

No. of Printed Pages : 8

Roll No.

2112

Subject : Pharmaceutical Chemistry - 1

Time : 3 Hrs.

M.M. : 80

SECTION-A

Note: Multiple choice questions. All questions are compulsory (8x1=8)

- Q.1 Which one gas is known as Laughing Gas
a) Nitrous Oxide b) Oxygen
c) Hydrogen d) Carbon Dioxide
- Q.2 Which one agent is used for prophylaxis of dental caries
a) Potassium Acetate
b) Borax
c) Magnesium Sulphate
d) Sodium Fluoride
- Q.3 Which one is the example of Respiratory stimulant
a) Calcium Carbonate

(1)

2112

- b) Ammonium Carbonate
c) Magnesium carbonate
d) Aluminium carbonate

- Q.4 Which one is example of major intracellular ion electrolyte.
a) Phosphate b) Calcium
c) Sodium d) Chloride
- Q.5 Bleaching powder is synonym of
a) Chlorinated Lime
b) Iodine
c) Calcium Carbonate
d) Magnesium Sulphate
- Q.6 The metal cylinder painted Grey is used to store
a) Nitrogen b) Oxygen
c) Hydrogen d) Carbon Dioxide
- Q.7 Which one is example of dentifrices containing Desensitizers
a) Zinc Chloride
b) Magnesium Sulphate
c) Hydrogen
d) Nitrogen

(2)

2112

Q.8 In limit test of Arsenic which Gas is produced & strike with Mercuric Chloride paper

- a) Nitrous Oxide b) Carbon Dioxide
c) Oxygen d) Arsine

SECTION-B

Note: Objective Completion type questions. All questions are compulsory. (8x1=8)

Q.9 Mention one use of Sulphur Dioxide

Q.10 Mention one use of Boric Acid

Q.11 Mention one example of protective Agents.

Q.12 Mention one use of sublimed Sulphur

Q.13 Define the term Achlorhydria

Q.14 Define the term Inhalants

Q.15 Mention one example of Antacids.

Q.16 Define the term Astringents

SECTION-C

Note: Short answer type questions. Attempt any eight questions out of ten questions. (8x5=40)

Q.17 Write a brief note on Uses of Calcium Gluconate

Q.18 Write a brief note on Physiological Acid Base balance

(3)

2112

Q.19 Write a brief note on Biological effect of radiation.

Q.20 Explain principle of limit test of Chloride

Q.21 Explain two identification test for Cations

Q.22 Write a brief note on Calamine

Q.23 Write a brief note on Oxygen.

Q.24 Write a brief note on Adsorbent

Q.25 Write a brief note on Buffers

Q.26 Write a brief note on Potassium Iodide

SECTION-D

Note: Long answer type questions. Attempt any three questions out of four questions. (3x8=24)

Q.27 Explain in detail about sources of impurities in Pharmaceuticals

Q.28 Explain in detail about storage & Applications of Radiopharmaceuticals

Q.29 Define & classify antimicrobials. Explain in detail about Hydrogen peroxide.

Q.30 Write a detail note on Iron & Iodine.

(1440)

(4)

2112

No. of Printed Pages : 8

Roll No.

2112

Subject : Pharmaceutical Chemistry - 1

Time : 3 Hrs.

M.M. : 80

भाग - क

नोट:- बहु विकल्पीय प्रश्न। सभी प्रश्न अनिवार्य हैं। (8x1=8)

