

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

التمرين 13

أثناء القيام برائز للكشف عن أيونات Fe^{2+} ، تتفاعل هذه الأخيرة مع أيونات الهيدروكسيد OH^- ، فيترسب هيدروكسيد الحديد $Fe(OH)_2$.

1.

1.1. أكتب معادلة التفاعل.

1.2. أنشئ الجدول الوصفي للتفاعل.

2. ننجز التجربة باستعمال $5,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$ من أيونات Fe^{2+} و $8,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$ من أيونات OH^- .

2.1. حدد التقدم الأقصى وحصيلة المادة النهائية.

2.2. أحسب الكتلة المولية لهيدروكسيد الحديد واستنتج كتلة هيدروكسيد الحديد الناتجة عن التفاعل.

معطيات : $M(Fe) = 56 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$