

## التمرين 06

[www.pc-lycee.com](http://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](http://www.pc-lycee.com)