

ప్రాజెక్టు పని -2

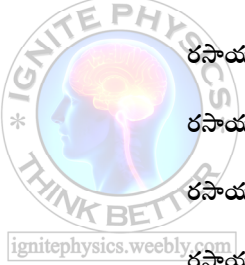
రసాయన చర్యలు మరియు సమీకరణాలు

ఈ క్రింద తెలియజేయబడిన రసాయన సమీకరణాలకు పద సమీకరణములు వ్రాయండి.

- 1) బెరీలియం క్లోరైడ్ జలద్రావణం, సిల్వర్ నైట్రేట్ జలద్రావణంతో చర్య చెంది బెరీలియం నైట్రేట్ మరియు సిల్వర్ క్లోరైడ్ లను ఏర్పరుచును.
- 2) సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ జలద్రావణం, సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లముతో చర్య చెందగా సోడియం సల్ఫేట్ జలద్రావణం మరియు నీరు ఏర్పడతాయి. ఉష్ణం వెలువడును.
- 3) అధిక ఉష్ణోగ్రతల వద్ద ప్లోరిన్ వాయువు కాల్షియం లోహముతో చర్య చెందడం వలన కాల్షియం ఫ్లోరైడ్ చూర్ణం ఏర్పడును. ఇది ఒక ఉష్ణమోచక చర్య.
- 4) సోడియం లోహము, ఐరన్ (ii) క్లోరైడ్తో చర్య చెందడం వలన ఐరన్ లోహముతో బాటుగా సోడియం క్లోరైడ్ ఏర్పడుతుంది.

ఈ క్రింద ఇవ్వబడి సమీకరణాలను పరశీలించి అవి ఏ రకమైన రసాయన చర్యలు అవుతాయో సూచించండి.

- 1) $3\text{NaBr} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3 \text{HBr}$ రసాయన చర్య రకము: _____
- 2) $3\text{Mg} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 2 \text{Fe} + 3 \text{MgO}$ రసాయన చర్య రకము: _____
- 3) $\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ రసాయన చర్య రకము: _____
- 4) $2 \text{PbSO}_4 \rightarrow 2\text{PbSO}_3 + \text{O}_2$ రసాయన చర్య రకము: _____
- 5) $2\text{NH}_3 + 3\text{I}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{I}_6 + 3\text{H}_2$ రసాయన చర్య రకము: _____
- 6) $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ రసాయన చర్య రకము: _____



ఈ క్రింద ఇవ్వబడిన రసాయన సమీకరణాలను తుల్యం చేయండి.

- 1) ___ NaNO_3 + ___ $\text{PbO} \rightarrow$ ___ $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ + ___ Na_2O
- 2) ___ $\text{AgI} +$ ___ $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3 \rightarrow$ ___ FeI_3 + ___ Ag_2CO_3
- 3) ___ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 +$ ___ $\text{O}_2 \rightarrow$ ___ CO_2 + ___ H_2O
- 4) ___ $\text{ZnSO}_4 +$ ___ $\text{Li}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ ___ ZnCO_3 + ___ Li_2SO_4
- 5) ___ $\text{V}_2\text{O}_5 +$ ___ $\text{CaS} \rightarrow$ ___ $\text{CaO} +$ ___ V_2S_5
- 6) ___ $\text{Mn}(\text{NO}_2)_2 +$ ___ $\text{BeCl}_2 \rightarrow$ ___ $\text{Be}(\text{NO}_2)_2$ + ___ MnCl_2
- 7) ___ $\text{AgBr} +$ ___ $\text{GaPO}_4 \rightarrow$ ___ Ag_3PO_4 + ___ GaBr_3
- 8) ___ $\text{H}_2\text{SO}_4 +$ ___ $\text{B}(\text{OH})_3 \rightarrow$ ___ $\text{B}_2(\text{SO}_4)_3$ + ___ H_2O
- 9) ___ $\text{S}_8 +$ ___ $\text{O}_2 \rightarrow$ ___ SO_2
- 10) ___ $\text{Fe} +$ ___ $\text{AgNO}_3 \rightarrow$ ___ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ + ___ Ag

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