**BÀI TẬP ÔN HÓA 8 TỪ 16/3 ĐẾN 5/4**

**DẠNG 1: BÀI TẬP VỀ MOL**

Bài 1: Tính số nguyên tử có trong mỗi lượng chất sau:

1. 0,4 mol nguyên tử Fe
2. 1,25 mol nguyên tử Al
3. 2,5 mol nguyên tử Cu
4. 0,125 mol nguyên tử Hg
5. 0,25 mol nguyên tử Ag

Bài 2: Tính số phân tử có trong mỗi lượng chất sau:

1. 0,2 mol phân tử O2
2. 0,5 mol phân tử N2
3. 1,25 mol phân tử CO2
4. 2,4 mol phân tử H2O
5. 1,2 mol phân tử C6H12O6

Bài 3: Em hãy tìm số mol nguyên tử của những lượng chất sau:

1. 0,5 N nguyên tử H
2. 0,25 N nguyên tử O
3. 1,75 N nguyên tử Cl

**DẠNG 2: BÀI TẬP TÍNH THEO PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC**

Bài 1: Trong phòng thí nghiệm, để điều chế khí O2 người ta nung nóng 73,5 gam muối KClO3 ở nhiệt độ cao, thu được muối KCl và khí O2

1. Viết phương trình phản ứng hóa học điều chế khí O2
2. Tính khối lượng muối KCl
3. Tính thể tích khí O2 sinh ra (đktc)

Bài 2: Đốt cháy 13,5 gam Al trong bình chứa khí O2 thu được Al2O3

1. Viết phương trình phản ứng
2. Tính khối lượng Al2O3 thu được sau phản ứng
3. Tính thể tích khí O2 tham gia phản ứng (đktc)

Bài 3: Cho một cây đinh Fe vào dung dịch HCl, sau phản ứng thu được muối FeCl2 và 8,96 lit (đktc) khí H2

1. Viết phương trình phản ứng
2. Tính khối lượng Fe tham gia phản ứng
3. Tính khối lượng FeCl2 tạo thành sau phản ứng

Bài 4: Đốt cháy hoàn toàn 17,92 lit khí CH4 trong không khí, thu được khí CO2 và hơi H2O

1. Viết phương trình phản ứng
2. Tính khối lượng H2O tạo thành
3. Tính thể tích khí CO2 thu được sau phản ứng
4. Tính thể tích không khí cần thiết, biết rằng oxi chiếm 1/5 thể tích không khí. Các khí được đo ở đktc

**DẠNG 3: CÂN BẰNG PHƯƠNG TRÌNH PHẢN ỨNG**

1. P + O2 → P2O5
2. N2 + O2 → NO
3. NO + O2 → NO2
4. NO2 + O2 + H2O → HNO3
5. MgCl2 + KOH → Mg(OH)2 + KCl
6. CuO + Cu → Cu2O
7. Cl2 + NaOH → NaCl + NaClO + H2O
8. Cu(OH)2 + HCl → CuCl2 + H2O
9. Mg + HNO3 → Mg(NO3)2 + N2O + H2O
10. Cu(OH)2 + H2SO4 → CuSO4 + H2O
11. Zn + HNO3 → Zn(NO3)2 + N2O + H2O
12. FeO + HCl → FeCl2 + H2O
13. 2Fe + 6H2 SO4 → Fe2(SO4)3 + SO2 + H2O
14. Fe2O3 + H2SO4 → Fe2(SO4)3 + H2O
15. Cu(NO3)2 + NaOH → Cu(OH)2 + NaNO3
16. Fe(NO3)2 + AgNO3→ Fe(NO3)3 + Ag
17. 2NH3 + Cl2 → N2 + HCl
18. Na + H2SO4 → Na2SO4 + H2
19. CaO + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O
20. 2NH3 + CuO → Cu + N2 + H2O