

काठमाडौं उपत्यका खानेपानी लिमिटेड

प्राबिधिक सेवा, गुणस्तर समूह, ७ तह, केमिस्ट पदको खुल्ला तथा समावेशी र आन्तरिक प्रतियोगितात्मक लिखित परीक्षाको पाठ्यक्रम

पाठ्यक्रमको रूपरेखा :- यस पाठ्यक्रमको आधारमा निम्नानुसार दुई चरणमा परीक्षा लिइने छ
:

प्रथम चरण :- लिखित परीक्षा

पूर्णाङ्क :- २००

द्वितीय चरण :- अन्तर्वार्ता

पूर्णाङ्क :- ३०

१क० प्रथम चरण - लिखित परीक्षा योजना (Examination Scheme)

पत्र	विषय	पूर्णाङ्क	उत्तीर्णाङ्क	परीक्षा प्रणाली	प्रश्न संख्या X अङ्कभार	समय
प्रथम	केमिष्ट्री	१००	४०	वस्तुगत बहुवैकल्पिक (MCQs)	१०० X १ = १००	१ घण्टा १५ मिनेट
द्वितीय		१००	४०	विषयगत (Subjective)	९ X १० = ९० र २ X ५ = १०	३ घण्टा

१ख० द्वितीय चरण

विषय	पूर्णाङ्क	परीक्षा प्रणाली	समय
व्यक्तिगत अन्तर्वार्ता	३०	मौखिक	-

- लिखित परीक्षाको माध्यम भाषा नेपाली वा अंग्रेजी अथवा नेपाली र अंग्रेजी दुवै हुन सक्नेछ।
- पाठ्यक्रमको प्रथम तथा द्वितीय पत्रको विषयवस्तु एउटै हुनेछ।
- प्रथम र द्वितीय पत्रको लिखित परीक्षा छुट्टाछुट्टै हुनेछ।
- वस्तुगत बहुवैकल्पिक (Multiple Choice) प्रश्नहरूको गलत उत्तर दिएमा प्रत्येक गलत उत्तर बापत २० प्रतिशत अङ्क कट्टा गरिनेछ। तर उत्तर नदिएमा त्यस बापत अङ्क दिइने छैन र अङ्क कट्टा पनि गरिने छैन।
- प्रथम पत्रका पाठ्यक्रमका एकाईहरूबाट सोधिने प्रश्नहरूको संख्या निम्नानुसार हुनेछ। द्वितीय पत्रको पाठ्यक्रमका एकाईहरूबाट सोधिने प्रश्नहरूको संख्या द्वितीयपत्रको पाठ्यक्रम उल्लेख भए अनुसार हुनेछ।

प्रथमपत्रका एकाई	1	2	3	4	5	6
प्रश्न संख्या	15	20	15	20	20	10

बहुवैकल्पिक प्रश्नहरू हुने परीक्षामा कुनै प्रकारको क्याल्कुलेटर (Calculator) प्रयोग गर्न पाइने छैन।

६. विषयगत प्रश्नका लागि द्वितीय पत्रको विषयगत प्रश्नका लागि १० अङ्कका ९ ओटा लामो प्रश्न र ५ अङ्कका २ ओटा छोटो प्रश्न सोधिने छन।

७. द्वितीय पत्रमा प्रत्येक खण्डका लागि छुट्टाछुट्टै उत्तरपुस्तिकाहरू हुनेछन्। परीक्षार्थीले प्रत्येक खण्डका प्रश्नहरूको उत्तर सोही खण्डको उत्तरपुस्तिकामा लेख्नुपर्नेछ।

८. यस पाठ्यक्रम योजना अन्तर्गतका पत्र/विषयका विषयवस्तुमा जेसुकै लेखिएको भए तापनि पाठ्यक्रममा परेका कानून, ऐन, नियम तथा नीतिहरू परीक्षाको मिति भन्दा ३ महिना अगाडि (संशोधन भएका वा

