

التمرين 06

www.pc-lycee.com

تفاعل أيونات الكلورور مع أيونات الرصاص حسب المعادلة التالية :



يتفاعل $30,0 \cdot 10^{-3} \text{mol}$ من أيونات Pb^{2+} مع $40,0 \cdot 10^{-3} \text{mol}$ من أيونات Cl^{-} .

1. أنشئ جدولاً وصفاً للتفاعل.
2. ذكر بمفهوم المتفاعل المحد للتفاعل.
3. استنتج من الجدول كمية مادة أيونات Cl^{-} المتبقى في الحالة النهائية إذا افترضنا أن أيونات Pb^{2+} هي المتفاعل المحد. ناقش النتيجة المحصل عليها.
4. استنتج كمية مادة كل من المتفاعلات وكل من النواتج في الحالة النهائية .
5. أحسب كتلة كلورور الرصاص المحصل عليه.

معطيات : $M(Pb)=207 \text{gmol}^{-1}$ $M(Cl)=35,5 \text{gmol}^{-1}$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com