

ATP Unit test Paper - II
Science - IX
Chapter - 2

Timing: 1 Hour

Set-II

Maximum Marks: 20

One mark questions:

Q1. Give an example of alloy.

मिश्र धातु का एक उदाहरण दीजिए ।

Q2. What type of mixtures are separated by the technique of crystallisation?

क्रिस्टलीकरण विधि द्वारा किस प्रकार के मिश्रण के कणों को पृथक् किया जाता है ?

Q3. Name a substance which shows the Tyndall effects.

एक पदार्थ का नाम लिखिए जो टिंडल प्रभाव दिखाता है ।

Q4. What is tincture Iodine?

टिंक्चर आयोडीन क्या है ?

Q5. What is solvent in air?

वायु में विलायक क्या है ?

Two mark questions:

Q6. What is metalloids? give two examples of metalloids.

उपधातु क्या है ? दो उपधातुओं का उदाहरण दीजिए

Q7. What is solubility? Give two examples of soluble substances.

घुलनशीलता क्या है ? दो घुलनशील पदार्थों का नाम दीजिए ।

Three mark questions:

Q8. A solution contains 50 g of common salt in 350 g of water. Calculate the concentration in terms of mass by mass percentage of the solution.

एक विलयन के 350 g विलायक जल में 50 g साधारण नमक विलेय है । विलयन की सांद्रता का परिकलन करें ।

Four mark questions:

Q9. Give reasons:

- (i) The particles of a suspension can be seen by the naked eye.
- (ii) Lemon water is a homogeneous mixture.
- (iii) Common salt is a compound.

कारण दीजिए ।

- (i) निलंबन के कणों को नंगी आँखों से देखा जा सकता है ।
- (ii) निम्बू पानी एक समांगी मिश्रण है ।
- (iii) साधारण नमक एक यौगिक है ।

Q10. Give the answers of followings.

- (i) Write the two applications of chromatography.
- (ii) Write two differences between physical changes and chemical changes.

निम्न प्रश्नों का उत्तर दीजिए ।

- (i) क्रोमैटोग्राफी के दो अनुप्रयोग लिखिए ।
- (ii) भौतिक परिवर्तन और रासायनिक परिवर्तन में दो अंतर लिखिए ।