**HÓA 9**

**ĐỀ ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

1. Na2SO3 + HCl →
2. Na2CO3 + H2SO4 →
3. NaCl + AgNO3 →
4. BaCl2 + Na2SO4 →
5. Cu  + AgNO3 →
6. BaCl2 + H2SO4 →
7. CuSO4 + NaOH →
8. Na2CO3 + Ba(OH)2 →

**Câu 2**: Ngâm iron (Fe) trong dung dịch copper (II) sulfate CuSO4. Hiện tượng gì xảy ra?. Viết phương trình hóa học.

**Câu 3:** Có 4 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một dung dịch không màu là: HCl, NaOH, Na2SO4 và NaCl. Hãy nhận biết dung dịch đựng trong mỗi lọ bằng phương pháp hóa học. Viết các phương trình hóa học.