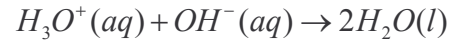


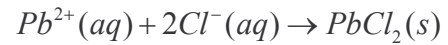
التمرين 01

1. تتفاعل أيونات الأوكسونيوم مع أيونات الهيدروكسيد فينتج الماء حسب المعادلة الكيميائية:



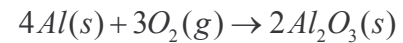
نستعمل 1.10^{-3} mol من أيونات الهيدروكسيد و $n \text{ mol}$ من أيونات الأوكسونيوم. ما قيمة n لكي يكون الخليط تناسيبيا؟

2. تتفاعل أيونات الرصاص مع أيونات اليودور لتكوين راسب أصفر هو يودور الرصاص حسب المعادلة الكيميائية:



ما هي كمية المادة الذوية لأيونات اليودور اللازمة للتفاعل الكلي لـ $2,5.10^{-5} \text{ mol}$ من أيونات الرصاص.

3. يتفاعل الألمنيوم مع ثنائي الأوكسجين فيتكون مركب الألومين (أو أوكسيد الألمنيوم) حسب المعادلة الكيميائية:



3.1. نعتبر خليطا مكونا من $3,00.10^{-2} \text{ mol}$ من الألمنيوم و $2,25.10^{-2} \text{ mol}$ من ثنائي الأوكسجين. هل هو خليط

ستوكيومترى (تناسيبى)؟

3.2. ما هي حصة المادة للأنواع الكيميائية المكونة لهذه المجموعة في الحالة النهائية؟