काठमाडौं उपत्यका खानेपानी लिमिटेड

प्राविधिक सेवा, गुणस्तर समूह, ७ तह, केमिस्ट पदको खुल्ला तथा समावेशी र आन्तरिक प्रतियोगितात्मक लिखित परीक्षाको पाठ्यक्रम

संशोधन भई हटाईएका वा थप गरी संशोधन भई कायम रहेकालाई यस पाठ्यक्रममा परेको सम्झन पर्दछ ।

१. यस भन्दा अगाडि लागू भएको माथि उल्लिखित समूहको पाठ्यक्रम खारेज गरिएको छ ।

१०. पाठ्यक्रम लागू मिति :- २०७४ आश्विन देखि

प्रथम र द्वितीय पत्र :- केमिष्ट्री Chemistry

Section A: [15X1=15, 1X10=10 and 1x5=5]

1. Physical Chemistry

1.1 Ionic Equilibrium and Electrochemistry: pH, Buffer solution, buffer capacity and buffer range, pH change in acid base titration, theory of acid base indicator, hydrolysis of salt, Debye Huckel limiting law, activity and activity coefficient, Ionic strength, Elementary idea on electrical double layer, Emf of a cell, Nernst equation, glass electrode, ion selective electrode and their applications, photo electrochemical and fuel cells

1.2 Chemical Kinetics: Effect of temperature and catalyst on reaction rate, concept of activation energy, collision theory and transition state theory of reaction rates, chain reaction, photochemical reaction, Fast reaction, techniques to study fast reaction, Enzyme catalyzed reaction, Diffusion controlled reaction in solution kinetic salt effect

1.3 Thermodynamics: Statistical treatment of entropy, Entropy change in physical and chemical change, free energy change for reaction, Gibbs Helmholtz equation, Thermodynamic criteria of equilibrium, chemical potential, partial molar quantities, Boltzman distribution law

1.4 Spectroscopy and Solid state chemistry: Electromagnetic radiation, origin of molecular spectra, types of molecular spectra: Rotational spectra, vibrational spectra, vibrational rotational spectra, Electronic spectra. Seven crystal system and fourteen Bravais lattice, Bragg's law, Crystal structure of sodium chloride, Lattice energy of ionic solid, success and limitation of classical free electron theory of metal, point defects: Frenkel and Schottky defects

Section B: [20X1=20, 2X10=20]

2 Inorganic Chemistry

2.1 General concept of the followings: Electro negativity, choice of electro negativity system, group electronegativity, electron affinity, anomalous electron affinity, ionization energy, Intrinsic and mean bond energy. Metallic bonding, Buck minister fullerene, Noble gas compounds, Non aqueous solvents, Protic and non-protic solvents, Reactions of NH_3 and SO_2

2.2 Molecular orbital theory, molecular orbital, LCAO approximation, valence bond theory for simple homonuclear diatomic

2.3 Bonding and applications of coordinate compounds: Valence bond theory, crystal field, characterization of coordinate compounds, Isomerism in coordination

काठमाडौं उपत्यका खानेपानी लिमिटेड

प्राबिधिक सेवा, गुणस्तर समूह, ७ तह, केमिस्ट पदको खुल्ला तथा समावेशी र आन्तरिक
प्रतियोगितात्मक लिखित परीक्षाको पाठ्यक्रम

compounds, ligand substitution reactions and trans effect, spectrochemical series, Nephelausetic effect, Jahn Teller effect, Evidence for adjusted crystal field theory

2.4 Organometallic compounds: General survey of types, synthetic methods, metallocenes

2.5 Radioactivity and nuclear reactions, ^{14}C dating, tracer technique, radiochemical analysis

Section C: [15X1=15, 1X10=10 and 1x5=5]

3. Analytical chemistry

3.1 General concept of statistical methods in chemical analysis: Accuracy, precision, minimization of error, significant figures, mean and standard deviation, reliability of results, rejection of results, regression analysis, t-test, chi-test.

