

كيمياء تمارين 09	التفاعل الكيميائي	الجدع المشترك
------------------	-------------------	---------------

التمرين 11

- تتوفر على حجم $V_0=10\text{mL}$ من محلول لنترات الفضة تركيزه من أيونات الفضة Ag^+ هو $C_0=5,0.10^{-2}\text{mol.l}^{-1}$ ،
نضيف إليه الحجم V من محلول لكاربونات الصوديوم تركيزه من أيونات الكربونات CO_3^{2-} هو $C=0,20\text{ mol.l}^{-1}$.
يتكون راسب يسمى كربونات الفضة.
1. علما أن هذا النوع الكيميائي غير مشحون ، ماهي صيغته ؟
 2. أكتب معادلة التفاعل المقرونة بهذا الترسيب.
 3. أنشئ الجدول الوصفي لهذا التفاعل .
 4. علما أن $V=2,0\text{mL}$ ، هل كميات المادة المستعملة بدنيا تناسبية ؟ في حالة الجواب بالنفي ، ماهو المتفاعل المحد ؟
 5. استنتج كميات مادة كل الأيونات المتواجدة في الحالة النهائية.
 6. ما القيمة التي يجب أن يكون عليها الحجم V لكي يكون الخليط البدئي تناسبيا ؟