

Topic : Metals ಲೋಹಗಳು

Q.1. Which of the following properties is generally not shown by metals?

ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಲೋಹಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ತೋರಿಸುವುದಿಲ್ಲ?

- | | |
|---|--------------------------------------|
| (a) Electrical conduction
ವಿದ್ಯುತ್ ವಹನ | (b) Sonorous nature
ಸೊನರಸ್ ಸ್ವಭಾವ |
| (c) Dullness
ನಿಸ್ತೇಜತೆ | (d) Ductility.
ಡಕ್ಟಿಲಿಟಿ. |

Q.2. The ability of metals to be drawn into thin sheets is known as

ಲೋಹಗಳನ್ನು ತೆಳುವಾದ ಹಾಳೆಗಳಾಗಿ ಎಳೆಯುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೀಗೆ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

- | | |
|--------------------------------|------------------------------|
| (a) Ductility.
ಡಕ್ಟಿಲಿಟಿ. | (b) malleability
ಮೃದುತ್ವ |
| (c) sonorosity
ಧ್ವನಿಪೂರ್ಣತೆ | (d) conductivity.
ವಾಹಕತೆ. |

Q.3. Aluminium is used for making cooking utensils. Which of the following properties of the metal are responsible for the same?

ಅಡುಗೆ ಪಾತ್ರೆಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಲೋಹದ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿವೆ?

- (1) Good thermal conductivity- ಉತ್ತಮ ಉಷ್ಣ ವಾಹಕತೆ
(ii) Good electrical conductivity - ಉತ್ತಮ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆ
(iii) Ductility- ಡಕ್ಟಿಲಿಟಿ.
(iv) High melting point - ಹೆಚ್ಚಿನ ಕರಗುವ ಬಿಂದು

- | | |
|--------------------|-------------------|
| (a) (i) and (ii) | (b) (i) and (iii) |
| (c) (ii) and (iii) | (d) (1) and (iv) |

Q.4. Which one of the following metals does not react with cold as well as hot water?

ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಲೋಹವು ತಣ್ಣೀರು ಮತ್ತು ಬಿಸಿನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ?

- | | |
|----------------------|----------------------|
| (a) K
ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ | (b) Ca
ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ |
|----------------------|----------------------|

(c) Mg

ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್

(d) Fe.

ಕಬ್ಬಿಣ

Q.5. Which of the following oxide(s) of iron would be obtained on prolonged reaction of iron with steam?

ಕಬ್ಬಿಣ ಮತ್ತು ಉಗಿಯ ದೀರ್ಘಾವಧಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸೈಡ್(ಗಳು) ದೊರೆಯುತ್ತವೆ?

(a) FeO

(b) Fe₂O₃

(c) Fe₃O₄

(d) Fe₂O₃ and Fe₃O₄

Q.6. What happens when magnesium is treated with water?

ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ?

(i) It does not react with water - ಇದು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ.

(ii) It reacts violently with water - ಇದು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಗಾಢವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ.

(iii) It reacts less violently with water - ಇದು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಕಡಿಮೆ ಗಾಢವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ.

(iv) Bubbles of hydrogen gas formed stick to the surface of the metal

ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲದ ಗುಳ್ಳೆಗಳು ರೂಪುಗೊಂಡು ಅಂಟಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ.

(a) (i) and (iv)

(b) (ii) and (iii)

(c) (1) and (ii)

(d) (iii) and (iv)

Q.7. Generally metals react with acids to give salt and hydrogen gas. Which of the following acids does not give hydrogen gas on reacting with metals (except Mn and Mg)?

ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲೋಹಗಳು ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಆಮ್ಲವು ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ (ಒಟಿ ಮತ್ತು ಒಂ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ)?

(a) H₂SO₄

(b) HCl

(c) HNO₃

(d) All of these.

Q.8. Composition of aqua-regia by volume is:

ಅಕ್ವಾ-ರೆಜಿಯಾದ ಸಂಯೋಜನೆಯು ಪರಿಮಾಣದ ಪ್ರಕಾರ

(a) Dil HCl (3): Conc HNO₃ (1)

- (b) Conc HCl (3): Dil HNO₃ (1)
(c) Conc HCl (3): Conc HNO₃ (1)
(d) Dil HCl (3): Dil HNO₃ (1)

Q.9. Which of the following are not ionic compounds?

ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲ?

