**TUẦN 11** HÓA 9   
 ĐỀ HỌC SINH KHÁ- GIỎI

**Câu 1**: Viết các phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra giữa các cặp chất sau đây:

1. Zinc + sulfuric acid loãng.
2. Zinc + dung dịch silver nitrate.
3. Sodium + sulfur.
4. Calcium + khí chlorine.
5. Zinc + dung dịch copper (II) sulfate.

**Câu 2:** Viết phương trình hóa học thực hiện chuyển đổi sau (ghi rõ ĐK phản ứng nếu có):

FeFeCl2MgCl2Mg(OH)2  MgO

**Câu 3**: **:** Tại sao những đồ dùng bằng sắt thường bị gỉ tạo thành gỉ sắt và dần dần đồ vật không dùng được ? Nêu 2 ví dụ cụ thể để bảo vệ đồ dùng không bị ăn mòn.