

మెండలీఫ్ ఆవర్తన పట్టికకు ఆధారం?

1. మెండలీఫ్ ఆవర్తన పట్టికకు ఆధారం?

- ఎ) పరమాణు భారం బి) పరమాణు సంఖ్య
సి) న్యూట్రాన్ల సంఖ్య డి) ఏదీ కాదు

2. ఆధునిక ఆవర్తన పట్టికకు ఆధారం?

- ఎ) పరమాణు భారం బి) పరమాణు సంఖ్య
సి) రుణ విద్యుదాత్మకత డి) ఏదీ కాదు

3. ఆవర్తన పట్టిక ఏ మూలకంతో ప్రారంభమవుతుంది?

- ఎ) హైడ్రోజన్ (ఉదజని) బి) ఆమ్లజని సి) నత్రజని డి) హీలియం

4. ద్రవ రూపంలోని లోహం?

- ఎ) పాదరసం బి) అల్యూమినియం సి) సోడియం డి) కాడ్మియం

5. సాధారణంగా ఒక ఎలక్ట్రాన్ నెగెటివ్ (రుణ విద్యు దాత్మకత గల) మూలకం పరమాణువు అయాన్ అయితే?

- ఎ) ఎలక్ట్రాన్లను కోల్పోతుంది బి) ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య పెరుగుతుంది
సి) అయనీకరణం చెందుతుంది డి) పరమాణు సంఖ్య పెరుగుతుంది

6. కింది వాటిలో దేనికి ఎలక్ట్రాన్లను కోల్పోయే స్వభావం అధికం?

- ఎ) సోడియం బి) ఫ్లోరిన్ సి) హీలియం డి) క్లోరిన్

7. బుస్సెన్ బర్నర్ పై వేడి చేసే క్షార లోహాలు విలక్షణమైన రంగులనివ్వటానికి కారణం?

- ఎ) తక్కువ ద్రవీభవన స్థానం బి) తక్కువ అయనీకరణ శక్తి
సి) తక్కువ ఎలక్ట్రాన్ ఎఫినిటీ డి) మృదుత్వం

8. ఏ జంటలో రెండో మూలకం మొదటి దానికంటే పెద్దది?

- ఎ) Li, Be బి) B, C సి) N, O డి) F, Ne

9. గ్రూపులో సమానంగా ఉండే ధర్మం?

- ఎ) పరమాణు సంఖ్య బి) పరమాణు భారం
సి) బంధంలో పాల్గొనే ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య డి) ఏదీ కాదు

జవాబులు

- 1 2 3 4 5 6 7 8 9
A B A A B A B D C