

**పదవ తరగతి  
భౌతిక శాస్త్రము  
యూనిట్ ప్రణాళిక**

**అధ్యాయం : 10- రసాయన బంధం**

పీరియడ్ సంఖ్య	భావనలు / బోధనాంశములు	పాఠ్య పుస్తకము నందు పేజీలు		రిమార్కులు
		నుండి	వరకు	
1.	రసాయన బంధం అష్టక నియమం డేవి ప్రయోగం	206	208	
2.	లూయీస్ గుర్తులు	208	210	
3.	వేలన్సీ ఎలక్ట్రాన్ సిద్ధాంతం	210	212	
4.	అయానిక బంధం - వివరణ - ఉదాహరణలు సోడియం క్లోరైడ్, మెగ్నీషియం క్లోరైడ్,.....	212	216	
5.	అయానిక పదార్థంలో అయానుల అమరిక అమరికను ప్రభావితం చేయు అంశాలు	216	217	
6.	సంయోజనీయ బంధం- వివరణ - ఉదాహరణలు $H_2, O_2, N_2, CH_4, NH_3, H_2O, \dots$	217	220	
7.	బంధ దూరం - బంధ శక్తి వేలన్సీ ఎలక్ట్రాన్ సిద్ధాంతం - లోపాలు	220	221	
8.	V.S.E.P.R. సిద్ధాంతం $BeCl_2, BF_3, CH_4, NH_3, H_2O, \dots$	222	224	
9.	వేలన్సీ బంధ సిద్ధాంతం ఆర్బిటాళ్ళ అతిపాతాలు సిగ్మా బంధం - పై బంధం $H_2, HCl, Cl_2, N_2, O_2, \dots$	224	226	
10.	వేలన్సీ బంధ సిద్ధాంతం - సంకరీకరణం $BeCl_2, BF_3, NH_3, H_2O, \dots$	226	229	
11.	అయానిక సంయోజనీయ పదార్థాల ధర్మాలు	229	230	