

## إجابات مراجعة الدرس الرابع

### الأملاح

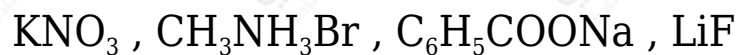
#### السؤال الأول:

أوضح المقصود بكل ممّا يأتي:  
 ⊙ التميّه.

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

#### السؤال الثاني:

أحد مصدر الأيونات لكلّ من الأملاح الآتية:



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

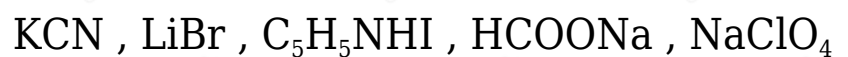
الملح  $CH_3NH_3Br$  : مصدر الأيون  $(CH_3NH_3^+)$  القاعدة  $CH_3NH_2$  ، ومصدر الأيون  $(Br^-)$  الحمض  $HBr$  .

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:

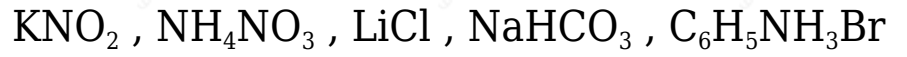
أحد بين الأملاح الآتية، الملح الذي يعد ذوبانه في الماء تميهاً:



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

### السؤال الرابع:

**أصنف** محاليل الأملاح الآتية إلى حمضية وقاعدية ومتعادلة:



الأملاح:  $\text{KNO}_2$  و  $\text{NaHCO}_3$  أملاح قاعدية.

الأملاح:  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  و  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3\text{Br}$  أملاح حمضية.

الملح:  $\text{LiCl}$  ملح متعادل.