

క్లార మృత్తిక లోహాలు

1. గ్రూపు II A మూలకాలను ----- అంటారు.
2. బెరిల్ $[Be_3Al_2(SiO_3)_6]$ ----- యొక్క ధాతువు
3. Mg యొక్క సల్ఫేట్ రూపంలోని ధాతువు -----
4. బైరేట్లు $[BaSO_4]$ ----- యొక్క ధాతువు
5. ఎప్పం లవణములోని నీటి అణువుల సంఖ్య -----
6. డోలమైట్ లోనున్న లోహాలు -----
7. Be నుండి Ra వరకు పరమాణు సైజు -----
8. Be నుండి Ra వరకు ఋణవిద్యుదాత్మకత -----
10. క్లార మృత్తిక లోహాలు నీటితో చర్యనొంది ----- ను విడుదల చేయును.
11. నీటితో చర్యనొందని క్లారమృత్తిక లోహం -----
12. గ్రూపు II A మూలకాలు ఆక్సిజన్ లో మండి ----- లను ఏర్పరుస్తాయి.
13. బెరిలియం ఆక్సిజన్ తో ----- కన్న తక్కువ ఉష్ణోగ్రత వద్ద చర్యనొందును.
14. క్లారమృత్తిక లోహ ఆక్సైడులు ----- స్వభావాన్ని కలిగి యుంటాయి.
15. ----- ను ఆక్సిజన్ లో మండించినపుడు ఆక్సైడుతో పాటా పెరాక్సైడుల నిచ్చును.
16. గ్రూపు II A మూలకాలు (బెరిలియం తప్ప) H_2 తో చర్య పొంది ----- లను ఏర్పరచును.
17. $BeCl_2$ నుండి BeH_2 ను తయారు చేయుటకు పయోగించు కారకము -----
18. క్లారమృత్తిక లోహాలన్నియు క్లోరిన్ తో చర్యనొంది ----- లను ఏర్పరుస్తాయి.
19. $BeCl_2$ ----- పదార్థము
20. గాలిలో తేమను శోషణం చేసుకొని పొగలనిచ్చు లోహ క్లోరైడ్ -----
21. బెరిలియం తప్ప మిగిలిన క్లారమృత్తిక లోహ క్లోరైడ్లు ----- ధర్మాన్ని ప్రదర్శిస్తాయి.
22. క్లారమృత్తిక లోహాలను ----- ద్వారా తయారు చేస్తారు.
23. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహణ చేయునపుడు ----- మరియు --- కలుపుతారు.
24. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహణ చేయునపుడు KCl మరియు NaCl కలుపుట వల్ల ----- తగ్గుతుంది, మరియు ----- పెరుగుతుంది.
25. $MgCl_2$ విద్యుద్విశ్లేషణంలో కాథోడు -- -----
26. $MgCl_2$ విద్యుద్విశ్లేషణంలో ఆనోడు -----
27. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహణ చేయునపుడు వెలువడు వాయువు -----
28. Mg ను $MgCl_2$ నుండి సంగ్రహించునపుడు Mg పైనుండి ----- వాయువును పంపుట ద్వారా ఆక్సీకరణాన్ని నివారిస్తారు.
29. గ్రూపు II A మూలకాలు అధిక చర్యాశీలత కలిగియుండుటచేత ----- స్థితిలో లభించవు.
30. బాణసంచా తయారీలో ఉపయోగించు క్లారమృత్తిక లోహం -----
31. క్లారమృత్తిక లోహాల -----, ----- స్థానాలు నిర్దిష్ట క్రమాన్ని పాటించవు.

జత వరుచుము

- | | | | | |
|----|-------------|-----|----|--------------------------------|
| 1. | బెరిల్ | () | A) | $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ |
| 2. | డోలమైట్ | () | B) | $Be_3Al_2(SiO_3)_6$ |
| 3. | కార్నలైట్ | () | C) | $BaSO_4$ |
| 4. | బైరైట్ | () | D) | $MgCO_3$ |
| 5. | మాగ్నసైట్ | () | E) | $CaCO_3 \cdot MgCO_3$ |
| 6. | ఎప్పం లవణము | () | F) | $MgCl_2 \cdot KCl \cdot 6H_2O$ |

-
- | | | | | |
|-----|--------------|-----|----|-------------|
| 7. | బెరిలియం | () | A) | $[Ne] 3s^2$ |
| 8. | మెగ్నీషియం | () | B) | $[Ar] 4s^2$ |
| 9. | కాల్షియం | () | C) | $[He] 2s^2$ |
| 10. | స్ట్రాన్షియం | () | D) | $[Rn] 7s^2$ |
| 11. | బేరియం | () | E) | $[Kr] 5s^2$ |
| 12. | రేడియం | () | F) | $[Xe] 6s^2$ |

జవాబులు

- 1) క్షామృత్తిక లోహాలు 2) బెరిలియం 3) ఎప్పం లవణము ($MgSO_4 \cdot 7H_2O$) 4) బేరియం 5) 7
 6) Mg, Ca 7) పెరుగును 8) తగ్గును 9) తగ్గును 10) హైడ్రోజన్ 11) బెరిలియం 12) ఆక్సైడ్
 13) $600^\circ C$ 14) క్షార 15) Ba 16) హైడ్రైడ్ 17) లిథియం అల్యూమినియం హైడ్రైడ్ ($LiAlH_4$)
 18) లోహ క్లోరైడ్ 19) సమయోజనీయ 20) $BeCl_2$ 21) అయానిక 22) విద్యుద్విశ్లేషణ
 23) KCl, మరియు NaCl 24) ద్రవీభవన స్థానం, వాహకత 25) ఇనుప తొట్టె 26) గ్రాఫైట్ కడ్డీ
 27) క్లోరిన్ 28) కోల్ వాయువు 29) మూలక 30) Mg 31) ద్రవీభవన, బాష్పీభవన

జతవరుచుట

- | | | | | | | | | | | | |
|----|---|----|---|----|---|-----|---|-----|---|-----|---|
| 1) | B | 2) | E | 3) | F | 4) | C | 5) | D | 6) | A |
| 7) | C | 8) | A | 9) | B | 10) | E | 11) | F | 12) | D |