

مراجعةُ الدرس

- 1- الفكرةُ الرئيسةُ: أوضِّحْ كَيْفِيَّةَ كِتَابَةِ المَعَادِلَةِ الأيُونِيَّةِ النِّهَائِيَّةِ لِتفاعِلِ التَّعَادُلِ.
- 2- أوضِّحْ المَقْصُودَ بِمَا يَأْتِي: تفاعِلُ التَّعَادُلِ، المَعَادِلَةُ الأيُونِيَّةُ.
- 3- أكتبُ المَعَادِلَةَ الأيُونِيَّةَ لِتفاعِلِ مَحْلُولِ حَمَضِ النِّيتْرِيكِ HNO_3 مَعَ مَحْلُولِ هَيْدْرُوكْسِيدِ الكَالْسِيُومِ $Ca(OH)_2$ لِإِنْتاجِ مَحْلُولِ نِتراتِ الكَالْسِيُومِ وَجُزْئِيَّاتِ المَاءِ.
- 4- أَسْتَنْجِ مَعَادِلَةَ التَّعَادُلِ مِنَ التَّفاعِلِ الآتِي:

$$H_2SO_{4(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow Na_2SO_{4(aq)} + H_2O_{(l)}$$
- 5- لَدَيْكَ المَوادُّ $(NH_3, H_3PO_4, H_2SO_4, NaOH)$ أَيُّ مَنُهَا يُعَدُّ مِثَالاً عَلَي مَادَّةٍ:
 - أ. تُسْتخدَمُ فِي صِناعَةِ الأَسْمَدَةِ الفُوسْفَاتِيَّةِ.
 - ب. تُحَضَّرُ بِطَرِيقَةِ هَابِر.
 - ج. تُسَمَّى زَيْتَ الزَّاجِ.
 - د. تَدْخُلُ فِي صِناعَةِ الصَّابُونِ.
 - هـ. تُحَضَّرُ بِطَرِيقَةِ التَّلَامِسِ.
- 6- ما قِيَمَةُ الرِّقْمِ الهَيْدْرُوجِينِيِّ (7، أَكْبَرُ مِنْ 7، أَقْلُ مِنْ 7) لِمَحالِيلِ الأَملاحِ الآتِيَّةِ:
 - أ. المَلْحُ الَّذِي يُغَيِّرُ لَوْنَ وَرَقَةِ تَباعِ الشَّمْسِ الحَمراءِ إِلى زَرْقاءِ.
 - ب. المَلْحُ الحَمْضِيُّ.
- 7- أَكْمِلِ الجَدولَ الآتِي:

صِيفَةُ المَلْحِ	اسْمُ المَلْحِ	صِيفَةُ المَلْحِ
		LiCl
		MgSO ₄
		Na ₃ PO ₄
		KNO ₃

- 8- أَسْتَنْجِ المَوْشُرَاتِ الدالَّةَ عَلَي حَدوثِ التَّفاعِلِ الكِيمِائِيِّ الآتِي: عِنْدَ تَسخِينِ هَيْدْرُوكْسِيدِ النِّحاسِ الأَزْرَقِ؛ يَتَرَسَّبُ أُكْسِيدُ النِّحاسِ الأَسْوَدُ وَيَتصاعَدُ بخارُ المَاءِ.