

4.మూలకముల యొక్క ఆవర్తన వర్గీకరణ ❀

డాబర్ నీర్ వర్గీకరణ ప్రకారం ఒక ట్రయాడ్ లో మధ్య మూలకపు పరమాణు భారం ఇతర రెండు ము పరమాణు భారముల సరాసరికి దాదాపుగా సమానంగా ఉండును . - 2)న్యూలాండ్ అష్టక నియమము ప్రకారము " మూలకాలను వాటి పరమాణు భారాలు ఆరోహణ క్రమములో ... మొదటి మరియు ఎనిమిదవ మూలకముల ధర్మములు ఒకే విధముగా ఉంటాయి . - 3) మెండలీఫ్ ఆవర్తన నియమము " మూలకము యొక్క భౌతిక మరియు రసాయనిక ధర్మములు పరమాణువు భారముల యొక్క ఆవర్తన ధర్మములు "

4) నవీన ఆవర్తన నియమం " మూలకము యొక్క భౌతిక రసాయనిక ధర్మములు పరమాణు సంఖ్య యొక్క ఆవర్తన ధర్మములు

5) ఎలక్ట్రాన్ అఫినిటీ వాయుస్థితిలో ఉన్న ఒక పరమాణువు ఒక ఎలక్ట్రాను గ్రహించుట వలన శక్తిలో కలుగు మార్పు

6) ఋణ విద్యుదాత్మకత : బంధమేర్పడిన పరమాణువులు తన వైపుకు బంధములో ఉన్న ఎలక్ట్రానులను ఆకర్షించు స్వభావము

7) అయానిక వ్యాసార్థము : - ఇది అయాను యొక్క వ్యాసార్థము , అనగా అయాను యొక్క మధ్య భాగము నుంచి బాహ్యకక్ష్య వరకు గల దూరము

8) అయనీకరణ శక్తి : - సాధారణ స్థితిలో ఉన్న వేరు చేసిన వాయు పరమాణువు నుండి ఒక ఎలక్ట్రాను ఆ కావలసిన శక్తి