

[68/A-20]

SEAT No. \_\_\_\_\_

No. of Printed Pages : 02

Eng

Sardar Patel University

B.Sc. Semester-5 Examination

Subject:- Inorganic Chemistry

Paper Code - US05CCHE04

Date: 18-11-2019

Time: 10.00 am to 01.00pm

Day: Monday

Total Marks: 70

Note: (1) All questions are to be attempted

(2) Figures to the right indicate full marks.

Que-1 Choose the correct option and rewrite answer of the following. 10

1. \_\_\_\_\_ is poisonous solvent, hence find much less use as a solvent  
(a) Liq. NH<sub>3</sub> (b) Liq. HF (c) Liq. SO<sub>2</sub> (d) Hydrazine
2. Which one of the following is not Lewis acid ?  
(a) SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> (b) Cu<sup>2+</sup> (c) AlCl<sub>3</sub> (d) Me<sub>3</sub>B
3. Calcium carbide is prepared by the reaction on \_\_\_\_\_ at 2000°C.  
(a) Ca<sub>2</sub>N<sub>2</sub> (b) Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> (c) CaSO<sub>4</sub> (d) Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
4. Which carbides is used for preparation of methane?  
(a) SiC (b) B<sub>4</sub>C (c) Al<sub>4</sub>C<sub>3</sub> (d) WC
5. \_\_\_\_\_ is used for the constructed chemical plants ?  
(a) Silica glass (b) Borosilicate glass (c) Lead glass (d) Alumino silicate glass
6. The glass containing \_\_\_\_\_ is used for optical purpose.  
(a) PbO (b) MnO<sub>2</sub> (c) CaO (d) K<sub>2</sub>O
7. A common brick is the example of \_\_\_\_\_.  
(a) Structure Ceramic (b) Earthenware (c) Stoneware (d) Pottery product
8. The bond angle NSN in S<sub>4</sub>(NH)<sub>4</sub> is \_\_\_\_\_.  
(a) 107° (b) 122.2° (c) 102.8° (d) 108.4°
9. When two molecules of R<sub>3</sub>Si(OH)<sub>3</sub> undergo polymerization, a \_\_\_\_\_ silicone is obtained.  
(a) Cross linked (b) Straight chain (c) Cyclic (d) Addition
10. Which element can not be used to form polymers ?  
(a) B (b) Si (c) Ge (d) S

Que-2 Answer the following short questions. (Any Ten) 20

1. Explain Bronsted-Lowry acid and base with suitable example
2. Explain ammonia as a proton accepter.

3. Discuss the demerits of using liquid  $\text{NH}_3$  as a solvent.
4. Write the uses of  $\text{CaC}_2$ .
5. Discuss the uses of Covalent Carbides.
6. How will you remove both type of hardness of water by washing soda ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ )?
7. Discuss the importance of glaze in ceramic industries
8. Write any six types of Glass.
9. Give the Physical properties of glass
10. Explain Silicone Rubber.
11. Write the hydrolysis reaction of borazine
12. Write note on inorganic rubber.

<b>Que-3</b>	(A) Explain Arrhenius acid-base concept.	<b>05</b>
	(B) Classify solvents in a different ways.	<b>05</b>

**OR**

- |   |           |
|---|-----------|
| (A) Discuss the Classification of Lewis Acids.      | <b>05</b> |
| (B) Discuss the role of $\text{SO}_2$ as a solvent. | <b>05</b> |

<b>Que-4</b>	Give preparation, properties and structure and uses of Aluminum carbide and Silicon Carbide	<b>10</b>
--------------	---	-----------

**OR**

What is heavy water? Describe the preparation, properties and uses heavy water. **10**

<b>Que-5</b>	(A) Write a note on (1) Safety glass and (2) Optical glass	<b>05</b>
	(B) Explain the Classification of Ceramics in a different ways.	<b>05</b>

**OR**

- |   |           |
|---|-----------|
| (A) Explain in detail about recuperative pot furnace.                         | <b>05</b> |
| (B) What is porcelain and china? Discuss raw material for porcelain and china | <b>05</b> |
- |              |  |           |
|--------------|--|-----------|
| <b>Que-6</b> | (A) Write the properties and uses of silicones.  | <b>05</b> |
|              | (B) Discuss the Preparation of polyphosphonitilic chloride molecules $(\text{NPCl}_2)_3$ . | <b>05</b> |

