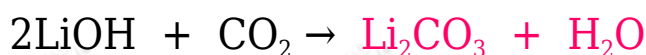
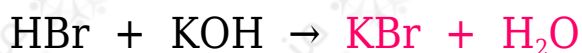


## أسئلة المحتوى وإجاباتها

### تفاعل الحموض والقواعد

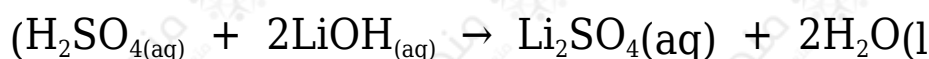
أتحقق صفحة (60):

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية:



أتحقق صفحة (64):

$\text{H}_2\text{SO}_4$  يتفاعل محلول حمض الكبريتيك مع محلول هيدروكسيد الليثيوم  $\text{LiOH}$  وفق المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:



1- أكتب المعادلة الأيونية.



2- أعدد الأيونات المتفرجة في المحلول.

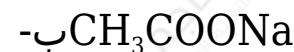
$\text{Li}^+$  ,  $\text{SO}_4^{2-}$  الأيونات المتفرجة:

3- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.



أفكر صفحة (65):

ما الحمض المستخدم في تكوين كل من الملحين:



أتحقق صفحة (67):

أكمل الجدول الآتي:

الحمض	القاعدة	الملح الناتج	صنف الملح
HBr	NaOH	NaBr	متعادل
CH <sub>3</sub> COOH	NaOH	CH <sub>3</sub> COONa	قاعدي
HNO <sub>3</sub>	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	حمضي

أتحقق صفحة (69):

أذكر المؤشرات التي تدل على حدوث تفاعل ما؟

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

أتحقق صفحة (71):

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.