3.2 Principle and applications of: Atomic absorption spectroscopy, flame photometry, uvvis spectrophotometry, NMR, IR, mass spectroscopy, emission spectroscopy.

3.3 Solvent extraction, ion exchange chromatography, gas chromatography, HPLC, exclusion chromatography (gel permeation chromatography), affinity; chromatography, partition, column, and paper chromatography, thermo gravimetric analysis, differential thermal analysis,

3.4 Principle and applications of potentiometry, ion selective electrodes, pH measurement, polarography, amperometry, electrogravimetry and conductometry.

3.5 Gravimetric and volumetric analysis, principles of volumetric and gravimetric analysis, uses of adsorption indicators, use of Redox indicator, metal ion indicator, use of common organic reagent s in gravimetric analysis.

Section D: [20X1=20, 2X10=20]

4. Organic Chemistry

4.1 General idea on types, mechanism and scope of the followings:

4.1.1 Nucleophilic reaction

4.1.2 Elimination reaction

4.1.3 Addition reaction

4.1.4 Free radical reaction

4.2 Study and application of the followings:

4.2.1 Oxidation and reduction reactions

4.2.2 Halogenations

4.2.3 Acetylation

4.2.4 Alkylation

4.2.5 Acylation

4.2.6 Aldol condensation and related reactions.

4.3 Photochemistry:

4.3.1 Basic concept of Photochemical energy

4.3.2 Electronic excitation

4.3.3 Energy transfer

4.3.4 Photochemistry of carbonyl compounds

काठमाडौं उपत्यका खानेपानी लिमिटेड

प्राबिधिक सेवा, गुणस्तर समूह, ७ तह, केमिस्ट पदको खुल्ला तथा समावेशी र आन्तरिक प्रतियोगितात्मक लिखित परीक्षाको पाठ्यक्रम

- 4.4 Heterocyclic Chemistry: Structure and reactivity of the following heterocyclic compounds:-
 - 4.4.1 Pyrrole
 - 4.4.2 Thiazole
 - 4.4.3 Furan
 - 4.4.4 Imidazole
 - 4.4.5 Pyridine
 - 4.4.6 Indole
- 4.5 Stereochemistry:
 - 4.5.1 Symmetry and symmetry elements
 - 4.5.2 Enantiomers
 - 4.5.3 Diastereomers
 - 4.5.4 Meso-isomers
 - 4.5.5 Racemic mixture
 - 4.5.6 Enantioselective reaction
 - 4.5.7 Diastereoselective reaction
 - 4.5.8 Regioselective reaction
- 4.6 Carbohydrate: Chemistry of Glucose, fructose, sucrose and cellulose

Section E: [20x1=20, 2X10=20]

5. Biochemistry and Applied Chemistry

5.1 Biochemistry

- 5.1.1 Natural products and drug analysis:
 - 5.1.1.1 Phytochemical screening
 - 5.1.1.2 Isolation, purification and identification of natural molecules (essential oil, alkaloids, terpenoids, flavonoids)
 - 5.1.1.3 Biosynthesis of lipids and terpenes with taking typical examples of stearic acid and citral
 - 5.1.1.4 Vitamins and hormone
 - 5.1.1.5 Chemotherapy
 - 5.1.1.6 Drugs
 - 5.1.1.7 Synthetic drugs: types and typical examples
 - 5.1.1.8 Identification, qualitative and quantitative analysis of various antibiotics
 - 5.1.1.9 Quantitative analysis of dextrose, ascorbic acid, vitamin A in various products
- 5.1.2 Lipids:
 - 5.1.2.1 Composition of fats
 - 5.1.2.2 Hydrolyses
 - 5.1.2.3 Phosphoglycerides
 - 5.1.2.4 Rancidity types
 - 5.1.2.5 Prevention
- 5.1.3 Enzymes, Proteins and Nucleic Acids:

काठमाडौं उपत्यका खानेपानी लिमिटेड

प्राबिधिक सेवा, गुणस्तर समूह, ७ तह, केमिस्ट पदको खुल्ला तथा समावेशी र आन्तरिक प्रतियोगितात्मक लिखित परीक्षाको पाठ्यक्रम