- (i) CaCl₂ (ii) HCl
(iii) CCl₄ (iv) NaCl

- (a) (i) and (ii)
(b) (ii) and (iii)
(c) (iii) and (iv)
(d) (i) and (iii)

Q.10. Which one of the following properties is not generally exhibited by ionic compounds ?

ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಪ್ರದರ್ಶಿಸುವುದಿಲ್ಲ?

- (a) Solubility in water - ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆ
(b) Electrical conductivity in solid state - ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆ
(c) High melting and boiling points - ಹೆಚ್ಚಿನ ಕರಗುವ ಮತ್ತು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳು
(d) Electrical conductivity in molten state. - ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆ.

Q.11. Which of the following metals exist in their native state in nature ?

ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಲೋಹಗಳು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ ಸ್ಥಳೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿವೆ?

- (1) Cu (ii) Au
(iii) Zn (iv) Ag

- (a) (1) and (ii) (b) (ii) and (iii)
(c) (ii) and (iv) (d) (iii) and (iv)

Q.12. Metals are refined by using different methods. Which of the following metals are refined by electrolytic refining?



spardhaguru2022



Spardhaguru Current affairs



Spardhaguru1



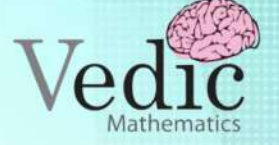
SpardhaGuru



Spardha.guru



www.spardha.guru



ಮೆರಲ್‌ಗಳನ್ನು ವಿವಿಧ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಲೋಹಗಳನ್ನು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಘಟನ ಸಂಸ್ಕರಣೆಯಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ?

(i) Ag

(ii) Cu

(iii) Na

(iv) Mg

(a) (i) and (ii)

(b) (i) and (iii)

(c) (ii) and (iii)

(d) (iii) and (iv)

Q.13. Silver articles become black on prolonged exposure to air. This is due to the formation of

ಬೆಳ್ಳಿ ವಸ್ತುಗಳು ಗಾಳಿಗೆ ದೀರ್ಘಕಾಲ ಒಡ್ಡಿಕೊಂಡಾಗ ಕಪ್ಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತವೆ. ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣ

(a) AgCN

(b) Ag₂O

(c) Ag₂S

(d) Ag₂S and AgCN

Q.14. Galvanisation is a method of protecting iron from rusting by coating with a thin layer of

ಗ್ಯಾಲ್ವನೈಸೇಶನ್ ಎಂದರೆ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯದಂತೆ ರಕ್ಷಿಸುವ ಒಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದ್ದು, ಅದರ ಮೇಲೆ ತೆಳುವಾದ ಪದರವನ್ನು ಯಾವುದರ ಮೂಲಕ ಲೇಪಿಸಲಾಗುವುದು ...

(a) Chromium

(b) Copper

(c) Zinc

(d) Tin

Q.15. Stainless steel is a very useful material for our life. In stainless steel, iron is mixed with
ಸ್ಟೇನ್‌ಲೆಸ್ ಸ್ಟೀಲ್ ನಮ್ಮ ಜೀವನಕ್ಕೆ ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ. ಸ್ಟೇನ್‌ಲೆಸ್ ಸ್ಟೀಲ್‌ನಲ್ಲಿ, ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಬೆರೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ

(a) Ni and Cr

(b) Cu and Cr

(c) Ni and Cu

(d) Cu and Au.

Q.16. If copper is kept open in air, it slowly loses its shining brown surface and gains a green coating. It is due to the formation of:





spardhaguru2022



Spardhaguru Current affairs



Spardhaguru1



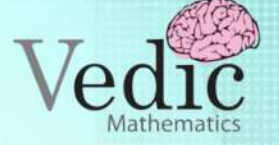
SpardhaGuru



Spardha.guru



www.spardha.guru



ತಾಮ್ರವನ್ನು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ತೆರೆದಿಟ್ಟರೆ, ಅದು ನಿಧಾನವಾಗಿ ತನ್ನ ಹೊಳೆಯುವ ಕಂದು ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡು ಹಸಿರು ಲೇಪನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ. ಇದು ಈ ಕೆಳಗಿನ ಕಾರಣಗಳಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ

- (a) CuSO_4 (b) $\text{CuCO}_3\text{Cu(OH)}_2$
(c) $\text{Cu (NO}_3)_2$ (d) CuO .

