**TUẦN 10** ĐÁP ÁN HÓA 9
 HỌC SINH KHÁ- GIỎI

**Câu 1:** Hãy viết các phương trình hóa học theo các sơ đồ phản ứng sau:

Giải

1. Mg + 2HCl🡒MgCl2 + H2
2. Cu + 2AgNO3 🡒 Cu(NO3)2 + 2Ag

to

1. 2Zn + O2 🡒 2ZnO

to

1. Cu + Cl2 🡒 CuCl2

to

1. 2K + S 🡒 K2S

**Câu 2:** Dung dịch ZnSO4 có lẫn tạp chất là CuSO4. Có thể dùng kim loại nào để làm sạch dung dịch ZnSO4.

*Giải:
Để loại bỏ CuSO4 làm sạch dung dịch ZnSO4 ta có thể dùng kim loại Zn, vì Zn đẩy được kim loại yếu hơn đó là Cu ra khỏi dung dịch muối CuSO4 làm sạch được dung dịch ZnSO4 .*

*PT: CuSO4  + Zn 🡒 ZnSO4 + Cu*

**Câu 3**: **:** Cho các dung dịch CuSO4, FeSO4, MgSO4, AgNO3 và các kim loại Cu, Fe, Mg, Ag. Những cặp chất nào (kim loại và muối) phản ứng được với nhau ?Viết các phương trình hóa học.

Giải:

1. CuSO4 + Fe 🡒 FeSO4 + Cu
2. CuSO4  + Mg 🡒 MgSO4 + Cu
3. FeSO4  + Mg 🡒 MgSO4 + Fe
4. 2AgNO3 + Cu 🡒 Cu(NO3)2 + 2Ag
5. 2AgNO3 + Fe 🡒 Fe(NO3)2 + 2Ag
6. 2AgNO3 + Mg 🡒 Mg(NO3)2 + 2Ag