

नेपाली रसायन

केमिष्ट्री समुह प्रा.जम. (गुणस्तर नियन्त्रण) पदको खुला

पाठ्यक्रम

पुर्णद २०७०

संख्या १७०

केमिष्ट्री समुह प्रा.जम. (गुणस्तर नियन्त्रण) पदको खुला

पाठ्यक्रम

क्रम	विषय	समय	कुल
१	रसायन विज्ञान	१०	१०
२	भौतिक रसायन	१०	२०
३	आणविक रसायन	१०	३०
४	अन्य	१०	४०

(Faint signatures and text at the bottom of the page)

५

नेपाली सेना

केमिष्ट्री समुह प्रा.जम.(गुणस्तर नियन्त्रण) पदको खुला प्रतियोगात्मक परीक्षाको पाठ्यक्रम

समय:- ३ घण्टा

पूर्णाङ्क :-१००

उत्तीर्णाङ्क:-४०

उद्देश्यहरू

यो पाठ्यक्रम नेपाली सेनाको केमिष्ट्री समुह प्रा.जम. (गुणस्तर नियन्त्रण) पदका उम्मेदवार छनौट परीक्षाको लागि निर्धारण गरिएको हो केमिष्ट्री समुह प्रा.जम. (गुणस्तर नियन्त्रण) पदका उम्मेदवार छनौटको लिखित परीक्षामा सरिक हुने उम्मेदवारहरूको पेशा सम्बन्धी विषयलाई आधार मानि प्रश्नहरू सोधिने छ ।

- लिखित परीक्षाको माध्यम नेपाली/अंग्रेजी भाषा हुनेछ ।
- निम्न पत्रहरूको पाठ्यक्रमको रूपरेखा अनुसार विषयवस्तु हुनेछ ।
- लिखित परीक्षाबाट छनौट भएका उम्मेदवारहरूलाई मात्र अर्को चरणको परीक्षामा सम्मिलित गराइनेछ ।
- प्रश्न पत्र निर्माण गर्दा सम्भव भए सम्म पाठ्यक्रममा समावेश भएका सबै विषयहरूलाई समेटनु पर्नेछ ।
- नेपाली सेनाको तत्कालिन आवश्यकता तथा विविध परिस्थितिमा नेपाली सेना अनुकुल हुने गरी उल्लेखित विवरणहरूमा हेरफेर हुन सक्नेछ ।
- पाठ्यक्रम लागु मिति : २०६५ मंसिर गते देखि

प्रश्नको किसिम	प्रश्नको संख्या र अंक	कैफियत
विषयगत	१०×८=८०	
वस्तुगत बहुउत्तर	२०×१=२०	

Unit : 1

- 1.1. Foundation of chemistry
- 1.2. Language of chemistry
- 1.3. Dalton's Atomic Theory & Stoichiometry
- 1.4. Chemical Arithmetic
- 1.5. States of Matter
- 1.6. Equivalent Weight
- 1.7. Atomic Weight
- 1.8. Molecules & Molecular Weight
- 1.9. Atomic Structure
- 1.10. Electronic Theory of Valency
- 1.11. Chemical Bonding & Shapes of Molecules
- 1.12. Oxidation & Reduction



Unit: 2

- 2.1 Periodic Table
- 2.2 Acidimetry & Alkalimetry
- 2.3 Electrochemistry
- 2.4 Galvanic Cells
- 2.5 Chemical Equilibrium
- 2.6 Theories of Acids & Bases

Unit: 3

- 3.1 Chemical Kinetics
- 3.2 Energy Changes in Chemical Reactions
- 3.3 Chemical Thermodynamics
- 3.4 Raoult's Law & Colligative Properties of Solutions

Handwritten scribble

Handwritten signature
Dr. P. H. H. H.

Handwritten mark

Handwritten signature
Dr. P. H. H. H.

Handwritten mark

Handwritten word



Unit: 4

- 4.1 Hydrogen
- 4.2 Oxygen & its Compoundes
- 4.3 Water
- 4.4 Nitrogen & its Compoundes
- 4.5 Phosphorus
- 4.6 Sulphur
- 4.7 Halogen & its Compoundes
- 4.8 Carbon & its Compoundes
- 4.9 Boron & its Compoundes
- 4.10 Noble Gases

Unit: 5

- 5.1 Metals & Metallurgy
- 5.2 Alkali Metals
- 5.3 Alkaline Earth metals
- 5.4 Coinage Metals
- 5.5 Zinc, Cadmium & Mercury
- 5.6 Tin and Lead
- 5.7 Transition Elements & Iron

Unit: 6

- 6.1 Introduction to Organic Chemistry
- 6.2 Formula, Structure & Bonding in Organic Compounds
- 6.3 Nomenclature of Organic Compounds
- 6.4 Cleavage of Carbon - Carbon Bond
- 6.5 Types of Organic Reaction Their Mechanism
- 6.6 Isomerism
- 6.7 Introduction To Hydrocarbons
- 6.8 Source of Hydrocarbons
- 6.9 Saturated Hydrocarbons (Alkanes)
- 6.10 Unsaturated Hydrocarbons (Alkenes)
- 6.11 Unsaturated Hydrocarbons (Alkynes)
- 6.12 Haloalkanes
- 6.13 Alcohols
- 6.14 Ethers
- 6.15 Aldehydes and Ketones
- 6.16 Carboxylic Acids
- 6.17 Derivatives of Mono Carboxylic Acids
- 6.18 Aliphatic Amines and Nitrocompounds

Unit: 7

- 7.1 Aromatic Hydrocarbons (Benzene)
- 7.2 Aryl Halides or (Haloarenes)
- 7.3 Aromatic Hydroxy Compounds (Phenols)
- 7.4 Aromatic Nitro Compounds (Nitrobenzene)
- 7.5 Aromatic Amino Compounds (Aniline)
- 7.6 Aromatic Ethers, Aldehydes and Ketones
- 7.7 Aromatic Carboxylic Acids
- 7.8 Biomolecules (Molecules of Life)
- 7.9 Chemistry in the Service of Mankind

[Handwritten signatures and marks at the bottom of the page]