

సంకేతాలు - సాంకేతికాలు - సమీకరణాలు

- సజాతి పరమాణువులతో కూడి ఉన్న అణువులు ఉన్న పదార్థాలను **మూలకాలు** అంటారు.
- ఘనస్థితిలో ఉండు మూలకాలు **సోడియం, పొటాషియం, సల్ఫర్**
- ద్రవస్థితిలో ఉండు మూలకాలు **పాదరసం, బ్రోమిన్**
- పరమాణువులకు సంకేతాలను సూచించని శాస్త్రవేత్త **బెర్జీలియన్**
- ఇంగ్లిష్ నామంలో మొదట అక్షరం సంకేతంగా ఇచ్చిన మూలకాలు **H, O, F, N, S, C, I**
- పొటాషియం మూలకం లాటిన్ పేరు **కాలియం**
- సిల్వర్ లోహం సంకేతం **Ag**
- పాదరసం లాటిన్ పేరు **హైడ్రాల్జిరం**
- తగరం లాటిన్ పేరు **స్టానమ్**
- సీసం సంకేతం **Pb**
- నీటి అణువు భారం **18**
- పాస్ఫరస్ అణువు సాంకేతికం **P₄**
- సల్ఫర్ అణువు సాంకేతికం **S₈**
- కాపర్ సల్ఫేట్ సాంకేతికం **CuSO₄**
- తినే సోడా ఫార్ములా **NaHCO₃**
- ఉతికే సోడా ఫార్ములా **Na₂CO₃**
- అతి తక్కువ సంయోగ సామర్థ్యం గల పరమాణువు **హైడ్రోజన్**
- మెగ్నీషియం సంయోజకత **2**
- అల్యూమినియం సంయోజకత **3**
- కర్బనం సంయోజకత **4**
- నైట్రేట్ ప్రాతిపదిక సంయోజనీయత **1**
- సల్ఫేట్ ప్రాతిపదిక సంయోజనీయత **2**
- పాస్ఫేట్ ప్రాతిపదిక సంయోజనీయత **3**
- సిలికా అణుభారం **60**
- పాస్ఫరస్ పరమాణు భారం **31**
- కాపర్ పరమాణు భారం **63.5**
- క్రోమియం పరమాణు భారం **52**
- ధనాత్మక సంక్లిష్ట ప్రాతిపదికకు ఉదా : **NH₄⁺, H₃O⁺**
- ఋణాత్మక సంక్లిష్ట ప్రాతిపదికకు ఉదా: **SO₄²⁻, CO₃²⁻, PO₄³⁻**

- అణువుల ఫార్ములాలను రాయడానికి ఉపయోగించే పద్ధతి క్రిస్-క్రాస్ పద్ధతి
- రసాయన సమీకరణంలోని మూలకాల పరమాణువుల సంఖ్యను సమానం చేసే ప్రక్రియను రసాయన సమీకరణ సమతుల్యం అంటారు.
- అణుభారాన్ని గ్రాముల్లో సూచిస్తే దానిని గ్రాము అణుభారం అంటారు.
- 8 గ్రా|| CaCO_3 ను వేడిచేస్తే విడుదలయ్యే CO_2 భారం 3.52 గ్రా||
- టంగ్స్టన్ సంకేతం W
- టంగ్స్టన్ లాటిన్ పేరు వోల్ఫ్రమ్
- అణువును సంకేతాలు, నంబర్లతో సూచించే దానిని సాంకేతికం (లేదా) ఫార్ములా అంటారు.
- కాపర్ సల్ఫేట్ వ్యవహారిక నామం మైలుతుత్తం
- సున్నపురాయి రసాయన నామం కాల్షియం కార్బోనేట్
- పొడి సున్నం రసాయన నామం కాల్షియం ఆక్సైడ్
- తడి సున్నం రసాయన నామం కాల్షియం హైడ్రాక్సైడ్
- సిల్వర్ లాటిన్ పేరు అర్జెంటీనం
- ఆంటిమోని లాటిన్ పేరు స్టిబియా
- సల్ఫర్ పరమాణు సంఖ్య 16
- బెంజీన్ ఎంపిరికల్ ఫార్ములా CH
- ద్రవ్యరాశిని నశింపచేయలేం, ద్రవ్యరాశిని సృష్టించలేం అనేది ద్రవ్యనిత్యత్వ నియమం