إجابات أسئلة مراجعة الدرس الثاني

تفاعل الحموض والقواعد

السؤال الأول:

أوضّح المقصود بما يأتي: تفاعل التعادل، الأملاح الحمضية.

تفاعل التعادل: التفاعل بين محلول الحمض ومحلول القاعدة لتكوين الملح وجزيئات الماء.

الأملاح الحمضية: الأملاح الناتجة من تفاعل حمض قوي مع قاعدة ضعيفة.

السؤال الثاني:

لديك المواد () أي منها يعد مثالاً على مادة: $NaOH$, H_2SO_4 , H_3PO_4 , NH_3

أ- تستخدم في صناعة الأسمدة الفوسفاتية.

H_3PO_4

ب- تحضر بطريقة هابر.

NH_3

ج- تسمى زيت الزاج.

H_2SO_4

السؤال الثالث:

ما قيمة الرقم الهيدروجيني (7 ، أكبر من 7 ، أقل من 7) لمحاليل الأملاح الآتية:

أ- الملح الذي يغير لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء.

الرقم الهيدروجيني أكبر من 7

ب- الملح الحمضي.

الرقم الهيدروجيني أقل من 7

السؤال الرابع:

أكمل الجدول الآتي:

صيغة الملح	اسم الملح	صيغة الحمض المستخدم لإنتاج الملح
$LiCl$	كلوريد الليثيوم	HCl
$MgSO_4$	كبريتات المغنيسيوم	H_2SO_4
Na_3PO_4	فوسفات الصوديوم	H_3PO_4
KNO_3	نترات البوتاسيوم	HNO_3

السؤال الخامس:

أستنتج المؤشرات الدالة على حدوث التفاعل الكيميائي الآتي: عند تسخين هيدروكسيد النحاس الأزرق يترسب أكسيد النحاس الأسود ويتصاعد بخار الماء.

- تصاعد بخار الماء.
- تكون راسب أسود.
- تغير اللون.