

సోడియం క్లోరైడ్ - అయానిక బంధం

పల్లవి : సోడియం ఇస్తుండొక ఎలక్ట్రాన్ ను తీసుకో
ఓ క్లోరిన్ వేలన్నీ కక్ష్య లోన దాచుకో ||సోడియం||
ఆనయానుగ మారిపో
కేటయాన్ తో చేరిపో ||ఆనయాన్|| ||సోడియం||

చరణం: ఒక ఎలక్ట్రాను నిచ్చి సోడియం స్థిరమగును
ఒక ఎలక్ట్రాన్ను పొంది క్లోరిన్ కూడ స్థిరమగును ||ఒక ఎలక్ట్రాను||
ఎలక్ట్రాన్ ను ఇచ్చేస్తే కేటయాన్
మరి ఎలక్ట్రాన్ తీసుకుంటే ఆనయాన్
ఇచ్చేస్తే కేటయాన్ తీసుకుంటే ఆనయాన్
ధన ఋణ - అయాన్ల మధ్య - ఏర్పడును బంధము ||2||
ఇదే .. ఇదే .. అయానిక బంధము ||సోడియం||

చరణం: సోడియం యొక్క పరమాణు సంఖ్య పదకొండు
క్లోరిన్ పరమాణువుకు ఆ సంఖ్య పదిహేడు ||సోడియం||
సోడియం ఆక్సీకరణం చెందును
మరి క్లోరిన్ క్షయకరణం పొందును
సోడియం ఆక్సీకరణం చెందును క్లోరిన్ క్షయకరణం పొందును
ఎలక్ట్రాన్ బదిలీ వల్ల ఏర్పడును బంధము ||2||
ఇదే .. ఇదే .. అయానిక బంధము ||సోడియం||

రచన

వి.నాగమూర్తి

NAGA MURTHY- 9441786635
Contact at : nagamurthysir@gmail.com
Visit at : ignitephysics.weebly.com

కాన్సెప్ట్ మరియు సహకారం
P.BHANU CHANDRA MURTHY - 8121445688
SA(PS) – K.G.MUNICIPAL HIGH SCHOOL
PERALA - CHIRALA - PRAKASAM DISTRICT.