**ÔN TẬP HÓA 8**

**Bài 1:** Đốt lưu huỳnh tác dụng với 5,6 lít khí oxi (đktc).

1. Viết phương trình phản ứng.
2. Tính khối lượng lưu huỳnh cần dùng cho phản ứng trên.
3. Tính thể tích khí thu được sau phan ứng (đktc).

**Bài 2:** Đốt 4,48 lít khí metan (đktc) trong bình đựng khí oxi.

1. Viết phương trình phản ứng.
2. Tính thể tích khí oxi cần dùng (đktc).
3. Tính thể tích khí cacbonic thu được sau phản ứng (đktc).

**Bài 3:** Cho 8,1 gam nhôm Al tác dụng hoàn toàn với axit sunfuric H2SO4 thu được dung dịch muối nhôm sunfat Al2(SO4)3 và khí hidro H2 thoát ra.

1. Viết phương trình phản ứng.
2. Tính khối lượng muối nhôm sunfat thu được sau phản ứng.
3. Tính thể tích khí hidro thoát ra (đktc).

**Bài 4:** Đốt 0,93 gam photpho trong bình đựng khí oxi.

1. Viết phương trình phản ứng.
2. Tính thể tích khí oxi cần dùng (đktc).
3. Tính khối lượng sản phẩm thu được.