**TUẦN 16 - HÓA 8**

**ĐỀ ÔN HỌC SINH KHÁ GIỎI**

**Bài 1:** Trong phòng thí nghiệm người ta có thể điều chế oxygen bằng cách đốt nóng Potassium chlorate:



   Hãy dùng phương trình hóa học trên nên trả lời những câu hỏi sau:

   a) Muốn điều chế được 4,958 lit khí oxygen (đkc) cần dùng bao nhiêu gam KClO3 ?

   b) Nếu có 1,5 mol KClO3 tham gia phản ứng, sẽ được bao nhiêu gam khí oxygen?

   c) Nếu có 0,1 mol KClO3 tham gia phản ứng, sẽ được bao nhiêu mol chất rắn và chất khí?

**Bài 2:** Đốt nóng 1,35g bột aluminium trong khí chlorine, người ta thu được 6,675g aluminium cloride. Em hãy cho biết:

   a) Công thức hóa học đơn giản của aluminium cloride, giải sử rằng ta chưa biết hóa trị của aluminium và chlorine.

   b) Phương trình hóa học của aluminium tác dụng với khí chlorine.

   c) Thể tích khí chlorine (đkc) đã tham gia phản ứng với aluminium.

**Bài 2:** Đốt cháy 3,25g một mẫu sulfur không tinh khiết trong không khí có oxygen dư, người ta thu được 2,479 lit khí sulfurous (đkc).

   a) Viết phương trình hóa học xảy ra.

   b) Bằng cách nào ta có thể tính được nồng độ tinh khiết của mẫu sulfur đã dùng?

   c) Căn cứ vào phương trình hóa học trên, ta có thể trả lời ngay được thể tích khí oxygen (đkc) vừa đủ để đốt cháy sulfur là bao nhiêu lít?