**OR**

- |  |           |
|--|-----------|
| (A) Write the polymerization process for dialkyl-dihydroxy-silane. | <b>05</b> |
| (B) Classify the inorganic polymer on the basis of reactions.      | <b>05</b> |

~~\_\_\_\_\_~~  
2

[ 68/A-20 ]  
[ GU ]

No. of Printed Pages . 02

ભરદાર પટેલ યુનિવર્સિટી  
બી. એસ. સી. સેમેસ્ટર - ૫ પરીક્ષા

વિષય : અકાર્બનિક રસાયન શાસ્ત્ર

પેપર કોડ : - US05CCHE04

તારીખ : ૧૮ - ૧૧ - ૨૦૧૬

સમય : 10.00 am થી 01.00 pm

દિવસ : સોમવાર

કુલ ગુણા : ૭૦

સૂચના : (1) દરેક પ્રક્રિયાના જવાબ આપો.

(2) પ્રક્રિયાની જમણી બાજુ દર્શાવેલાં અંક પ્રક્રિયા ગુણ દર્શાવી છે.

પ્રક્રિયા - ૧

સાચો વિકલ્પ પસંદ કરી નીચેના પ્રક્રિયાના જવાબ આપો.

૧૦

૧. \_\_\_\_\_ એ ઓરી ગ્રાવક છે, જેનો ગ્રાવક તરીકે ખૂબ ઓછો ઉપયોગ થાય છે.  
(અ) પ્રવાહી  $\text{NH}_3$  (બ) પ્રવાહી  $\text{HF}$  (ક) પ્રવાહી  $\text{HF}$  (સ) હાઇફ્રોજીન
૨. નીચેનામાંથી કથો લેવીસ એસિડ નથી?  
(અ)  $\text{SO}_3^{2-}$  (બ)  $\text{Cu}^{2+}$  (ક)  $\text{AlCl}_3$  (સ)  $\text{Me}_3\text{B}$
૩.  $2000^\circ \text{ સે.}$  તાપમાને \_\_\_\_\_ પર પ્રક્રિયા કરી કેલ્લિયમ કાર્బાઇડ બનાવવામાં આવે છે.  
(અ)  $\text{Ca}_2\text{N}_2$  (બ)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  (ક)  $\text{CaSO}_4$  (સ)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
૪. મીથેનની બનાવટ માટે કયા કાર્బાઇડનો ઉપયોગ થાય છે?  
(અ)  $\text{SiC}$  (બ)  $\text{B}_4\text{C}$  (ક)  $\text{Al}_4\text{C}_3$  (સ)  $\text{WC}$
૫. \_\_\_\_\_ નો રાસાયણિક છોડની રચનામાં ઉપયોગ થાય છે.  
(અ) સિલિકા જ્લાસ (બ) બોરોસિલિકેટ જ્લાસ (ક) લેડ જ્લાસ (સ) એલ્યુમીનો સિલિકેટ જ્લાસ
૬. થશ્મા માટે \_\_\_\_\_ જ્લાસનો ઉપયોગ થાય છે.  
(અ)  $\text{PbO}$  (બ)  $\text{MnO}_2$  (ક)  $\text{CaO}$  (સ)  $\text{K}_2\text{O}$
૭. સામાન્ય ઈંટ એ \_\_\_\_\_ નું ઉદાહરણ છે.  
(અ) બંધારણીય સિરામિક (બ) માટીના વાસણ (ક) પશ્ચરના વાસણ (સ) પોટરી ઉત્પાદન
૮.  $\text{S}_4(\text{NH})_4$  માં  $\text{NSN}$  નો બંધ કોણ \_\_\_\_\_ છે.  
(અ)  $107^\circ$  (બ)  $122.2^\circ$  (ક)  $102.8^\circ$  (સ)  $108.4^\circ$
૯. જ્યારે  $\text{R}_3\text{Si}(\text{OH})_3$  ના બે અણુઓનું પોલિમરાઇઝેશન કરતો \_\_\_\_\_ સિલિકોન પ્રાપ્ત થાય છે.  
(અ) કોસ લિંક (બ) સીધી સાંકળ (ક) ચકીય (સ) યોગશીલ
૧૦. પોલિમરની રચનામાં કયા તત્ત્વનો ઉપયોગ થતો નથી ?  
(અ)  $\text{B}$  (બ)  $\text{Si}$  (ક)  $\text{Ge}$  (સ)  $\text{S}$