- 5.1.3.1 Enzymes and co-enzymes, Co-factors
- 5.1.3.2 Application of enzymes in food industries
- 5.1.3.3 Structure and reactions of amino acids, peptides
- 5.1.3.4 Protein
- 5.1.3.5 Nucleic acids, Biological functions of DNA and RNA
- 5.1.3.6 Regulation of gene expressions and Genetic code

5.2 Applied Chemistry

- 5.2.1 Soil, sediments and rock analysis:
 - 5.2.1.1 Soil texture and organic matter in soil
 - 5.2.1.2 Cu, Pb, Zn & Ag in soil, sediments and rock
 - 5.2.1.3 Acid insoluble matter, loss on ignition, CaO, MgO, total oxide ((Fe₂O₃, Al₂O₃) and SiO₂ in limestone, dolomite and magnesite.
- 5.2.2 Water, wastewater and air analysis:
 - 5.2.2.1 BOD, COD, dissolved oxygen, alkalinity, hardness, freechlorine estimation, turbidity conductivity, ammonia, nitrite, nitrate, estimation of Kjeldahl nitrogen and totalnitrogen, chloride, phosphate, sulfate, iron, manganese, arsenic and other toxic metals in water and wastewater.
 - 5.2.2.2 PM₁₀, TSS, SO₂, CO, CO₂, NO_x in air
- 5.2.3 Food, food products and feed analysis:
 - 5.2.3.1 Proximate analysis (moisture, protein, fat and carbohydrate) of food, food products and feed
 - 5.2.3.2 Color detection in food and food products.
 - 5.2.3.3 Simple chemical methods (quick test) for detection of food adulteration.
 - 5.2.3.4 General concept of Pesticide and pesticide residue analysis in water, soil and foodstuff.
- 5.2.4 Analysis of industrial products:
 - 5.2.4.1 Urea
 - 5.2.4.2 Fertilizer
 - 5.2.4.3 Bleaching powder
 - 5.2.4.4 Alcohol
 - 5.2.4.5 Miscellaneous:
 - 5.2.5.1 Application of chemical methods in preservation of archaeological property.
 - 5.2.5.2 Application of good laboratory practice and ISO 17025 concepts in the quality management.
 - 5.2.5.3 Role of Chemists in Environmental Impact Assessment

Section F: [10x1=10, 1x10=10]

6. काठमाण्डौ उपत्यका खानेपानी लिमिटेड सम्बन्धी

- 6.1 खानेपानी महशुल निर्धारण आयोग

काठमाडौं उपत्यका खानेपानी लिमिटेड

प्राबिधिक सेवा, गुणस्तर समूह, ७ तह, केमिस्ट पदको खुल्ला तथा समावेशी र आन्तरिक प्रतियोगितात्मक लिखित परीक्षाको पाठ्यक्रम

- 6.2 काठमाण्डौ उपत्यका खानेपानी व्यवस्थापन बोर्ड
- 6.3 आयोजना कार्यान्वयन निर्देशनालय
- 6.4 काठमाण्डौ उपत्यका खानेपानी लिमिटेडको ऐतिहासिक पृष्ठभूमि र सागठनिक संरचना
- 6.5 काठमाण्डौ उपत्यका खानेपानी लिमिटेडका प्रबन्धपत्र
- 6.6 काठमाण्डौ उपत्यका खानेपानी लिमिटेडका नियमावली
- 6.7 काठमाण्डौ उपत्यका खानेपानी लिमिटेडका सेयरधनीहरु बिचको सम्भौता
- 6.8 काठमाडौं उपत्यका खानेपानी लिमिटेड र काठमाण्डौ उपत्यका खानेपानी व्यवस्थापन बोर्ड बीचको Lease Agreement र अनुमति पत्र
- 6.9 कर्मचारी प्रशासन विनियमावली, २०६४
- 6.10 आर्थिक प्रशासन विनियमावली, २०६४