Na ₂ SiO ₃ Sodium sulfate – Na ₂ SO ₄ Sodium sulfide – Na ₂ S Sodium sulfite – Na ₂ SO ₃ Sodium tartrate – C ₄ H ₄ Na ₂ O ₆ Sodium tetrachloroaluminate – NaAlCl ₄ Sodium tetrafluoroborate – NaBF ₄ Sodium thioantimoniate – Na ₃ (SbS ₄) · 9H ₂ O Sodium thiocyanate – NaSCN Sodium tetra borate - Na ₄ B ₄ O ₇ · 8H ₂ O Sodium thiosulfate – Na ₂ S ₂ O ₃ Sodium tungstate – Na ₂ WO ₄ Sodium zincate – H ₄ Na ₂ O ₂ Zn ^[7] Trisodium phosphate – Na ₃ PO ₄		
30.	Strontium bromide – SrBr ₂ Strontium carbonate – SrCO ₃ Strontium chloride – SrCl ₂ Strontium fluoride – SrF ₂ Strontium hydroxide – Sr(OH) ₂ Strontium iodide – SrI ₂ Strontium nitrate – Sr(NO ₃) ₂ Strontium oxide – SrO Strontium bicarbonate – Sr(HCO ₃) ₂ Strontium hydride – SrH ₂ Strontium hydrogen phosphate – SrHPO ₄ Strontium oxalate – SrC ₂ O ₄ Strontium phosphate – Sr ₃ (PO ₄) ₂		

3- 8

	Strontium sulfate – SrSO ₄ Strontium sulfide – SrS		
31.	Hydrogen sulfide (sulfane) – H ₂ S Sulfamic acid – H ₂ NOS Sulfur dibromide – Br ₂ S Sulfur dioxide – SO ₂ Sulfuric acid – H ₂ SO ₄ Sulfurous acid – H ₂ SO ₃ Sulfuryl chloride – SO ₂ Cl ₂ Persulfuric acid (Caro's acid) – H ₂ SO ₅		
32.	Stannane – SnH ₄ Tin(II) bromide – SnBr ₂ Tin(II) chloride (stannous chloride) – SnCl ₂ Tin(II) fluoride – SnF ₂ Tin(II) hydroxide – Sn(OH) ₂ Tin(II) iodide – SnI ₂ Tin(II) oxide – SnO Tin(II) sulfate – SnSO ₄ Tin(II) sulfide – SnS Tin(IV) bromide – SnBr ₄ Tin(IV) chloride – SnCl ₄ Tin(IV) iodide – SnI ₄ Tin(IV) oxide – SnO ₂ Tin(IV) sulfide – SnS ₂		
33.	Zinc Zinc bromide – ZnBr ₂ Zinc carbonate – ZnCO ₃ Zinc chloride – ZnCl ₂ Zinc cyanide – Zn(CN) ₂ Zinc dust Zinc iodide – ZnI ₂ Zinc nitrate – Zn(NO ₃) ₂ Zinc oxide – ZnO Zinc sulfate – ZnSO ₄ Zinc sulfide – ZnS Zinc sulfite – ZnSO ₃ Zinc thiocyanate – Zn(SCN) ₂ Zinc tungstate – ZnWO ₄		
34.	Rubeanic Acid Dithiazone Chloroform Alizarine Fluorescein		

LIST OF ORGANIC CHEMICALS (Merck, Qualigens, Loba, Glaxo)

S.N.	Name of Chemicals
1.	2,4-dinitrophenylhydrazine
2.	2-Chloro phenol
3.	1,4-dichlorobenzene
4.	4-amino phenol
5.	4-chlorobenzaldehyde

✓ ✓ ✓

6.	Acetamide
7.	Anthracene
8.	Acetanilide
9.	Acetic Acid
10.	Acetone
11.	Alizarin
12.	Alpha naphthol
13.	Amino acid kit for Paper Chromatography
14.	Aniline
15.	Anthraquinone
16.	Adipic Acid
17.	Anisaldehyde
18.	Ascorbic acid
19.	Benzene
20.	Benzidine
21.	Benzil
22.	Benzoic acid
23.	Benzoic acid
24.	Benzoin
25.	Benzophenone
26.	Benzyl
27.	Benzyl alcohol
28.	Beta naphthol
29.	Bromine
30.	Bromobenzene
31.	Camphor
32.	Carbon tetra chloride
33.	Catechol
34.	Chloroform
35.	Cinnamic acid
36.	Citral
37.	Citric acid
38.	Cyclohexanol
39.	Cyclohexanone
40.	Dichloromethane
41.	Diethyl Ether
42.	Diethyl phthalate
43.	Dithizone
44.	EDTA Disodium salt
45.	Ethyl acetate
46.	Ethyl acetoacetate
47.	Formaldehyde
48.	Fructose
49.	Geraniol
50.	Glucose
51.	Glyceryl stearate citrate
52.	Glycerol
53.	Hexane
54.	Hydrogen peroxide
55.	Hydroquinone
56.	Hydroxylamine hydrochloride
57.	Limonene
58.	Linalool
59.	Maltose
60.	Mannitol
61.	m-dinitrobenzene
62.	m-dinitrobenzene
63.	m-dinitrobenzoic acid
64.	Menthol
65.	Methanol

3-

8

66.	Methyl benzoate
67.	Methylene Chloride
68.	m-nitroaniline
69.	Naphthalene
70.	n-butanol
71.	n-butyl bromide
72.	Ninhydrin
73.	Oxalic acid
74.	p-anisic acid
75.	p-anisidine
76.	Paraffine wax
77.	p-bromoacetanilide
78.	Petroleum ether (60-80°C)
79.	Phenolphthalein
80.	Phthalic anhydride
81.	Phthalic Acid
82.	Phloroglucinol
83.	Phosphorus pentachloride
84.	p-hydroxybenzoic acid
85.	Picric acid
86.	p-nitroacetanilide
87.	p-toluidine
88.	Pyridine
89.	Resorcinol
90.	Rosaniline hydrochloride
91.	Salicylic acid
92.	Silica gel (60-120 mesh)
93.	Silica gel (100-200 mesh)
94.	SOCl ₂
95.	Sodium metal
96.	Sodium rhodizonate
97.	Sorbitol
98.	Starch
99.	Sucrose
100.	Tetrahydrofuran
101.	Thiourea
102.	Urea
103.	Vanillin

3 11 18