

12.வேதியியல் 8.அயனிச்சமநிலை

பிரித்து எழுதுக

நேரயனி & எதிரயனியைத் தேர்வு செய்க

S.NO	சேர்மம்		நேரயனியை தேர்வு செய்க		எதிரயனியை தேர்வு செய்க	
1	PbCl_2	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Pb^{2+}	2Pb^{+}	Cl^{-}	2Cl^{-}
2	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Pb^{2+}	2Pb^{+}	NO_3^{-}	2NO_3^{-}
3	BaSO_4	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Ba^{2+}	2Ba^{+}	SO_4^{2-}	2SO_4^{-}
4	Ag_2CrO_4	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	2Ag^{+}	Ag^{2+}	CrO_4^{2-}	2CrO_4^{-}
5	$\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	2Ag^{+}	Ag^{2+}	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	$2\text{C}_2\text{O}_4^{-}$
6	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Ca^{2+}	2Ca^{+}	OH^{2-}	2OH^{-}
7	AgCl	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Ag^{2+}	Ag^{+}	Cl^{-}	Cl^{2-}
8	PbI_2	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Pb^{2+}	2Pb^{+}	I^{2-}	2I^{-}
9	MY	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	M^{+}	M^{3+}	Y^{2-}	Y^{-}

10	NY_3	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	N^+	N^{3+}	3Y^-	Y^{3-}
11	AgNO_3	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Ag^+	Ag^{2+}	NO_3^-	NO_3^{2-}
12	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	3Ca^{2+}	2Ca^{3+}	2PO_4^{3-}	3PO_4^{2-}
13	CaF_2	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Ca^{2+}	2Ca^+	2F^-	F^-
14	Hg_2Cl_2	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Hg_2^{2+}	2Hg^+	2Cl^-	Cl^{2-}
15	K_2CrO_4	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	K^{2+}	2K^+	2CrO_4^-	CrO_4^{2-}
16	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Al^{3+}	3Al^+	3OH^-	OH^{3-}
17	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	2Al^{3+}	3Al^{2+}	2SO_4^{3-}	3SO_4^{2-}
18	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	2Ba^+	Ba^{2+}	2OH^-	OH^{2-}
19	Ag_2SO_4	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Ag^{2+}	2Ag^+	2SO_4^-	SO_4^{2-}
20	CaSO_4	$\xleftrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$	Ca^{2+}	2Ca^+	2SO_4^-	SO_4^{2-}