أسئلة المحتوى وإجاباتها

تفاعل الحموض والقواعد

أتحقق صفحة (50):

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية:

$HBr + KOH \rightarrow KBr + H_2O$

$2HCl + CaO \rightarrow CaCl_2 + H_2O$

$2LiOH + CO_2 \rightarrow Li_2CO_3 + H_2O$

أفكر صفحة (51):

ما الحمض المستخدم في تكوين كل من الملحين:

أ- NaBr

HBr

ب- CH_3COONa

CH_3COOH

أتحقق صفحة (53):

أكمل الجدول الآتي:

الحمض	القاعدة	الملح الناتج	صنف الملح
HBr	NaOH	NaBr	متعادل
CH_3COOH	NaOH	CH_3COONa	قاعدي
HNO_3	NH_3	NH_4NO_3	حمضي

أتحقق صفحة (55):

أذكر المؤشرات التي تدل على حدوث تفاعل ما؟

- انطلاق غاز.
- تغير في اللون.
- تغير درجة الحرارة.
- تكون راسب.

أتحقق صفحة (56):

أذكر استخداماً واحداً لكل من:

أ- حمض الفسفوريك.

الأسمدة الفوسفاتية، والأعلاف الحيوانية.

ب- هيدروكسيد الصوديوم.

صناعة الصابون ومواد التنظيف، وصناعة الزجاج والورق.

ج- الأمونيا.

الأسمدة النيتروجينية، والمطاط.