પ્રક્રિયા - ૨

નીચેના પ્રક્રિયા દ્રોકમાં જવાબ આપો... (ગમે તે દસ)

૨૦

૧. બ્રોન્સ્ટેડ-લોરી એસિડ અને બેઈઝને યોગ્ય ઉદાહરણ સાથે સમજાવો.
૨. એમોનિયા પ્રોટોન સ્ટીકારક છે સમજાવો.

3. પ્રાવક તરીકે  $\text{NH}_3$  ના ગેરફાયદાઓની ચર્ચા કરો.
  4.  $\text{CaC}_2$  ના ઉપયોગો લખો.
  5. સહસંયોજક કાર્બાઇડના ઉપયોગની ચર્ચા કરો.
  6. ધોવાનો સોડા ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) થી તમે પાણીની બંને પ્રકારના કઠિનતાને કેવી રીતે દૂર કરશો?
  7. સિરામિક ઉદ્યોગમાં જ્લેઝની અગત્યતા વિશે ચર્ચા કરો
  8. જ્લાસના ગમે તે છ પ્રકાર લખો.
  9. કાચના ભૌતિક ગુણધર્મો જણાવો.
  10. સિલિકોન રબ્બર સમજાવો.
  11. બોરેઝિનની જળ વિભાજન પ્રક્રિયા લખો
  12. અકાર્બનિક રબર પર નોંધ લખો.
- પ્રશ્ન- 3 (અ) આહેનિયસનો એસિડ બેઇઝ સિધ્યાંત સમજાવો. 04  
(બ) પ્રાવકોને વિવિધ રીતે વર્ગીકૃત કરો. 04

અથવા

- (અ) લેવિસ એસિડનાં વર્ગીકરણની ચર્ચા કરો. 04  
(બ)  $\text{SO}_2$  નું પ્રાવક તરીકેનું કાર્ય ચર્ચો. 04

પ્રશ્ન- 4 એલ્યુમિનિયમ કાર્બાઇડ અને સિલિકોન કાર્બાઇડની બનાવટ, ગુણધર્મો અને બંધારણ અને 10 ઉપયોગો જણાવો

અથવા

આરે પાણી એટલે શું ? ભારે પાણીની બનાવટ, ગુણધર્મો અને ઉપયોગ વર્ણાવો. 10

પ્રશ્ન- 5 (અ) નોંધ લખો: (1) સલામતી જ્લાસ અને (2) ઓપ્ટિકલ જ્લાસ  
(બ) સિરામિકનું જુદી જુદી રીતે વર્ગીકરણ કરો. 04

અથવા

- (અ) રેક્પેરેટીવ પોટ ફર્નેશ સાવિસ્તાર સમજાવો. 04  
(બ) પોસેલિન અને ચાઇના શું છે ? પોસેલિન અને ચાઇના માટે કાચા-માલની ચર્ચા કરો 04

પ્રશ્ન- 6 (અ) સિલિકોનના ગુણધર્મો અને ઉપયોગો લખો 04  
(બ) પોલિઝેસ્ફેનાઈટ્રિલિક કલોરાઇડ ( $\text{NPCl}_2$ )<sub>3</sub> અણુની બનાવટની ચર્ચા કરો. 04

અથવા

- (અ) ડાય આલ્કીલ-ડાયહાઇડ્રોક્સી-સિલેન માટે પોલિમરાઇઝેશન પ્રક્રિયા લખો. 04  
(બ) અકાર્બનિક પોલિમરનું પ્રક્રિયાઓને આધારે વર્ગીકરણ કરો. 04