



**HOLIDAY HOME WORK**  
**CLASS- XI Maths (2020-21)**

**Let's Pen The Pandemic: Covid-19**

**"A dream doesn't become reality through magic. It takes determination and hard work."**

**General instructions:**

- Revise the lessons done in all subjects.
- Complete the given Activity work on A4 size sheets, subject wise and keep it in a folder. Remember to write your name and class.

**Hindi Core**

1. प्रेमचंद और मीर का जीवन परिचय चार्ट पेपर पर लिखे?
2. नमक का दरोगा और मिया नसरुद्दीन पाठ का सारांश लिखे।
3. निबंध लिखे।
  - a. मेरा प्रिय कवि
  - b. भारत गांवों का देश
  - c. मेरी अविस्मरणीय यात्रा
  - d. बाल मजदूरी एक अभिशाप
4. प्रश्न: अपने क्षेत्र में पेड़-पौधों के अनियंत्रित कटाव को रोकने के लिए अपने जिलाधिकारी को एक प्रार्थना-पत्र लिखिए।
5. प्रश्न: अपने मोहल्ले में वर्षा के कारण उत्पन्न हुई जल-भराव की समस्या की ओर ध्यान आकृष्ट कराने के लिए नगरपालिका के स्वास्थ्य अधिकारी को पत्र लिखिए।

**Maths**

1. To make Activity 2 & 3.

**Chemistry**

Answer the following Questions:

Ques.01- State the number of significant figures in each of the following numbers

- i- 3:56      ii- 35.6      iii- 0.356      iv- 0.0356

Ques.02- Find the number of significant figures in the following constants:

- i-  $6.626 \times 10^{-34}$  js (Planck's constant)
- ii-  $6.02 \times 10^{23}$  (Avogadro's number)
- iii-  $1.097 \times 10^5 \text{cm}^{-1}$  (Rydberg's constant)
- iv-  $5.29 \times 10^{-9} \text{cm}$  (First Bohr's radius in H)

Ques.03- Explain the following terms:

- |                     |                  |
|---------------------|------------------|
| i- Area             | ii- Volume       |
| iii- Velocity       | iv- Acceleration |
| v- Force            | vi- density      |
| vii- Energy         | viii- Pressure   |
| ix- Molality        | x- Molarity      |
| xi- Molecular Mass  | xii- Atomic mass |
| xiii- Atomic number | xiv- Molar mass  |
| xv- Normality       |                  |

Ques.04- Balance the following equation:

- i-  $\text{KClO}_3 \longrightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- ii-  $\text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- iii-  $\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- iv-  $\text{H}_3\text{PO}_3 \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{PH}_3$
- v-  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2$

Ques.05- Write the importance of Chemistry.

Ques.06- Explain Why

- i- The three electrons present in 2p sub shell of nitrogen remain unpaired.
- ii- In potassium, the 19<sup>th</sup> electron enters into 4s subshell instead of 3d subshell.
- iii- Chromium has configuration  $3d^5, 4s^1$  instead of  $3d^4 4s^2$
- iv- The electronic configuration of Zinc. Can be represented as  $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2$

**NOTE: FOR ANY QUERY CONSULT YOUR SUBJECT TEACHER'S**

\*\*\*\*\*