Q.17. Generally, metals are solid in nature. Which one of the following metals is found in liquid state at room temperature ?

ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲೋಹಗಳು ಘನರೂಪದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ. ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿ ದ್ರವ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಲೋಹ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ?

- (a) Na (b) Fe
(c) Al (d) Hg

Q.18. Which of the following metals are obtained by electrolysis of their chlorides in molten state ?

ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯಿಂದ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಲೋಹಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ?

- (i) Na (ii) Ca
(iii) Fe (iv) Cu
(a) (1) and (iv) (b) (iii) and (iv)
(c) (i) and (iii) (d) (1) and (ii)

Q.19. Generally non-metals are not lustrous. Which of the following non-metals is lustrous ?

ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲೋಹವಲ್ಲದವುಗಳು ಹೊಳಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಹೊಳಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ?

- (a) Sulphur (b) Phosphorus
ಗಂಧಕ ರಂಜಕ
(c) Nitrogen (d) Iodine.
ಸಾರಜನಕ ಅಯೋಡಿನ್.



Q.20. Which one of the following four metals would be displaced from the solution of its salts by other three metals ?

ಈ ಕೆಳಗಿನ ನಾಲ್ಕು ಲೋಹಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವ ಲೋಹವು ಅದರ ಲವಣಗಳ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಇತರ ಮೂರು ಲೋಹಗಳಿಂದ ಸ್ಥಾನಪಲ್ಲಟಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ?

(a) Mg

ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್

(b) Cu

ತಾಮ್ರ

(c) Zn

ಸತು

(d) Fe

ಕಬ್ಬಿಣ

Q.21. 5ml each of concentrated HCl, HNO₃, and a mixture of concentrated HCl (15 ml.) and concentrated HNO₃, (5 ml) were taken in test tubes labelled as A, B and C. A small piece of metal was put in each test tube. No change occurred in test tubes A and B but the metal got dissolved in test tube C. the metal could be

A ಮತ್ತು B ಎಂದು ಲೇಬಲ್ ಮಾಡಲಾದ ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೊಳವೆಗಳಲ್ಲಿ 5 ಮಿಲಿ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ HCl, HNO₃, ಮತ್ತು 15 ಮಿಲಿ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ HCl ಮತ್ತು 5 ಮಿಲಿ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ HNO₃ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಯಿತು. ಪ್ರತಿ ಪರೀಕ್ಷಾ ರೂಬ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸಣ್ಣ ಲೋಹದ ತುಂಡನ್ನು ಹಾಕಲಾಯಿತು. A ಮತ್ತು B ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೊಳವೆಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಬದಲಾವಣೆ ಕಂಡುಬಂದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಲೋಹವು ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೊಳವೆ C ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿತು. ಕರಗಿದ ಲೋಹವು ಯಾವುದು

(a) Al

ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ

(b) Au

ಬಂಗಾರ

(c) Cu

ತಾಮ್ರ

(d) Ag

ಬೆಳ್ಳಿ

Q:22. An alloy is:

ಮಿಶ್ರಲೋಹವೆಂದರೇ

(a) an element

ಒಂದು ಅಂಶ

(b) a compound

ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತ

(c) a homogeneous mixture

ಒಂದು ಏಕರೂಪದ ಮಿಶ್ರಣ

(d) a heterogeneous mixture

ಒಂದು ವೈವಿಧ್ಯಮಯ ಮಿಶ್ರಣ



spardhaguru2022



Spardhaguru Current affairs



Spardhaguru1



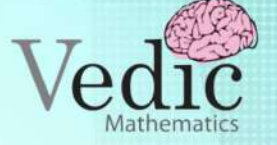
SpardhaGuru



Spardha.guru



www.spardha.guru



Q.23. An electrolytic cell consists of

ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನದ ಕೋಶವು ಇವುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ

(a) positively charged cathode

ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ಗಳು

(b) negatively charged anode

ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಆನೋಡ್‌ಗಳು (4) Has

(c) positively charged anode

ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಆನೋಡ್‌ಗಳು

(d) negatively charged cathode

ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ಗಳು

(a)(i) and (ii)

(b) (iii) and (iv)

(c)(i) and (iii)

(d) (ii) and (iv)

ಸ್ಪರ್ಧಾಗುರು
Spardhaguru India Private Limited