प्र.1 कौन सी गैस हंसाने वाली गैस कहलाती है

क) नाइट्रसआक्साइड ख) ऑक्सीजन

ग) हाइड्रोजन घ) कार्बन डाइआक्साइड

प्र.2 दाँतों के रोग निरोध के लिए उपयोगी एक कारक कौन सा है-

क) पोटेशियम एसीटेट ख) बोरेक्स

ग) मेगनिशियम सल्फेट घ) सोडियम फ्लोराइड

प्र.3 श्वास सम्बन्धी उत्तेजक पदार्थ का एक उदाहरण कौन-सा है

क) कैल्शियम कार्बोनेट ख) आमोनियम कार्बोनेट

ग) मेगनीशियम कार्बोनेट घ) एल्युमिनियम कार्बोनेट

प्र.4 विद्युत-अपघट्य में प्रमुख अंतः कोशकीय आयन का उदाहरण दीजिए।

क) फोस्फेट

ख) कैल्शियम

ग) सोडियम

घ) क्लोराइड

प्र.5 विरंजन चूर्ण _____ का पर्यायवाची है।

क) कोलोरीनेटेड लाइम ख) आयोडाइन

ग) कैल्शियम कार्बोनेट घ) मेगनिशियम सल्फेट

प्र.6 भूरे चित्रित धातु सिलेंडर _____ संग्रह के लिए उपयोगी है।

क) नाइट्रोजन ख) ऑक्सीजन

ग) हाइड्रोजन घ) कार्बन डाइआक्साइड

प्र.7 इनमें से कौन-सा मंजन असंवेदनशील करने वाले पदार्थ रखता है।

क) जिंक क्लोराइड ख) मेगनिशियम सल्फेट

ग) हाइड्रोजन घ) नाइट्रोजन

प्र.8 आरसेनिक के सीमित परीक्षण में कौन-सी गैस निकलती है तथा मरक्यूरिक क्लोराइड कागज के साथ टकराती है।

क) नाइट्रसआक्साइड ख) कार्बन डाइआक्साइड

ग) ऑक्सीजन घ) आरसाइन

भाग - ख

नोट:- वस्तुनिष्ठ प्रश्न। सभी प्रश्न अनिवार्य हैं। (8x1=8)

- प्र.9 सल्फर डाइआक्साइड का एक उपयोग लिखिए।
- प्र.10 बोरिक एसिड का एक उपयोग लिखिए।
- प्र.11 संरक्षक कारको का एक उदाहरण दीजिए।
- प्र.12 विशिष्ट सल्फर का एक उपयोग लिखिए।
- प्र.13 एक्लोरहाइड्रा पद को परिभाषित कीजिए।
- प्र.14 इनहेलेंट पद को परिभाषित कीजिए।
- प्र.15 अम्लत्वनाशकों का एक उदाहरण दीजिए।
- प्र.16 स्तंभक पद को परिभाषित कीजिए।

भाग - ग

नोट:- लघु उत्तरीय प्रश्न। 10 में से किन्हीं 8 प्रश्नों को हल कीजिए। (8x5=40)

- प्र.17 केलिशियम ग्लूकोनेट के प्रयोगों पर एक संक्षिप्त टिप्पणी दीजिए।
- प्र.18 शरीर क्रियात्मक अम्ल क्षार संतुलन पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

(7)

2112

- प्र.19 विकिरण के जैविक प्रभावों पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।
- प्र.20 क्लोराइड के सीमित परीक्षण के नियमों को समझाइए।
- प्र.21 धनायन के लिए दो पहचान परीक्षणों को समझाइए।
- प्र.22 जस्ता पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।
- प्र.23 ऑक्सीजन पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।
- प्र.24 अवशोषक पदार्थों पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।
- प्र.25 बफर पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।
- प्र.26 पोटेशियम आयोडाइड पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

भाग - घ

नोट:- दीर्घ उत्तरीय प्रश्न। चार में से किन्हीं तीन प्रश्नों को हल कीजिए। (3x8=24)

- प्र.27 औषधीय में दोष के स्रोतों के बारे में विस्तार से समझाइए।
- प्र.28 विकिरण भेजक वर्ग के भण्डारण तथा उपयोगों को विस्तार से समझाइए।
- प्र.29 प्रतिसूक्ष्म जीवियों को वर्गीकृत कीजिए तथा समझाइए। हाइड्रोजन पेरोक्साइड पर विस्तार से समझाइए।
- प्र.30 आयरन और आयोडाइन पर एक विस्तृत टिप्पणी लिखिए।

(1440)

(8)

2112