**BÀI TẬP PHƯƠNG TRINH HÓA HỌC**

**Dạng 1: Cân bằng các phương trình hóa học**

1) Na + O2 🡪 Na2O

2) P + O2 🡪 P2O5

3) Al + O2 🡪 Al2O3

4) SO2 + O2 🡪 SO3

5) Na2O + H2O 🡪 NạOH

6) P2O5 + H2O 🡪 H3PO4

7) Al(OH)3 🡪 Al2O3 + H2O

8) Zn + HCl 🡪 ZnCl2 + H2

9) Al + HCl 🡪 AlCl3 + H2

10) MgO + HCl 🡪 MgCl2 + H2O

11) Al2O3 + HCl 🡪 AlCl3 + H2O

12)MgCl2 + KOH → Mg(OH)2 + KCl

13) Cu(OH)2 + HCl → CuCl2 + H2O

14) Cu(OH)2 + H2SO4 → CuSO4 + H2O

15) Fe2O3 + H2SO4 → Fe2(SO4)3 + H2O

16) Cu(NO3)2 + NaOH → Cu(OH)2 + NaNO3

17) Ca(OH)2 + Na2CO3 → CaCO3 + NaOH

18) Fe2O3 + H2 → Fe + H2O

19) AgNO3 + K3PO4 → Ag3PO4 + KNO3

20) SO2 + Ba(OH)2 → BaSO3 + H2O

**Dạng 2. Chọn hệ số và công thức hóa học phù hợp điền vào dấu hỏi chấm trong phương trình hóa học**

1) Al2O3 + ? → ?AlCl3 + ?H2O

2) H3PO4 + ?KOH → K3PO4 +?

3) ?NaOH + CO2 → Na2CO3 + ?

4) Mg + ?HCl → ? +?H2

5) ? H2 + O2 → ?

6) P2O5 +? → ?H3PO4

7) CaO + ?HCl → CaCl2 + H2O

8) CuSO4 + BaCl2 → BaSO4 + ?

**Dạng 3. Lập sơ đồ nguyên tử và cho biết tỉ lệ số phân tử mỗi chất sau phản ứng hóa học**

Cho sơ đồ của các phản ứng sau:

1) Na + O2 → Na2O

2) P2O5 + H2O → H3PO4

3) HgO → Hg + O2

4) Fe(OH)3 → Fe2O3 + H2O

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

**Dạng 4: Tìm chỉ số x, y . Lập phương trình hóa học và tỉ lệ của phản ứng:**

1)Al + O2 🡪 AlxOy

2) Na2SO4 + BaCl2 🡪 BaSO4 + NaxCly

3) Zn(OH)2 + H2SO4 🡪 Znx(SO4)y + H2O

4) Fe(OH)3 🡪 FexOy+ H2O

5) P2O5 + H2O 🡪 Hx(PO4)y

6) CaO + CO2 🡪 Cax(CO3)y