

التمرين 13

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

1.

1.1. أكتب معادلة التفاعل.

1.2. أنشئ الجدول الوصفي للتفاعل.

2. نجز 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.

M(H)=1 g.mol⁻¹M(O)=16 g.mol⁻¹M(Fe)=56 g.mol⁻¹ : معطيات

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com