

إجابات مراجعة الدرس الرابع

الأملاح

السؤال الأول:

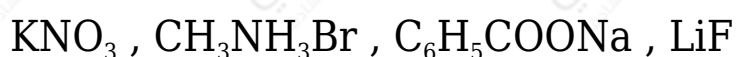
أوضح المقصود بكل ممّا يأتي:

⊙ التميّه.

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

السؤال الثاني:

أحدد مصدر الأيونات لكلّ من الأملاح الآتية:



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:



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

السؤال الرابع:

أصنف محاليل الأملاح الآتية إلى حمضية وقاعدية ومتعادلة:



الأملاح: KNO_2 و NaHCO_3 أملاح قاعدية.

الأملاح: NH_4NO_3 و $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3\text{Br}$ أملاح حمضية.

الملح: LiCl ملح متعادل.