حـل الـتمـريـن 04

1. المراحل الثلاثة لميكانيزم ذوبان جسم أيوني في الماء :

مرحلة التفكك : ثنائية القطبية لجزيئات الماء تمكنها من تطبيق قوى كهرساكنة على أجزاء مختلفة من جزيئة المذاب،ما يؤدي إلى تفكيكها.
مرحلة التميه : بواسطة قوى كهرساكنة تجاذيبة ، تحيط جزيئات الماء بالأيونات الناتجة عن التفكك . مرحلة التشتت : تنتشر الأيونات المميهة في كل أنحاء المذيب ، فيصبح المحلول متجانسا.

2. معادلة ذوبان برومور المغنيسيوم MgBr2(s) في الماء :
$M g B r_{2}(s) \rightarrow M g_{a q}^{2+}+B r_{a q}^{-}$
3. معادلة ذوبان حمض النتريك في الماء :
$\mathrm{HNO}_{3(l)} \rightarrow \mathrm{H}_{a q}^{+}+\mathrm{NO}_{3(a q)}^{-}$
4. معادلة ذوبان يودور الهيدروجين في الماء :

$$
H I_{(g)} \quad \rightarrow \quad H_{a q}^{+}+I_{a q}^{-}
$$

