**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**BÀI TẬP HÓA 8**

**Tuần 11 (từ 15/11/2021 – 20/11/2021)**

**Tiết 21 – ĐỊNH LUẬT BẢO TOÀN KHỐI LƯỢNG**

**Bài 1:** Đốt cháy hết 12,4 gam Phosphorus (P) trong khí oxygen (O2) tạo thành 28,4 gam diphosphorus pentaoxide (P2O5). Tính khối lượng khí oxygen đã dùng.

**Bài 2:** Đốt cháy hết 9 gam magnesium (Mg) trong 6 gam khí oxygen (O2) tạo thành hợp chất magnesium oxide (MgO). Tính khối lượng magnesium oxide thu được.

**Bài 3:** Cho 5,4 gam aluminium (Al) phản ứng hết với 21,9 gam hydrochloric acid (HCl) thu được x gam muối aluminium chloride (AlCl3) và 0,6 gam khí hydrogen (H2). Tính x.

**Tiết 22 – PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC (tiết 1)**

Lập phương trình hóa học và cho biết tỉ lệ số nguyên tử, phân tử của các chất trong mỗi phản ứng sau:

1) Cu + O2 → CuO

2) Al + O2 → Al2O3

3) Fe + O2 → Fe3O4

4) P + O2 → P2O5

5) Al + H2SO4 → Al2(SO4)3 + H2

6) Fe + HCl → FeCl2 + H2

7) CuO + HCl → CuCl2 + H2O

8) Al + Cl2 → AlCl3

9) FeCl3 + NaOH → Fe(OH)3 + NaCl

10) Na + H2O → NaOH + H2