## 4. క్షార 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. బెరైట్‌లు$[BaSo_4]$ ---------- యొక్క ధాతువు
5. ఎప్సం లవణములోని నీటి అణువుల సంఖ్య ----------
6. డోలమైట్ లోనున్న లోహాలు ----------
7. Be నుండి Ra వరకు పరమాణు సైజు ----------
8. Be నుండి Ra వరకు ఋణవిద్యుదాత్మకత ----------
10. క్షార మృత్తిక లోహాలు నీటితో చర్యనొంది ---------- ను విడుదల చేయును.
11. నీటితో చర్యనొందని క్షారమృత్తిక లోహం ----------
12. గ్రూపు II Aమూలకాలు ఆక్సీజన్‌లో మండి ---------- లను ఏర్పరుస్తాయి.
13. బెరిలియం ఆక్సిజన్‌తో ---------- కన్న తక్కువ ఉష్ణోగ్రత వద్ద చర్యనొందును.
14. క్షారమృత్తిక లోహ ఆక్సైడులు ---------- స్వభావాన్ని కలిగి యుంటాయి.
15. ---------- ను ఆక్సిజన్ లో మండించినపుడు ఆక్సైడుతో పాటా పెరాక్సైడుల నిచ్చును.
16. గ్రూపు II Aమూలకాలు (బెరిలియం తప్ప) $H_2$ తో చర్య పొంది --------- లను ఏర్పరచును.
17. $BecL_2$ నుండి $BeH_2$ ను తయారు చేయుటకుపయోగించు కారకము ----------
18. క్షారమృత్తిక లోహాలన్నియు క్లోరిన్‌తో చర్యనొంది ---------- లను ఏర్పరుస్తాయి.
19. $Becl_2$---------- పదార్ధము
20. గాలిలో తేమను శోషణం చేసుకొని పొగలనిచ్చు లోహ క్లోరైడ్ ----------
21. బెరిలియం తప్ప మిగిలిన క్షారమృత్తిక లోహ క్లోరైడ్‌లు ---------- ధర్మాన్ని ప్రదర్శిస్తాయి.
22. క్షారమృత్తిక 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 క్షారమృత్తిక లోహం ---------
31. క్షారమృత్తిక లోహాల ---------, ------ స్థానాలు నిర్ధిష్ట క్రమాన్ని పాటించవు.

**జత పరుచుము**

| | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| 1. | బెరిల్ | ( ) | A) | $MgSo_4\ 7H_2O$ |
| 2. | డోలమైట్ | ( ) | B) | $Be_3Al_2(Sio_3)_6$ |
| 3. | కార్నలైట్ | ( ) | C) | $BaSo_4$ |
| 4. | బెరైట్ | ( ) | D) | $MgCo_3$ |
| 5. | మాగ్నసైట్ | ( ) | E) | $CaCo_3MgCo_3$ |
| 6. | ఎప్సం లవణము | ( ) | F) | $MgCl_2\,Kcl\,6H_2O$ |

---

| | | | | |
|---|---|---|---|---|
| 7. | బెరిలియం | ( ) | A) | $[Ne]\ 3s^2$ |
| 8. | మెగ్నిషియం | ( ) | 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) ఎప్సం లవణము ($MgSo_4\ 7H_2O$) 4) బేరియం 5) 7 6) Mg, Ca 7) పెరుగును 8) తగ్గును 9) తగ్గును 10) హైడ్రోజన్ 11) బెరిలియం 12) ఆక్సైడ్ 13) $600^0C$ 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

**జతపరచుట**

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