I. ఖాళీలను పూరింపుము.

1. మూలకాలను మొట్టమొదట వర్గీకరించిన శాస్త్రవేత్త ....
2. Li, Na, K అనునవి .... కు ఉదాహరణ.
3. మెండలీన్ ఆవర్తన పట్టికలో .... గ్రూపులు కలవు.
4. మెండలీన్ ప్రకారం మూలకాల భౌతిక రసాయన ధర్మాలు వాటి .... ఆవర్తన ప్రమేయాలు.
5. మెండలీన్ ప్రతిపాదించిన ఎకా-బోరాన్ తర్వాత .... గా పిలువబడింది.
6. నవీన ఆవర్తన పట్టిక మూలకాల .... ఆధారంగా నిర్మించబడింది.
7. నవీన ఆవర్తన పట్టికలోను ప్రతిపాదించిన శాస్త్రవేత్త ....
8. నవీన ఆవర్తన పట్టికలో అసంపూర్తిగా గల పీరియడ్ ....
9. నవీన ఆవర్తన పట్టికలో .... గ్రూపులు కలవు.
10. నవీన ఆవర్తన పట్టికలో .... పీరియడ్లు కలవు.
11. ఒక మూలకము యొక్క ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము $1s^2 2s^2 zp^6 3s^2$ అయిన అది .... పీరియడ్‌కు చెందును.
12. ఒక మూలకం యొక్క ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము $1s^2 2s^2 sp^4$ అయిన .... అది బ్లాక్‌కు చెందును.
13. జఢవాయువుల సంయోజకత ....
14. ఒకే గ్రూపులోని మూలకాల .... సమానంగా ఉండును.
15. ఒక గ్రూపులో పై నుండి క్రిందికిపోయిన కొలది లోహ స్వభావం ....
16. A యొక్క పరమాణు పరిమాణం B కన్నా తక్కువ అయిన 'A' యొక్క అయనీకరణ శక్మము B కన్నా ....
17. పరివర్తన మూలకాలని .... బ్లాక్ మూలకాలను అందురు.
18. f-బ్లాక్ మూలకాలను .... అందురు.
19. Na, Na^+ లలో తక్కువ పరమాణు పరిమాణం కలది ....
20. పరమాణు సంఖ్య 58 నుండి 71 వరకు గల మూలకాలను .... అందురు.
21. పరమాణు సంఖ్య 90 నుండి 103 వరకు గల మూలకాలను .... అందురు.
22. 'A' అనే మూలకము 3వ పీరియడ్‌కు, 'B' మూలకము 4వ పీరియడ్‌కు చెందిన పరమాణు పరిమాణము ఎక్కువ గల మూలకము ....
23. అత్యధిక ఋణవిద్యుదాత్మకత గల మూలకము ....
24. అతితక్కువ ఋణవిద్యుదాత్మకత గల మూలకము ....
25. స్క్రీనింగ్ ఫలితం విలువ పెరిగిన .... తగ్గును.
26. క్రోమియం ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం ....
27. కాపర్ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం ....
28. ఒక మూలకము 3వ గ్రూపునకు చెందిన దాని సంయోజకత ....
29. ఋణవిద్యుదాత్మకత కొలమానాన్ని ప్రతిపాదించిన శాస్త్రవేత్త ....
30. అష్టక విన్యాసం లేని జడవాయువు ....