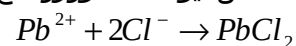


كيمياء تمارين 09	التفاعل الكيميائي	الجدع المشترك
------------------	-------------------	---------------

التمرين 06

تتفاعل أيونات الكلورور مع أيونات الرصاص حسب المعادلة التالية :



يتفاعل $30,0.10^{-3}mol$ من أيونات Pb^{2+} مع $40,0.10^{-3}mol$ من أيونات Cl^{-} .

1. أنشئ جدولا وصفيا 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.

$$M(Cl)=35,5gmol^{-1}$$

$$M(Pb)=207gmol^{-1} \quad \text{معطيات :}$$