إجابات مراجعة الدرس الرابع

الأملاح

السؤال الأول:

أوضح المقصود بكل ممّا يأتي:

⊙التميه.

التميه: تفاعل أيونات الملح مع الماء، وإنتاج أيونات H_3O^+ أو OH^- أو كليهما.

السؤال الثاني:

أحدد مصدر الأيونات لكلّ من الأملاح الآتية:

KNO_3 , CH_3NH_3Br , C_6H_5COONa , LiF

الملح KNO_3 : مصدر الأيون (K^+) القاعدة KOH ، ومصدر الأيون (NO_3^-) الحمض HNO_3 .

الملح CH_3NH_3Br : مصدر الأيون ($CH_3NH_3^+$) القاعدة CH_3NH_2 ، ومصدر الأيون (Br^-) الحمض HBr .

الملح C_6H_5COONa : مصدر الأيون (Na^+) القاعدة $NaOH$ ، ومصدر الأيون ($C_6H_5COO^-$) الحمض C_6H_5COOH .

الملح LiF : مصدر الأيون (Li^+) القاعدة $LiOH$ ، ومصدر الأيون (F^-) الحمض HF .

السؤال الثالث:

أحدد بين الأملاح الآتية، الملح الذي يعد ذوبانه في الماء تميهاً:

KCN , $LiBr$, C_5H_5NHI , $HCOONa$, $NaClO_4$

الأملاح التي يعد ذوبانها تميهاً: KCN , C_5H_5NHI , $HCOONa$

السؤال الرابع:

أصنف محاليل الأملاح الآتية إلى حمضية وقاعدية ومتعادلة:

KNO_2 , NH_4NO_3 , $LiCl$, $NaHCO_3$, $C_6H_5NH_3Br$

الأملاح: KNO_2 و $NaHCO_3$ أملاح قاعدية.

الأملاح: NH_4NO_3 و $C_6H_5NH_3Br$ أملاح حمضية.

الملح: $LiCl$ ملح متعادل.